

Назив института-факултета који подноси захтев:

Институт за нуклеарне науке „Винча” – Институт од националног значаја за Републику Србију, Универзитет у Београду, Београд

**РЕЗИМЕ ИЗВЕШТАЈА О КАНДИДАТУ
ЗА СТИЦАЊЕ НАУЧНОГ ЗВАЊА**

I Општи подаци о кандидату

Име и презиме: Милан Момчиловић

Година рођења: 1982.

ЈМБГ: 1004982730014

Назив институције у којој је кандидат стално запослен:

Институт за нуклеарне науке „Винча“, Институт од националног значаја за Републику Србију, Универзитет у Београду, Лабораторија за хемијску динамику и перманентно образовање

Дипломирао: 2007. год. Факултет: Природно-математички факултет, Универзитет у Нишу

Докторирао: 2012. год. Факултет: Природно-математички факултет, Универзитет у Нишу

Постојеће научно звање: Виши научни сарадник

Научно звање које се тражи: реизбор Виши научни сарадник

Област науке у којој се тражи звање: Природно-математичке науке

Грана науке у којој се тражи звање: Хемија

Научна дисциплина у којој се тражи звање: Хемија

Назив научног матичног одбора којем се захтев упућује: Матични одбор за хемију

II Датум избора у научно звање:

Научни сарадник: 29.05.2013.

Виши научни сарадник: 31.10.2018.

III Научно-истраживачки резултати:

1. Монографије, монографске студије, тематски зборници, лексикографске и картографске публикације међународног значаја (уз доношење на увид) (M10):

	број	вредност	укупно
M14 =	1	4	4

2. Радови објављени у научним часописима међународног значаја; научна критика; уређивање часописа (M20):

	број	вредност	укупно
M21 =	4	8	32/*29.71
M22 =	2	5	10
M23 =	3	3	9

3. Зборници са међународних научних скупова (M30):

	број	вредност	укупно
M33 =	1	1	1

IV Квалитативна оцена научног доприноса:

1. Показатељи успеха у научном раду:

(Награде и признања за научни рад додељене од стране релевантних научних институција и друштава; уводна предавања на научним конференцијама и друга предавања по позиву; чланства у одборима међународних научних конференција; чланства у одборима научних друштава; чланства у уређивачким одборима часописа, уређивање монографија, рецензије научних радова и пројеката.)

Рецензије научних радова у међународним часописима из категорије M20

Др Милан Момчиловић је у протеклих пет година био рецензент радова у неколико научних часописа од којих је већина веома цењена у својој области, укључујући следеће:

Environmental Science and Pollution Research 2022. God. ; IF= (2021)= 5.190; M22. *Water SA* 2018. God.; IF(2018) = 1.098; M23., *Electrochimica Acta*, 2018. god; IF(2018) = 4.940; M21., *Desalination and Water Treatment*, 2019. god; IF(2019) = 1.324; M23., *Journal of Alloys and Compounds*, 2020. god; IF(2020) = 4.631; M21a., *Chemical Engineering Journal*, 2020. god.; IF(2020) = 11.529; M21a., *Saudi Pharmaceutical Journal*, 2021; IF(2021) = 5.086; M21., *Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers*, 2020; IF(2020) = 5.294; M21., *Chemosphere*, 2022. god.; IF(2021) = 8.520; M21., *Frontiers in Environmental Science*, 2022. god.; IF(2021) = 6.314; M21.

Чланство у уређивачким одборима часописа

Др Милан Момчиловић је члан уредништва часописа Sensing Technology издавача Taylor & Francis Online.

2. Ангажованост у развоју услова за научни рад, образовању и формирању научних кадрова:

(Допринос развоју науке у земљи; менторство при изради мастер, магистарских и докторских радова, руковођење специјалистичким радовима; педагошки рад; међународна сарадња; организација научних скупова.)

Допринос развоју науке у земљи

Научно истраживачки рад др Милана Момчиловића се одвија у области науке о карбонским материјалима, природним минералима, оксидним и глиненим композитима, њиховој синтези и карактеризацији, као и у испитивању оригиналних аспеката њихове примене у електрохемији и сепарационим процесима. Афирмацијом на пољу синтезе, карактеризације и примене карбонских мезопорозних материјала, карбонских сфера, активних угљева, као и концептима модификације истих уз синтезу функционалних композита, кандидат је остварио лични допринос у напретку домаће науке на датом плану. Мера утицаја на домаћу и инострану научну јавност се код овог кандидата најбоље огледа у недавно публикованим радовима који имају релативно високе цитираности.

Након избора у звање виши научни сарадник кандидат је публиковао укупно 11 научних радова, и то: 1 рад у категорији М14, 4 рада у категорији М21, 2 рада у категорији М22, 3 рада у категорији М23, и 1 рад у категорији М33.

Кандидат др Милан Момчиловић има позитивну цитираност у водећим међународним научним часописима. Према подацима индексне базе Scopus из априла 2023. године научни радови др Милан Момчиловића цитирани су до сада 853 пута без ауоцитата. Према бази Scopus, вредност *h*-индекса кандидата износи 14.

Образовање и формирање научних кадрова

Др Милан Момчиловић је био ангажован као члан комисије за оцену и одбрану докторске дисертације Николе И. Стојковића под називом „Сулфатима и фосфатима модификован ZrO_2 као катализатор у изабраним индустријски значајним петрохемијским процесима“ која је одбрањена 03.10.2017. године на Природно-математичком факултету Универзитета у Нишу. Др Милан Момчиловић је активно учествовао у усмеравању и саветовању овог кандидата приликом израде докторске тезе и са њим има објављен један научни рад категорије М23. Сем тога, др Милан Момчиловић је био именован за члана комисије при спровођењу поступка за стицање истраживачког звања за следеће кандидате: Марија Васић, Никола Стојковић, и Милош Маринковић. Сви кандидати су изабрани у

звање истраживач-сарадник на Природно-математичком факултету Универзитета у Нишу и са др Миланом Момчиловићем имају објављене заједничке публикације. Сем тога, др Милан Момчиловић је био и члан комисија за избор у звање научни сарадник за Милицу Петровић са Природно-математичког факултета Универзитета у Нишу, као и реизбор Александре Нешић у звање виши научни сарадник из Института за нуклеарне науке „Винча“, Института од националног значаја за Републику Србију, Универзитета у Београду.

Међународна сарадња

Др Милан Момчиловић је у досадашњем раду остварио добру научну сарадњу са колегама из иностранства. Наиме, у периоду од 2018. до 2019. је био ангажован на пројекту Међународне агенције за атомску енергију под називом „Strengthening the Capacities for Soil Erosion Assessment Using Nuclear Techniques to Support Implementation of Sustainable Land Management Practices (SRB/5/03)“. Током претходних неколико година је активно ангажван на неколико COST акција под шифрама CA18125, CA20101, и CA20126 и на њима је више пута учествовао у кратким научним посетама, on-line тренинзима и семинарима. Члан је и научног тима у пројекту билатералне сарадње са Републиком Кином који финансира искључиво кинеска Влада. Пројекат носи назив “*Valorization of industrial mill scale and food waste to produce zero valent iron/biochar for removal of chlorophenols from water*”.

У прилог међународној сарадњи кандидата стоје и заједничке публикације са колегама из иностранства. Др Милан Момчиловић је у протекле четири и по године објавио укупно три рада категорије M21 и један рад категорије M22 са колегама из Аустралије, Немачке, Шведске и Северне Македоније о чему сведоче референце са листе након избора у звање виши научни сарадник.

3. Организација научног рада:

(Руковођење пројектима, потпројектима и задацима; технолошки пројекти, патенти, иновације и резултати примењени у пракси; руковођење научним и стручним друштвима; значајне активности у комисијама и телима министарства надлежног за послове науке и технолошког развоја и другим телима везаних за научну делатност; руковођење научним институцијама.)

Руковођење пројектима, потпројектима и задацима; технолошки пројекти, патенти, иновације и резултати примењени у пракси

Др Милан Момчиловић је руководио пројектним задатком: „*Испитивање структурних и функционалних аспеката електрохемијских сензора на бази карбонских материјала у волтаметријским техникама детекције пестицида*“ у оквиру пројекта Министарства просвете, науке и технолошког развоја Републике Србије под називом

„Нове технологије за мониторинг и заштиту животног окружења од штетних хемијских супстанци и радијационог оптерећења“, бр. ИИИ 43009 (2017-2022).

Кандидат је учествовао и на Иновационом пројекту суфинансираном од стране Министарства просвете, науке и технолошког развоја Републике Србије под називом *„Пројектовање и израда електрохемијског мерног система са сензорима за праћење квалитета отпадних и других вода и електрохемијску карактеризацију микролегираних и наноструктурних материјала“* који је у периоду 2014-2015 реализован у сарадњи са компанијом „Фази д.о.о.“ из Ниша.

4. Квалитет научних резултата:

(Утицајност; параметри квалитета часописа и позитивна цитираност кандидатових радова; ефективни број радова и број радова нормиран на основу броја коаутора; степен самосталности и степен учешћа у реализацији радова у научним центрима у земљи и иностранству; допринос кандидата реализацији коауторских радова; значај радова.)

Кандидат самостално реализује и руководи истраживањима у области синтезе карбонских материјала, њиховој карактеризацији, као и испитивању електрохемијских (сензорских) и сорпционих својстава истих. У фокусу његових истраживања могу се навести следећи карбонски материјали: активни угљеви, угљеничне микросфере, мултивалентне наноцеви, и уређени мезопорозни карбонски материјали.

Основни правци истраживања кандидата су: 1) синтеза карбонских мезопорозних материјала сол гел техникама 2) синтеза карбонских сфера хидротермалним поступцима 3) синтеза активних угљева у заштитној атмосфери са различитим активирајућим агенсима 4) хемијско-физичка модификација лигно-целулозних материјала као сировина за добијање карбонских порозних прахова 5) карактеризација материјала уз корелацију њихове структуре са примењеним техникама синтезе и/или модификације 6) испитивање електрохемијских својстава синтетисаних материјала са више комплементарних волтаметријских техника 7) испитивање сорпционих карактеристика синтетисаних карбонских и других материјала у циљу уклањања полутаната од значаја из водених раствора.

У досадашњем научно-истраживачком раду кандидат је поред одбрањене докторске дисертације публиковао укупно 50 радова, од тога 1 рад у категорији M14, 5 рада у категорији M21a, 11 радова у категорији M21, 7 радова у категорији M22, 12 радова у категорији M23, затим 3 рада категорије M33, 6 радова у категорији M34, и 5 рада категорије M64.

Након избора у звање виши научни сарадник кандидат је публиковао укупно 11 научних радова, и то: 1 рад у категорији M14, 4 рада у категорији M21, 2 рада у категорији M22, 3 рада у категорији M23, и 1 рад у категорији M33.

Укупан број остварених бодова након избора у звање виши научни сарадник (Табела 1) је **53.71** што је више од неопходне половине од 50 бодова према важећем Правилнику о поступку и начину вредновања, и квантитативном исказивању

научноистраживачких резултата истраживача, који се захтевају за реизбор у звање вишег научног сарадника за природно-математичке и медицинске науке. Исто тако, збирни поени за оба критеријума, а која се тичу расподеле радова по појединачним категоријама, премашују минималне вредности и то Обавезни (1) 2.14 и Обавезни (2) 3.07 пута више од неопходних 25 односно 17.5 поена, респективно.

Збир импакт фактора часописа у којима су објављени радови након избора у звање виши научни сарадник је 27.98 (просечно по раду 3.11). Збир импакт фактора часописа радова категорије M21 је 18.75 (опсег импакт фактора 3.19 – 6.23), збир импакт фактора часописа за радове категорије M22 је 5.78 (опсег импакт фактора 2.65 – 3.13), док је збир импакт фактора часописа радова категорије M23 3.43 (опсег импакт фактора 0.71 – 1.56).

Просечан број аутора на свим радовима је 5.64. Детаљније представљено, просечан број аутора на радовима категорије M14 је 1, M21 је 6.75, M22 је 5.5, M23 је 6.33 и M33 је 4.

Списак литературе у којој су афирмативно цитирани објављени научни резултати кандидата показује да су радови др Милана Момчиловића у периоду од 2011 – 2023. године наведени чак 853 пута без аутоцитата. Радови су цитирани у врло признатим и утицајним међународним часописима попут *Journal of Hazardous Materials*, *Desalination*, *Materials & Design*, *Environmental Science and Pollution Research*, *Molecules*, *Applied Surface Science*, *Journal of Colloid and Interface Science*, *Chemical Physics Letters*, *Journal of Environmental Management*, *Applied Surface Science*, *Chemical Engineering Journal*, *Environmental Science and Pollution Research*, *Applied Catalysis B: Environmental*, *Electrochimica Acta*, и тд.

V Оцена Комисије о научном доприносу кандидата, са образложењем:

Научно-истраживачка активност кандидата др Милана Момчиловића одвија се у области синтезе, карактеризације, функционалне модификације и испитивања примене порозних карбонских материјала. Детаљније представљено, кандидат је у свом научно-истраживачком раду фокусиран на синтезу карбонских мезопорозних материјала, карбонских сфера, активних угљева, затим, хемијско-физичку модификацију природних порозних материјала, њихову карактеризацију уз корелацију структурних и функционалних особина, као и испитивање њихових електрохемијских и сорпционих својстава.

На основу приложене документације, личног увида у научно-истраживачки рад и друге активности др Милана Момчиловића, Комисија закључује да се ради о веома квалитетном кандидату који је показао висок степен стручности у научној области којом се бави као и солидан потенцијал за даљи напредак и усавршавање.

У досадашњем научно-истраживачком раду кандидат је учествовао у објављивању укупно 50 научних радова различитих категорија. Након избора у звање виши научни сарадник кандидат је публиковао укупно 11 научних радова, и то: 1 рад у категорији M14,

4 рада у категорији M21, 2 рада у категорији M22, 3 рада у категорији M23, и 1 рад у категорији M33.

Квалификација за поновни избор у звање виши научни сарадник дефинисана Правилником о стицању научних звања је у случају овог кандидата потврђена са 2,15 пута већим бројем бодова у односу на број неопходних бодова с обзиром да кандидат има 53,71 поена, а потребно је 25. Карактеристика објављених радова је да поред оригиналних научних резултата, одражавају практичну применљивост метода, синтеза, материјала или у неким случајевима делимичну могућност практичне примене. Такође је битно поменути и цитираност овог кандидата као битан показатељ квалитета његовог научног рада (853 цитата, без ауоцитата) и h фактор 14 (14 радова је цитирано најмање 14 пута). Просечан број аутора на раду је 5,64. На основу утицаја сагледаног кроз цитираност објављених публикација, допринос кандидата развоју, популаризацији и угледу српске науке у свету је неоспоран.

Чињеница је да овај кандидат има плодносно међународну сарадњу са колегама из иностранства о чему сведоче укупно пет међународних пројеката на којима је био или још увек јесте ангажован, као и научни радови са иностраним ауторима објављени у реномираним међународним часописима.

Имајући у виду досадашњи рад и активности кандидата, квалитет, оригиналност, актуелност и утицајност објављених резултата истраживања, као и кандидатову способност организовања научног рада, чланови Комисије сматрају да кандидат у потпуности задовољава све прописане критеријуме за поновно стицање звања **ВИШИ НАУЧНИ САРАДНИК** и предлажу Научном већу Института за нуклеарне науке „Винча“ - Института од националног значаја за Републику Србију, Универзитета у Београду да усвоји овај извештај и подржи **реизбор др Милана Момчиловића** у звање **ВИШИ НАУЧНИ САРАДНИК**.

Београд, 18.05.2023. год.

Председник комисије:

др Снежана Драговић, научни саветник
Институт за нуклеарне науке „Винча“
Институт од националног значаја за Републику Србију
Универзитет у Београду

**Табела 1. МИНИМАЛНИ КВАНТИТАТИВНИ ЗАХТЕВИ ЗА СТИЦАЊЕ ЗВАЊА
ВИШИ НАУЧНИ САРАДНИК**

за природно-математичке и медицинске науке

Диференцијални услов – од првог избора у претходно звање до избора у звање	Потребно је да кандидат има најмање XX поена, који треба да припадају следећим категоријама:	Неопходно бодова:	Остварено бодова:
Виши научни сарадник	Укупно:	50/2=25	56/*53.71
Обавезни (1)	M10+M20+M31+M32+M33+M41+M42+M90	40/2=20	56/*53.71
Обавезни (2)	M11+M12+M21+M22+M23	30/2=15	51/*48.71

НАУЧНОМ ВЕЋУ ИНСТИТУТА ЗА НУКЛЕАРНЕ НАУКЕ „ВИНЧА“ -
ИНСТИТУТУ ОД НАЦИОНАЛНОГ ЗНАЧАЈА ЗА РЕПУБЛИКУ СРБИЈУ
УНИВЕРЗИТЕТА У БЕОГРАДУ

Одлуком Научног већа Института за нуклеарне науке „Винча“, Института од националног значаја за Републику Србију, Универзитета у Београду донетој на **6.** редовној седници одржаној 27.04.2023. године, за **реизбор др Милана Момчиловића** у звање **ВИШИ НАУЧНИ САРАДНИК**, именовани су следећи чланове Комисије:

1. Др Снежана Драговић, научни саветник, Институт за нуклеарне науке „Винча“ - Институт од националног значаја за Републику Србију, Универзитет у Београду, председник комисије.
2. Др Јелена Милићевић, виши научни сарадник, Институт за нуклеарне науке „Винча“ - Институт од националног значаја за Републику Србију, Универзитет у Београду.
3. Проф. др Александар Бојић, редовни професор, Природно-математички факултет, Универзитет у Нишу.

На основу прегледа материјала који је приложен, као и личног увида у досадашњи истраживачки рад кандидата др Милана Момчиловића, а у складу са Законом о науци и истраживањима ("Сл. Гласник РС" бр. 49/19) и Правилником о стицању истраживачких и научних звања ("Сл. Гласник РС" бр.159/2020), Комисија подноси следећи

ИЗВЕШТАЈ

1. ОСНОВНИ СТРУЧНО-БИОГРАФСКИ ПОДАЦИ

Милан Момчиловић је рођен 10. априла 1982. године у Нишу, где је завршио основну и средњу стручну школу. На Природно-математичком факултету Универзитета у Нишу, смер Хемија је дипломирао 2007. године одбравивши дипломски рад под називом: „Уклањање арсена V из воде катализаторима од микролегиране керамике и каолинитне керамике која садржи кварцни песак“ урађеним под менторством проф. др Милована Пуреновића (Прилог бр. 1). Године 2012. је докторирао на истом факултету одбравивши докторску тезу под називом: „Кинетички и равнотежни параметри адсорпционих процеса при уклањању појединих штетних катјонских састојака из водених раствора активним угљевима добијеним хемијско-термичком обрадом сржи плода дивљег кестена и шишарке црног бора“ под менторством проф. др Милована Пуреновића (Прилог бр. 2).

Милан Момчиловић је од 31.01.2011. године запослен на неодређено време у Институту за нуклеарне науке „Винча“ у Лабораторији за хемијску динамику и перманентно образовање. Звање истраживач сарадник има од 05.05.2011. године у складу

са одлуком Научног већа Института за нуклеарне науке „Винча“. Звање научни сарадник стекао је 29.05.2013. године одлуком Комисије за стицање научних звања Министарства просвете, науке, и технолошког развоја Републике Србије под бројем 66-00-75-/1248. Звање вишег научног сарадника је стекао 31.10.2018. године одлуком Комисије за стицање научних звања Министарства просвете, науке, и технолошког развоја Републике Србије под бројем 660-01-00001-113 (Прилог бр. 4).

У циљу стручног усавршавања др Милан Момчиловић је похађао две теоријске и једну практичну наставу из области масене спектрометрије са циљем стицања потребних вештина и знања о принципима детекције појединих једињења од интереса овом техником. Ове вештине је користио током волонтерског рада у Заводу за судску медицину на Медицинском факултету Универзитета у Нишу где се први пут практично сретао са високо софистицираним аналитичким техникама са масеном детекцијом (GC-MS).

До сада је учествовао на једном националном пројекту технолошког развоја и на једном националном интердисциплинарном пројекту.

У својству истраживача учествовао је на Иновационом пројекту реализованом у периоду 2014-2015. године од стране фирме „Фази д.о.о.“ из Ниша као носиоца реализације пројекта. Овај пројекат суфинансиран од стране МПНТР РС је био базиран на изради мерних уређаја за детекцију јонских форми од интереса у реалним узорцима вода као и електрохемијску карактеризацију материјала у лабораторијским условима. Пројекат је потпуно реализован уз испуњење свих предвиђених задатака, идејни дизајн и практичну израду свих планираних елемената. У оквиру својих задужења на овом пројекту, Милан Момчиловић је боравио у краткој стручној посети на Департману за аналитичку хемију, Природњачког факултета Чарлсовог Универзитета у Прагу, у Чешкој код проф. др Јири Барека где је учествовао у обуци за нове електроаналитичке сензорске методе детекције и са којим има једну заједничку публикацију.

1.1. Главне области истраживања

Научно-истраживачки рад др Милана Момчиловића је базиран на области науке о материјалима, хетерогеној катализи и најсавременијим методама и техникама за синтезу и карактеризацију чврстих порозних материјала. Апликативни аспекти његовог практичног рада се односе на каталитичке особине синтетисаних материјала, нарочито у систему чврсто-течно где у виду димензионо стабилних електрода ови материјали служе као катализатори процеса или сензори за детекцију једињења од интереса. Такође, сорпционе особине ових материјала се испитују у систему течно-чврсто са циљем испољавања њихових јединствених јоноизмењивачких и електрохемијских карактеристика.

2. БИБЛИОГРАФИЈА

Досадашње публикације кандидата приказане су у следећим прилозима:

Прилог 5. Списак радова публикованих након избора у звање виши научни сарадник са којима конкурише за реизбор у звање ВИШИ НАУЧНИ САРАДНИК.

Прилог 6. Списак радова публикованих пре избора у звање виши научни сарадник.

3. НАУЧНО-ИСТРАЖИВАЧКИ РАД

3.1. Научно-истраживачка активност

Почетак научно-истраживачке каријере кандидата др Милана Момчиловића је обележио рад на синтези керамичких композита који су дизајнирани за пречишћавање загађених водених ресурса. Касније, кандидат се посветио синтези и карактеризацији активних угљева. Материјали су синтетисани из биљног комуналног отпада а добијени су материјали високе порозности и сорпционог капацитета који се могу користити за уклањање многих јонских врста из раствора. Чврсти материјали који су у основи бесплатни или веома јефтине су подложни одређеним физичко-хемијским обрадама у циљу њихове функционализације и на тој идеји је овај истраживач базирао велики део својих истраживања. Потом се кандидат фокусира на израду високо софистицираних карбонских материјала за чију структуру на нанометарском нивоу је одговорна стратешки дизајнирана синтеза уз диктирање структуре, димензија пора и функционалних група или наночестица металних допаната у саставу. Из ових истраживања публиковани су радови на тему мезопорозних карбонских материјала добијених сол-гел поступцима и карбонских сфера добијених хидротермалним синтезама.

За потребе изучавања остварених ефеката у синтези кандидат се посветио тумачењу резултата добијених применом више комплементарних карактеризационих техника. Коришћене су технике скенирајуће електронске микроскопије (SEM), Фуријеове трансформационе инфрацрвене спектроскопије (FTIR), тзв. „мокре“ карактеризационе технике за испитивање особина и физичко-хемијских параметара синтетисаних материјала, рендгеноструктурна анализа (XRD), трансмисиона електронска микроскопија (ТЕМ), и тд. Инструменталне електрохемијске методе (циклична волтаметрија, диференцијално пулсна и диференцијално пулсна стрипинг волтаметрија) су коришћене за испитивање сензорских особина електрода израђених од синтетисаних или модификованих материјала, за испитивање њихових каталитичких перформанси, и за изучавање механизма електродних процеса.

Кандидат је показао залагање за научно истраживачки рад кроз разноврсне активности везане за промоцију области којом се бави, па је тако од почетка каријере учествовао на такмичењу за најбољу технолошку иновацију 2007. године где је са својим тимом освојио четврто место, учествовао је на једном иновационом пројекту, имао је више

стручних посета лабораторијама у иностранству, и тренутно учествује на неколико COST акција, и једном међународном пројекту.

У досадашњем научно-истраживачком раду др Милан Момчиловић је објавио укупно педесет (50) радова у различитим реномираним часописима. Све публикације сем саопштења са конференција су објављене у часописима са SCI листе. Након избора у звање виши научни сарадник, кандидат је објавио укупно једанаест (11) научних радова. Збир импакт фактора часописа у којима су објављивани научни радови кандидата у датом периоду је 27,98 (просечно по раду 3,11). Сви радови су у периоду од 2011 до 2023. године цитирани најмање 853 пута без аутоцитата са h фактором 14.

У области којом се бави, кандидат др Милан Момчиловић је остварио запажен статус у земљи и иностранству, а показао је и завидну способност самосталног вођења и организовања научно-истраживачког рада. По категоризацији научног рада од 2011. године спроведеној од стране МПНТР Републике Србије, др Милан Момчиловић сврстан је у категорију младог истраживача (рођени 1980. године и касније) и према рангирању додељена му је категорија А4.

3.2. Показатељи успеха у научном раду

Усавршавања и стручне обуке

- 5. - 9. јул 2010. – 5th International Mass Spectrometry School on The Mass Spectrometry in Environmental Pollutants Detection, у организацији Природно-математичког факултета у Нишу, предавач Prof Dr. Jean-Claude Tabet, Ниш, Србија.
- 19. - 25. август 2008– 2nd International Summer School on the Mass Spectrometry Opens on the Environment and the Life, у организацији Laboratoire de Chimie Biologique Organique et Structurale, Universite Pierre&Maria Curie in Paris, Париз, Француска.
- 15. - 19. јул 2008 – International Summer School on the Mass Spectrometry Opens on the Environment and the Life, у организацији Природно-математичког факултета у Нишу, предавач Prof Dr. Jean-Claude Tabet, Ниш, Србија.

Рецензије научних радова

Кандидат је у периоду протеклом од избора у претходно звање учествовао у рецензирању више радова од којих се издвајају рецензије за следеће научне часописе:

Environmental Science and Pollution Research 1 рецензија, 2022. год.; IF=(2021)= 5.190; M22.

Water SA, 1 рецензија, 2018. год.; IF(2018) = 1.098; M23.

Electrochimica Acta, 1 рецензија, 2018. год.; IF(2018) = 4.940; M21.

Desalination and Water Treatment, 1 рецензија, 2019. год.; IF(2019) = 1.324; M23.

Journal of Alloys and Compounds, 1 рецензија, 2020. год; IF(2020) = 4.631; M21a.

Chemical Engineering Journal, 1 рецензија, 2020. год.; IF(2020) = 11.529; M21a.

Saudi Pharmaceutical Journal, 1 рецензија, 2021. год.; IF(2021) = 5.086; M21.

Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers, 1 рецензија, 2020; IF(2020)=5.294; M21.

Chemosphere, 1 рецензија; 2022. год.; IF(2021) = 8.520; M21.

Frontiers in Environmental Science, 1 рецензија, 2022. год.; IF(2021) = 6.314; M21.

Докази у о рецензирању радова за наведене часописе су дати у Прилогу 8.

Чланство у уређивачким одборима часописа

Др Милан Момчиловић је члан уредништва часописа Sensing Technology издавача Taylor & Francis Online (Прилог 10).

3.3. Ангажованост у развоју услова за научни рад, образовању и формирању научних кадрова

Допринос развоју науке у земљи

Научно истраживачки рад др Милана Момчиловића се одвија у области науке о карбонским материјалима, природним минералима, оксидним и глиненним композитима, њиховој синтези и карактеризацији, као и у испитивању оригиналних аспеката њихове примене у електрохемији и сепарационим процесима. Афирмацијом на пољу синтезе, карактеризације и примене карбонских мезопорозних материјала, карбонских сфера, активних угљева, као и разним концептима модификације истих уз синтезу функционалних композита, кандидат је остварио лични допринос у напретку домаће науке на датом плану. Мера утицаја на домаћу и инострану научну јавност се код овог кандидата најбоље огледа у недавно публикованим радовима који имају релативно високе цитираности.

Након избора у звање виши научни сарадник кандидат је публикувао укупно 11 научних радова, и то: 1 рад у категорији M14, 4 рада у категорији M21, 2 рада у категорији M22, 3 рада у категорији M23, и 1 рад у категорији M33.

Кандидат др Милан Момчиловић има позитивну цитираност у водећим међународним научним часописима. Према подацима индексне базе Scopus из априла 2023. Године, научни радови др Милан Момчиловића цитирани су до сада 853 пута без аутоцитата. Према бази Scopus, вредност *h*-индекса кандидата износи 14.

Допринос у образовању и формирању научних кадрова

Др Милан Момчиловић је био ангажован као члан комисије за оцену и одбрану докторске дисертације Николе И. Стојковића под називом „Сулфатима и фосфатима модификован ZrO_2 као катализатор у изабраним индустријски значајним петрохемијским процесима“ која је одбрањена 03.10.2017. године на Природно-математичком факултету Универзитета у Нишу. Др Милан Момчиловић је активно учествовао у усмеравању и саветовању овог кандидата приликом израде докторске тезе и са њим има објављен један научни рад категорије М23. Сем тога, др Милан Момчиловић је био именован за члана комисије при спровођењу поступка за стицање истраживачког звања за следеће кандидате: Марија Васић, Никола Стојковић, и Милош Маринковић. Сви кандидати су изабрани у звање истраживач-сарадник на Природно-математичком факултету Универзитета у Нишу и са др Миланом Момчиловићем имају објављене заједничке публикације. Сем тога, др Милан Момчиловић је био и члан комисија за избор у научна звања за Милицу Петровић са Природно-математичког факултета Универзитета у Нишу, као и реизбор Александре Нешић из Института за нуклеарне науке „Винча“, Института од националног значаја за Републику Србију, Универзитета у Београду. Докази о учешћу у наведеним комисијама су дати у Прилогу 9.

3.4. Ангажовање у научном раду

Учешће на националним пројектима

Др Милан Момчиловић је до сада учествовао на 3 пројекта финансирана од стране ресорног Министарства Републике Србије:

1. Пројекат технолошког развоја (ТР19031) под називом: *“Развој електрохемијски активних, микролегираних и структурно модификованих композитних материјала”* реализован у периоду 2008-2011.
2. Иновациони пројекат под називом *„Пројектовање и израда електрохемијског мерног система са сензорима за праћење квалитета отпадних и других вода и електрохемијску карактеризацију микролегираних и наноструктурних материјала“* реализован у периоду 2014-2015 реализован преко компаније „Фази д.о.о.“ из Ниша (Прилог 13).
3. Пројекат интердисциплинарних истраживања (ИИИ 43009) под називом: *„Нове технологије за мониторинг и заштиту животног окружења од штетних хемијских супстанци и радијационог оптерећења“* 2011-2020.

Учешће у међународној сарадњи

Др Милан Момчиловић је у досадашњем раду остварио веома добру научну сарадњу са колегама из иностранства. У периоду од 2018. до 2019. је био ангажован на пројекту Међународне агенције за атомску енергију под називом „Strengthening the Capacities for Soil Erosion Assessment Using Nuclear Techniques to Support Implementation of Sustainable Land Management Practices (SRB/5/03)“. Током претходних неколико година је активно ангажван на неколико COST акција, и то: CA18125: „Advanced Engineering and Research of aeroGels for Environment and Life Sciences (AERoGELS)“, CA20101: “Plastics monitoring detection Remediation recovery (PRIORITY)“, и CA20126: “Network for research, innovation and product development on porous semiconductors and oxides (NETPORE)“ и на њима је више пута учествовао у кратким научним посетама, *on-line* тренинзима и семинарима. Члан је и научног тима у пројекту билатералне сарадње са Републиком Кином који финансира искључиво кинеска Влада. Пројекат носи назив “Valorization of industrial mill scale and food waste to produce zero valent iron/biochar for removal of chlorophenols from water”. Сви докази о учешћу у међународној сарадњи су дати у Прилогу 7.

Као посебан резултат у међународној сарадњи коју је остварио кандидат стоје и заједничке публикације са колегама из иностранства. Др Милан Момчиловић је у протекле четири и по године објавио укупно три рада категорија М21 и један рад категорије М22 са колегама из Аустралије, Немачке, Шведске и Северне Македоније о чему сведоче референце са листе након избора у звање виши научни сарадник (Прилог 5).

Учешће у истраживачким темама у Институту Винча

Др Милан Момчиловић је ангажован на две истраживачке теме у Институту Винча, Институту од националног значаја за Републику Србију Универзитета у Београду, и то:

1. Тема 0602302: “Истраживања концентрационих профила, трансфера, трансформације и нових техника за уклањање и ремедијацију перзистентних загађујућих супстанција у животној средини”.
2. Тема 1702303: “Примена керамичких, угљеничних и композитних материјала у чврстом стању у области енергетике и електронике”.

Докази о ангажовању на наведеним темама су дати у Прилогу 3.

3.5. Организација научног рада

Руковођење пројектним задацима

Др Милан Момчиловић је био руководилац пројектног задатка „Испитивање структурних и функционалних аспеката електрохемијских сензора на бази карбонских материјала у волтаметријским техникама детекције пестицида“ у оквиру пројекта Министарства просвете, науке и технолошког развоја Републике Србије под називом

„Нове технологије за мониторинг и заштиту животног окружења од штетних хемијских супстанци и радијационог оптерећења“ ИИИ 43009 (2011-2020) (Прилог 11).

3.6. Квалитет научно-истраживачких резултата

У досадашњем научно-истраживачком раду кандидат је поред одбрањене докторске дисертације публиковао укупно 50 радова, од тога 1 рад у категорији М14, 5 радова у категорији М21а, 11 радова у категорији М21, 7 радова у категорији М22, 12 радова у категорији М23, затим 3 радова категорије М33, 6 радова у категорији М34, и 5 радова категорије М64 (Прилози 5 и 6).

Након избора у звање виши научни сарадник кандидат је публиковао укупно 11 научних радова, и то: 1 рад у категорији М14, 4 радова у категорији М21, 2 радова у категорији М22, 3 радова у категорији М23, и 1 рад у категорији М33 (Прилог 5).

Збир импакт фактора часописа у којима су објављени радови након избора у звање виши научни сарадник је 27.98 (просечно по раду 3.11). Збир импакт фактора часописа радова категорије М21 је 18.75 (опсег импакт фактора 3.19 – 6.23), збир импакт фактора часописа за радове категорије М22 је 5.78 (опсег импакт фактора 2.65 – 3.13), док је збир импакт фактора часописа радова категорије М23 3.43 (опсег импакт фактора 0.71 – 1.56).

Просечан број аутора на свим радовима је 5.64. Детаљније представљено, просечан број аутора на радовима категорије М14 је 1, М21 је 6.75, М22 је 5.5, М23 је 6.33 и М33 је 4.

Списак литературе у којој су афирмативно цитирани објављени научни резултати кандидата показује да су радови др Милана Момчиловића у периоду 2011 – 2023. године цитирани 853 пута без аутоцитата, са *h*-индексом 14. Радови су цитирани у врло признатим и утицајним међународним часописима попут *Journal of Hazardous Materials*, *Desalination*, *Materials & Design*, *Environmental Science and Pollution Research*, *Molecules*, *Applied Surface Science*, *Journal of Colloid and Interface Science*, *Chemical Physics Letters*, *Journal of Environmental Management*, *Applied Surface Science*, *Chemical Engineering Journal*, *Environmental Science and Pollution Research*, *Applied Catalysis B: Environmental*, *Electrochimica Acta*, и тд. (Прилог 14).

Табела 1. Преглед квантитативних критеријума за реизбор др Милана Момчиловића у звање виши научни сарадник

Назив групе резултата	Ознака резултата	Вредност резултата	Број публикација	Бодови/*Бодови нормирани према броју коаутора
Монографска студија/поглавље у књизи М12 или рад у тематском зборнику међународног значаја	М14	4	1	4
Рад у врхунском међународном часопису*	М21	8	4	32/*29.71
Рад у истакнутом међународном часопису*	М22	5	2	10
Рад у међународном часопису	М23	3	3	9
Саопштење са међународног скупа штампано у целини	М33	1	1	1
Укупан број бодова				56/*53.71

*нормирано на број коаутора према формули $K/(1+0,2(n-7))$.

&Резултати два од четири рада категорије М21, и једног од два рада категорије М22, су објављени у периоду од ранијег покретања поступка до стицања звања виши научни сарадник и при том нису коришћени за избор у звање (Прилог 5).

Табела 2. Приказ цитираности и импакт фактора часописа у којима је др Милан Момчиловић објавио радове након избора у звање виши научни сарадник

Укупан ИФ фактор (категирија М20)	27.98
Средњи ИФ фактор (категирија М20)	3.11
Број цитата (без аутоцитата), Scopus, април 2023. год.	853
<i>h</i> – индекс	14 (Scopus)

У наредној табели приказан је допринос кандидата у објављеним радовима након избора у звање виши научни сарадник. Кандидат је 27.3% својих радова објавио као први аутор, док је 63.6% радова објавио као други аутор.

Табела 3. Допринос кандидата у публикованим радовима након избора у звање виши научни сарадник

Категорија	Први аутор	Други аутор	Трећи аутор	Четврти аутор или даље	Сума
M14	1	0	0	0	1
M21	1	2	1	0	4
M22	0	2	0	0	2
M23	0	3	0	0	3
M33	1	0	0	0	1
Сума	3	7	1	0	11
Процент	27.3%	63.6%	9.1%	0%	100%

Табела 4. Минимални квантитативни захтеви за стицање звања виши научни сарадник за природно-математичке и медицинске науке

Диференцијални услов – од првог избора у претходно звање до избора у звање	Потребно је да кандидат има најмање XX поена, који треба да припадају следећим категоријама:	Неопходно бодова:	Остварено бодова:
Виши научни сарадник	Укупно:	50/2=25	56/*53.71
Обавезни (1)	M10+M20+M31+M32+M33+M41+M42+M90	40/2=20	56/*53.71
Обавезни (2)	M11+M12+M21+M22+M23	30/2=15	51/*48.71

3.7. Анализа научних радова пре избора у научно звање виши научни сарадник

До избора у звање виши научни сарадник кандидат је објавио 39 публикација и то: пет (5) рада категорије M21a, седам (7) радова категорије M21, пет (5) радова категорије M22, девет (9) радова категорије M23, два (2) рада категорије M33, шест (6) радова у категорији M34, пет (5) рада категорије M64, и докторску дисертацију (M70).

Научно-истраживачке активности др Милана Момчиловића су у том периоду поред осталог биле сконцентрисане на развој нових приступа у физичко-хемијској конверзији разних сировина доступних у природи са циљем добијања материјала високе порозности, развијене специфичне површине и велике адсорпционе моћи. На ту тему кандидат је урадио и 17.03.2012. године одбранио докторску дисертацију под називом: „*Кинетички и равнотежни параметри адсорпционих процеса при уклањању појединих штетних катјонских састојака из водених раствора активним угљевима добијеним хемијско-термичком обрадом сржи плода дивљег кестена и шишарке црног бора*“ на Природно-математичком факултету, Универзитета у Нишу.

У каснијем периоду, кандидат је фокус научно-истраживачког рада пренео на синтезу мезопорозних угљеничних материјала, угљеничних микросфера, угљеничних наноцеви, и композитних материјала. Ови материјали су углавном испитивани у контексту сорпционих анализа као и у својству електрохемијских катализатора електродних реакција. Сви материјали су углавном карактерисани уобичајеним карактеризационим техникама као што су SEM, XRD, BET, и FTIR. Материјали су у сорпционим експериментима испитивани уз варирање експерименталних параметара као што су полазна концентрација, кинетика, маса сорбента, брзина мешања, и утицај рН.

3.8. Приказ радова после избора у научно звање виши научни сарадник

Радови кандидата др Милана Момчиловића, који су публиковани после избора у звање виши научни сарадник, се могу груписати тако да осликавају две веће тематске целине којима се кандидат бави у свом научно-истраживачком раду. То су:

а) Електрохемијски процеси

Електрохемијски процеси се испитују у троелектродном систему при чему као референтна електрода се користи засићена каломелова електрода, као контра електрода се користи платинска жица, а као радна електрода се користе разне изведбе димензионо стабилних електрода које у себи садрже одговарајуће електропроводне материје. У досадашњем раду кандидата на овом пољу приметан је напор да се разне форме угљеничних материјала инкорпорирају у електроде од угљеничне пасте или се у виду танког филма испитују нанешене на површину електроде од стакластог угљеника. Притом се угљенични материјал користи као носач електрокаталитички активних честица. До сада су као фазе које се уводе ради поспешивања електродног одзива примењене наночестице

кобалта, никла, платине, и манган оксида. Електрохемијска студија углавном обухвата снимање цикличних волтамограма уз варирање експерименталних услова као што су промена врсте позадинског електролита, брзине скенирања, концентрације анализата уз накнадно испитивање добијених резултата путем моделовања према различитим теоријским моделима на основу којих се стичу сазнања о природи електродинних процеса. Развијена је метода за детакцију три органска једињења, пестицида кломазона, оксифлуорфена и тебуфенозида.

б) Процеси базирани на методама пречишћавања водених ресурса

У типичном раду базираном на принципу сорпције са биоматеријалима као сорбентима, љуска биљке *Lagenaria Vulgaris* (ЛВ) коришћена је као сорбент за уклањање јона стронцијума из водених раствора. Хемијска структура површине биосорбента се по правилу окарактерише техникама FTIR и помоћу Бојерових титрација. SEM-EDX техника се користи за проучавање морфологије и елементарног састава материјала. Анализе су у датом случају указале на обиље киселих функционалних група које су присутне наелектрисане у раствору и самим тим одговорне за јонску измену Sr(II) јона. Сорпција је испитивана при различитим почетним концентрацијама Sr(II) у растворима, оптерећењима сорбента, рН вредностима, и временима контакта. Равнотежа процеса је постигнута у првим минутима контакта и помера се кинетичким моделима псеудо-другог реда и Крастиловом кинетичком моделу. Сем ових модела, моделовање се врши и према неколико теоријских кинетичких модела који још подразумевају модел првог реда, Еловичев модел, и модел међучестичне дифузије. Сем кинетичких, врши се и моделовање према неколико теоријских равнотежних модела као што су Ленгмиров, Фројндлихов, и Темкинов модел. Утицај рН је обично у корелацији са вредностима рН на којој је површина сорбента електронеутрална.

3.9. Посебна анализа 5 најзначајнијих радова након избора у звање виши научни сарадник

У оквиру једне тематске целине испод наведене, и то електрохемијски процеси, могу се издвојити пет најзначајнијих научних остварења, у периоду од избора у звање виши научни сарадник у којима је допринос кандидата изражен у знатној мери.

1) У раду означеном као M21-2 (прилог 5), објашњено је да уградња наночестица Co и Ni у траговима (<0,2%) у мезопорозну карбонску матрицу (OMC) приметно побољшава каталитичку активност према реакцији редукције кисеоника (ORR). (Co,Ni)-допирани OMC су окарактерисани изучавањем физисорпције азота, дифракцијом рендгенских зрака (XRD), скенирајућом електронском микроскопијом (SEM) и методом Раманове спектроскопије. На другој страни, ORR активност дотичног материјала је процењена техником цикличне волтаметрије са ротирајућом диск електродом у киселим и алкалним

средионама. Показано је да материјал има скромне активности у киселим средионама, док је каталитичка активност у алкалним медијима прилично висока. Број електрона који учествује у реакцији по једном молекулу O_2 варира између 2 и 4, што је предност у поређењу са недопираним ОМС материјалом. Такође, утврђено је да су активности ОМС допираних металом до 2,5 пута веће у поређењу са ОМС без метала. Резултати сугеришу да је ORR активност вођена равнотежом између текстуралних својстава, која одређују електрохемијски приступачну површину катализатора а која зависи од додатог металног прекурсора, као и од нових активних места насталих увођењем метала у структуру угљеничне матрице. Прорачуни густинске функционалне теорије (DFT) сугеришу да атоми Co, Ni уграђени у појединачна слободна места у графену могу активирати молекул кисеоника и допринети разградњи пероксида.

2) У раду означеном као M21-3 (Прилог 5), нови електрохемијски сензор базиран на вишевалентним угљеничним наноцевима (MWCNT) допираним честицама Pt је примењен за одређивање пестицида кломазона у воденом медијуму путем диференцијалне пулсне стрипинг волтаметрије (ДПСВ). Пошто је кломазон стабилан и лако растворљив у води, често се налази у изворима воде и отуда је његово одређивање у окружењу од највеће важности. У овом раду је развијена метода за његово одређивање у 0,1 М раствору фосфатног пуфера на рН 7,0 у опсегу концентрација од 0,61 до 20,56 нг/мл, са границом квантификације од 0,61 нг/мл и границом детекције од 0,38 нг/мл, редом. Ови резултати су у истом опсегу и упоредиви су са техником HPLC/DAD, који је у овом раду искоришћен као компаративна метода. Доказано је да метода ДПСВ представља лак и ефикасан начин за одређивање кломазона у воденим растворима за разлику од прецизне али за теренска мерења непрактичне методе HPLC. Механистички приступ у објашњавању електродних процеса је у корелацији са структуралним аспектима конструисане сензорске електроде. HR-TEM подаци откривају уједначену расподелу наночестица Pt на MWCNT што је оцењено као извор кључних, структурних и електронских промена. Надаље, карактеризација Раманових резултата указује на постојање структурних дефеката, за шта се верује да је водећи разлог за побољшање електрохемијског одзива.

3) У раду означеном као M21-4 (Прилог 5), електрода од стакленог угљеника је функционализована помоћу MoO_2 наночестица диспергованих у структуру вишевалентних угљеничних наноцеви (MWCNT) и испитана као радна електрода у детекцији пестицида оксифлуорфена методом диференцијалне пулсне стрипинг волтаметрије (ДПСВ). Примењени су следећи параметри мерења: почетни потенцијал од $-0,1$ V, крајњи потенцијал од $+0,5$ V, акумулациони потенцијал од $-0,15$ V, време акумулације 80 с, а брзина скенирања 50 mV/s. Примењен је потенцијал у стрипинг кораку од $+0,315$ V у односу на Ag/AgCl. Пестицид оксифлуорфен је одређен у моделним узорцима са добром репродуктивношћу (РСД $<2,4\%$) у концентрационом опсегу од 2,5 до 34,5 нг/мл, са корелационим коефицијентом од 0,99 и границом детекције од 1,5 нг/мл. Ови резултати су у истом опсегу, односно, упоредиви су са резултатима постигнутим техником HPLC/DAD, која је примењена као упоредни метод. Recovery за одређивање овог пестицида у реалном узорку речне воде био је 102%. Анализе у Бритон-Робинсоновом пуферу су показале да

зависе од рН вредности и дају најбољи одзив на рН 6,0. Структурна карактеризација MoO_2 -MWCNT помоћу Раманове спектроскопије, скенирајуће електронске микроскопије, трансмисионог електронског микроскопа високе резолуције и рендгенске кристалографије открили су очувану MWCNT структуру декорисану чврсто везаним кластерима MoO_2 наночестица што се показало корисним у поступку ове електроаналитичке методе.

4) У раду означеном као M22-2 (Прилог 5), представљена је једноставна хидротермална метода за припрему угљеничних микросфера допираних сребрним или платинастим наночестицама. У овом раду су електрокаталитичка својства модификованих угљеничних микросфера тестирана за потенцијалну примену за електрохемијску редукацију водоник-пероксида. Трансмисионом електронском микроскопијом, је доказано да су сребро и платина имобилизовани на површини угљеничних микросфера управо у облику наночестица. Поред тога, скенирајућа електронска микроскопија је указала на постојање сферних угљеничних микрочестица заједно са кластерима карбонских микросфера у облику плода гроздја. Овде је електрода од угљеничне пасте примењена у техници цикличне и *square-wave* волтаметрије за проучавање електрокаталитичких својстава угљеничних микросфера. Волтаметријски подаци су анализирани у светлу теорије која важи за једноставну иреверзибилну електродну реакцију. Корелација између експерименталних и теоријских података указује на највећи електрокаталитички ефекат у случају угљеничних микросфера модификованих наночестицама сребра, иако је механизам електроде сложенији него што је теоријски предвиђен.

5) У раду означеном као M22-1 (Прилог 5), три типа функционалних керамичких композита, су дизајнирана, синтетисана и испитивана за ефикасно уклањање сулфида из водених раствора. У овом раду је главни циљ био да се испита комплексан утицај графита, јона гроздја у вишку (~4%) и микро количина додатог бакра (~0,2%) на функционална својства композита. Структурна, текстуална, морфолошка и површинска својства композита детаљно су испитана помоћу технике XRD, физисорпције азота, SEM и FTIR. Показано је да су сви композити чврсти хетерогени системи који садрже аморфне и кристалне фазе (графит, хематит, монтморилонит, кварц, и тд.) са израженом ред-окс активношћу у контакту са сулфидним воденим растворима. Велико смањење количине сулфида уочено је код композита који садрже графит, а утврђено је да кинетика реакције одговара иреверзибилној реакцији другог реда са два реактанта. Након третмана раствора сулфида концентрације 1 mM уз примену дозе композита од 1 g/l, концентрација опада на 0,02 mM. Осим тога, циклична волтаметрија при 50 mV/s је потврдила кључну улогу допаната у електрохемијском процесу. Очигледно побољшање уклањања јона S^{2-} може се приписати бројним електрохемијским, хемијским и сорпционим процесима на развијеној површини композита.

4. ЗАКЉУЧАК И ПРЕДЛОГ КОМИСИЈЕ

На основу анализе и оцене остварених активности, као и личног увида у деловање кандидата закључујемо да је др Милан Момчиловић остварио значајне резултате у научно-истраживачкој каријери. Научно-истраживачки рад др Милана Момчиловића се одвија у области науке о карбонским материјалима, природним минералима, оксидним и глиненним композитима, њиховој синтези и карактеризацији, као и у испитивању савремених и оригиналних аспеката у њиховој примени у електрохемији, аналитичкој хемији и сепарационим процесима. Афирмацијом на пољу синтезе, карактеризације и примене карбонских мезопорозних материјала, карбонских сфера, активних угљева, као и разним концептима модификације истих уз синтезу функционалних композита, кандидат је остварио лични допринос у напретку домаће науке на датом плану.

На основу приложене документације, личног увида у научно-истраживачки рад и других активности др Милана Момчиловића, Комисија закључује да се ради о квалитетном кандидату који веома добро подноси изазове и захтеве у истраживачком окружењу и савременом току науке.

Резултати научно-истраживачког рада др Милана Момчиловића су до сада објављени у 50 публикација, док је након избора у звање научни сарадник кандидат објавио укупно 11 публикација и то: 1 рад у категорији М14, 4 рада у категорији М21, 2 рада у категорији М22, 3 рада у категорији М23, и 1 рад у категорији М33.

Просечан број аутора на радовима публикованим у свим часописима након избора у звање научни сарадник је 5,64. Цитираност научних радова др Милана Момчиловића, без аутоцитата, према подацима индексне базе Scopus износи 853, док вредност *h*-индекса кандидата износи 14. Збир импакт фактора часописа у којима су објављени радови након избора у звање виши научни сарадник је ($\Sigma IF=27,98$; просечно по раду $IF=3,11$).

Кандидатова научна компетентност након избора у звање виши научни сарадник квантитативно је изражена кроз **56/*53.71** бодова, што је више од неопходних 50/2 бодова према важећем Правилнику о поступку, начину вредновања и квантитативном исказивању научно-истраживачких резултата истраживача („Сл.Гласник РС" бр. 159/2020“), који се захтевају за реизбор у звање Вишег научног сарадника за природно-математичке и медицинске науке. Парцијални збирови бодова из одређених категорија резултата, такође премашују минималне вредности, и то:

$M10+M20+M31+M32+M33 +M41+M42+M90 \geq 20$	кандидат има 53.71
$M11+M12+M21+M22 +M23 \geq 15$	кандидат има 48.71

На више од четвртине радова др Милан Момчиловић је наведен као први аутор, а на безмало две трећине радова као други аутор. Бавећи се порозним материјалима, њиховом синтезом и применом, кандидат је пружио значајан допринос развоју, популаризацији и угледу српске науке у свету.

Током свог скоријег научно-истраживачког рада кандидат је руководио пројектним задатком на пројекту Министарства просвете, науке и технолошког развоја Републике Србије. У Институту за нуклеарне науке „Винча“ – Институту од националног значаја за Републику Србију Универзитета у Београду, свој рад овај кандидат обавља кроз учешће на две истраживачке теме. Активно учествује на неколико пројеката међународне сарадње у оквиру којих је већ остварио стручне посете научним институцијама у иностранству и са колегама из иностранства има објављене најмање 4 публикације са SCI листе.

Имајући у виду квалитет публикованих резултата, способност за организацију и руковођење научно-истраживачким радом, остварену међународну сарадњу, као и допринос научним достигнућима у области којом се бави, а у складу са Правилником о стицању научних звања, чланови Комисије сматрају да кандидат испуњава све услове за реизбор у научно звање за које је конкурисао и предлажу Научном већу Института за нуклеарне науке „Винча“ да усвајањем овог извештаја потврди испуњеност услова и предложи надлежној Комисији Министарства науке, технолошког развоја и иновација Републике Србије **реизбор др Милана Момчиловића у звање ВИШИ НАУЧНИ САРАДНИК.**

Београд, 18.05.2023. год.

Комисија:

Председник комисије:

др Снежана Драговић, научни саветник

Институт за нуклеарне науке „Винча“

Институт од националног значаја за Републику Србију

Универзитет у Београду

др Јелена Милићевић, виши научни сарадник

Институт за нуклеарне науке „Винча“

Институт од националног значаја за Републику Србију

Универзитет у Београду

Проф. др Александар Бојић, редовни професор

Природно-математички факултет Универзитета у Нишу

СПИСАК ПРИЛОЖЕНИХ ДОКУМЕНАТА:

- Прилог 1. Фотокопија дипломе о завршеним основним академским студијама
- Прилог 2. Фотокопија дипломе о докторату
- Прилог 3. Потврда о ангажовању на две истраживачке теме у Институту „Винча“
- Прилог 4. Одлука о избору у звање виши научни сарадник
- Прилог 5. Списак радова након избора у звање виши научни сарадник
- Прилог 6. Списак радова пре избора у звање виши научни сарадник
- Прилог 7. Доказ о међународној сарадњи
- Прилог 8. Рецензирање научних радова у међународним часописима категорије M20
- Прилог 9. Докази о учешћу у комисијама
- Прилог 10. Учешће у уређивачким одборима међународних часописа
- Прилог 11. Руковођење пројектним задацима
- Прилог 12. Доказ о категоризацији поглавља у књизи као M14
- Прилог 13. Доказ о учећу на националном иновационом пројекту
- Прилог 14. Цитираност свих радова кандидата

Прилог 1. Фотокопија дипломе о завршеним основним академским студијама

Република Србија



Универзитет у Ниши
Природно-математички факултет у Ниши

Диплома

о степеном високом образовању

Молчиловић (Зоран) Милан

рођен 10. априла 1982. године у Нишу,
општина Ниш, Република Србија,
уписан школне 2001/02. године, а дана 22.01.2007. године
завршио је студије на Природно-математичком факултету у Нишу,
на одсеку за хемију, са општим успехом
8,20 (осам, двадесет) у току студија
и оценом 10 (десет) на дипломском испитију.

На основу тога издаје му се ова диплома о
степеном високом образовању и стручном називу

дипломирани хемичар

Редни број из евиденције о издатим дипломама 504
У Нишу, 09. новембра 2007. године.

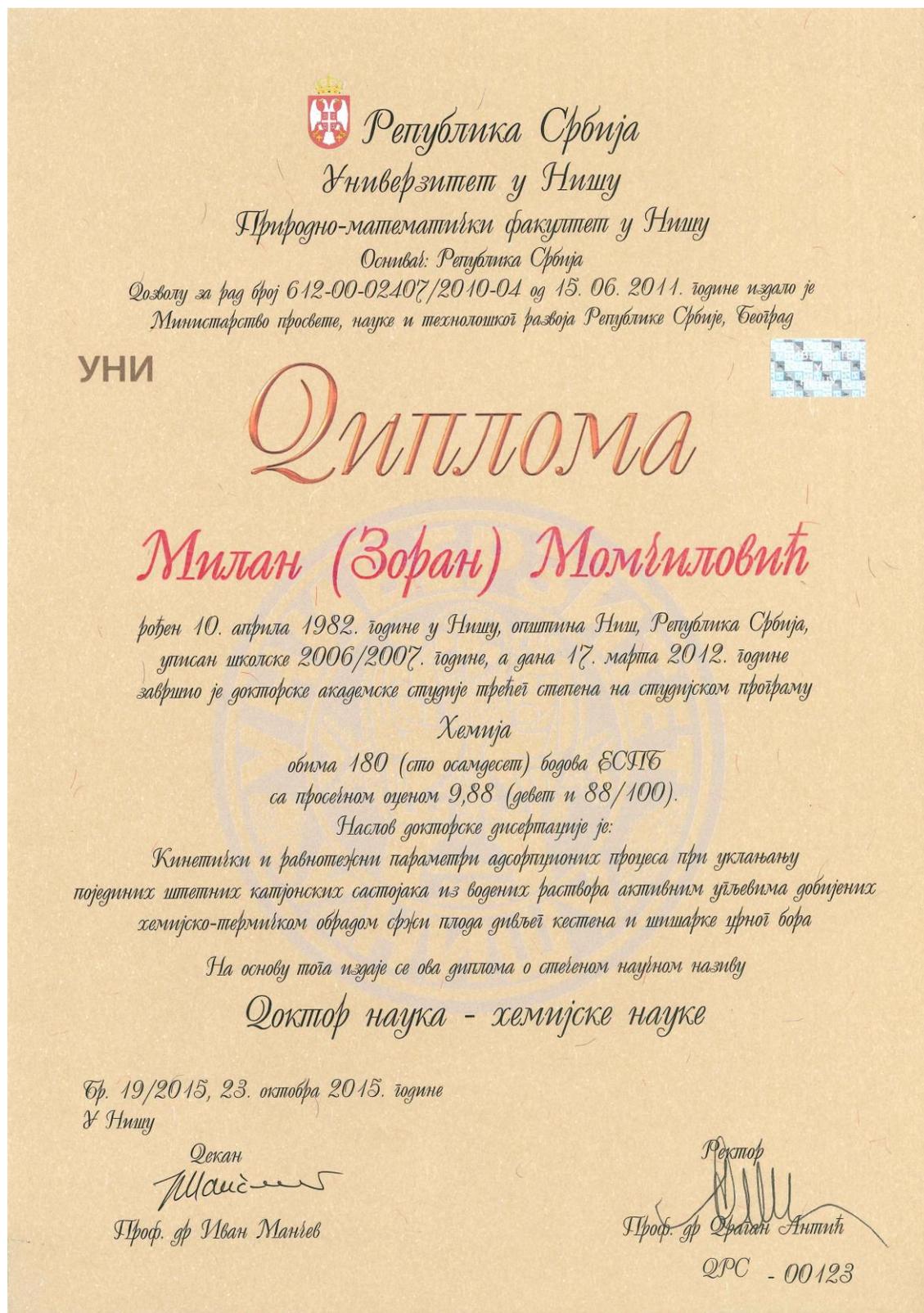
Декан

Проф. др Мировслав Туричић

Ректор

Проф. др Рајко М. Буздаро

Прилог 2. Фотокопија дипломе о докторату



Прилог 3. Потврда о ангажовању на две истраживачке теме у Институту „Винча“

ИНСТИТУТ ЗА НУКЛЕАРНЕ НАУКЕ
ИНСТИТУТ ОД НАЦИОНАЛНОГ ЗНАЧАЈА ЗА РЕПУБЛИКУ СРБИЈУ
УНИВЕРЗИТЕТ У БЕОГРАДУ - БЕОГРАД-ВИНЧА
"ВИНЧА"

ПРИМЉЕНО: 28. 3. 2023.			
Орг. јед.	Број	Прилог	Бројник
601-89/2023	179		

UNIVERZITET U BEOGRADU

Institut za nuklearne nauke „Vinča“ – Institut od Nacionalnog značaja za Republiku Srbiju

Predmet:

POTVRDA O ANGAŽOVANJU NA TEMAMA

Ovim dokumentom potvrđujemo da je dr Milan Momčilović, viši naučni saradnik Laboratorije za hemijsku dinamiku i permanentno obrazovanje (060), angažovan na sledećim temama:

1. **Tema 0602302:** “Istraživanja koncentracionih profila, transfera, transformacije i novih tehnika za uklanjanje i remedijaciju perzistentnih загађујућих supstancija u životnoj sredini”.

Rukovodilac teme

S. Dragović

Dr Snežana Dragović

Naučni savetnik Instituta za nuklearne nauke „Vinča“ u Beogradu

2. **Tema 1702303:** “Primena keramičkih, ugljeničnih i kompozitnih materijala u čvrstom stanju u oblasti energetike i elektronike”

Rukovodilac teme

Stojmenović Marija

Dr Marija Stojmenović

Viši naučni saradnik Instituta za nuklearne nauke „Vinča“ u Beogradu

U Vinči, 22.03.2023. god.

Direktor Instituta:

Dr Snežana Pajović

Dr Snežana Pajović

Прилог 4. Одлука о избору у звање виши научни сарадник

Република Србија
МИНИСТАРСТВО ПРОСВЕТЕ,
НАУКЕ И ТЕХНОЛОШКОГ РАЗВОЈА
Комисија за стицање научних звања

Број: 660-01-00001/113
31.10.2018. године
Београд

На основу члана 22. став 2. члана 70. став 5. Закона о научноистраживачкој делатности ("Службени гласник Републике Србије", број 110/05, 50/06 – исправка, 18/10 и 112/15), члана 3. ст. 1. и 3. и члана 40. Правилника о поступку, начину вредновања и квантитативном исказивању научноистраживачких резултата истраживача ("Службени гласник Републике Србије", број 24/16, 21/17 и 38/17) и захтева који је поднео

Инстџиџиџи за нуклеарне науке "Винча" у Београду

Комисија за стицање научних звања на седници одржаној 31.10.2018. године, донела је

ОДЛУКУ О СТИЦАЊУ НАУЧНОГ ЗВАЊА

Др Милан Момчиловић

стиче научно звање

Виши научни сарадник

у области природно-математичких наука - хемија

О Б Р А З Л О Ж Е Њ Е

Инстџиџиџи за нуклеарне науке "Винча" у Београду

утврдио је предлог број 116/22 од 25.01.2018. године на седници Научног већа Института и поднео захтев Комисији за стицање научних звања број 116/5 од 12.02.2018. године за доношење одлуке о испуњености услова за стицање научног звања *Виши научни сарадник*.

Комисија за стицање научних звања је по претходно прибављеном позитивном мишљењу Матичног научног одбора за хемију на седници одржаној 31.10.2018. године разматрала захтев и утврдила да именовани испуњава услове из члана 70. став 5. Закона о научноистраживачкој делатности ("Службени гласник Републике Србије", број 110/05, 50/06 – исправка, 18/10 и 112/15), члана 3. ст. 1. и 3. и члана 40. Правилника о поступку, начину вредновања и квантитативном исказивању научноистраживачких резултата истраживача ("Службени гласник Републике Србије", број 24/16, 21/17 и 38/17) за стицање научног звања *Виши научни сарадник*, па је одлучила као у изреци ове одлуке.

Доношењем ове одлуке именовани стиче сва права која му на основу ње по закону припадају.

Одлуку доставити подносиоцу захтева, именованом и архиви Министарства просвете, науке и технолошког развоја у Београду.

ПРЕДСЕДНИК КОМИСИЈЕ
С. Стошић-Грујичић
Др Станислава Стошић-Грујичић,
научни саветник



Прилог 5. СПИСАК РАДОВА НАКОН ИЗБОРА У ЗВАЊЕ ВИШИ НАУЧНИ САРАДНИК

M14 – Поглавље у књизи међународног значаја (M12)

Milan Z. Momčilović (2022), „Recent innovations in voltammetric techniques“, Chapter 6 In: Electrochemical Sensors Based on Carbon Composite Materials (Fabrication, properties and applications), Volume 1, Editor Jamballi G. Manjunatha, IOP Publishing Ltd. (Institute of Physics), pp. 6/1-6/22, Online ISBN: 978-0-7503-5127-0, Print ISBN: 978-0-7503-5125-6, <https://doi.org/10.1088/978-0-7503-5127-0ch6>

Број хетероцитата рада: 0 (Извор Scopus).

Бодови/*нормирани бодови: 4

Доказ о категорији рада је дат као Прилог 12.

M21 -Рад у врхунском међународном часопису

1. **M. Z. Momčilović**, A. E. Onjia, D. N. Trajković, M. M. Kostić, D. D. Milenković, *Experimental and modelling study on strontium removal from aquaeos solutions by Lagenaria vulgaris biosorbent*, (2018), Journal of Molecular Liquids 258 (2018) 335–344, DOI:10.1016/j.molliq.2018.03.048

IF(2018)= 4.561; Rang časopisa: 42/148 (Chemistry, Physical)

Broj citata (bez autocitata): 3 (Izvor Scopus).

Bodovi/*normirani bodovi: 8

2. N. Gavrilov, **M. Momčilović**, A. S. Dobrota, D. M. Stanković, B. Jokić, B. Babić, N. V. Skorodumova, S. V. Mentus, I. A. Pašti, *A study of ordered mesoporous carbon doped with Co and Ni as a catalyst of oxygen reduction reaction in both alkaline and acidic media*, Surface & Coatings Technology 349 (2018) 511–521.

DOI:org/10.1016/j.surfcoat.2018.06.008

IF(2018)= 3.192; Rang časopisa: 3/20 (Materials Science, Coatings & Films)

Broj citata (bez autocitata): 20 (Izvor Scopus).

Bodovi/*normirani bodovi: *5.71

3. Marjan S. Randelović, **Milan Z. Momcilović**, Jelena S. Milicević, Rada D. Đurovic-Pejčev, Sajjad S. Mofarah, Charles C. Sorrel, *Voltammetric sensor based on Pt nanoparticles supported MWCNT for determination of pesticide clomazone in water samples*, Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers 105 (2019) 115–123.

DOI:10.1016/j.jtice.2019.10.013

IF(2019) = 4.794; Rang časopisa: 25/143 (Engineering, Chemical)

Broj citata (bez autocitata): 12 (Izvor Scopus).

Bodovi/*normirani bodovi: 8

4. Jelena Milićević, Marjan S. Ranđelović, **Milan Z. Momčilović**, Aleksandra R. Zarubica, Sajjad S. Mofarah, Branko Matović, Charles C. Sorrel, *Multiwalled carbon nanotubes modified with MoO₂ nanoparticles for voltammetric determination of the pesticide oxyfluorfen*. *Microchim Acta* 187, 429-437 (2020). <https://doi.org/10.1007/s00604-020-04406-4>
IF(2019)= 6.232; Rang časopisa: 9/86 (Chemistry, Analytical)
Broj citata (bez autocitata): 3 (Izvor Scopus).
Bodovi/*normirani bodovi: 8

M22 - Рад у истакнутом међународном часопису

1. M.S. Randjelovic, **M.Z. Momcilovic**, J.M. Purenovic, G. Dornberg, A. Barascu, D. Enke, A.R. Zarubica, *Exploring electrochemical and sorptive aspects of interaction between dissolved sulfides and novel Fe-enriched aluminosilicate composites*, *Colloids and surfaces A - physicochemical and engineering aspects*, 549 (2018) 196-204.
doi.org/10.1016/j.colsurfa.2018.04.014, ISSN 0927-7757.
IF(2018)= 3.131; Rang časopisa: 62/148 (Chemistry, Physical)
Broj citata (bez autocitata): 0 (Izvor Scopus).
Bodovi/*normirani bodovi: 5

2. M.S. Randjelovic, **M.Z. Momcilovic**, D. Enke, V. Mirceski, *Electrochemistry of hydrogen peroxide reduction reaction on carbon paste electrodes modified by Ag- and Pt-supported carbon microspheres*, *Journal of solid state electrochemistry* 23 (2019) 1257-1267,
DOI:10.1007/s10008-019-04226-4,
IF(2019)= 2.646; Rang časopisa: 14/27 (Electrochemistry)
Broj citata (bez autocitata): 9 (Izvor Scopus).
Bodovi/*normirani bodovi: 5

M23 - Рад у међународном часопису

1. M.V. Miljkovic, **M.Z. Momcilovic**, M. Stankovic, B. Cirkovic, D. Laketic, G.S. Nikolic, M. Vujovic, *Remediation of arsenic contaminated water by a novel carboxymethyl cellulose bentonite adsorbent*, *Applied ecology and environmental research*, 17 (2019) 733-744.
DOI:10.15666/aeer/1701_733744.
IF(2017)= 0.721; Rang časopisa: 226/242 (Environmental Sciences)
Broj citata (bez autocitata): 8 (Izvor Scopus).
Bodovi/*normirani bodovi: 3

2. Milica Lučić, **Milan Momčilović**, Jelena Marković, Mihajlo Jović, Ivana Smičiklas, Antonije Onjia, *Monte Carlo simulation of health risk from cadmium, lead, and nickel in cigarettes*, Toxicological & Environmental Chemistry, (2023) 20 str.

DOI:10.1080/02772248.2023.2177291

IF(2021)= 1.565; Rang časopisa: 250/279 (Environmental Sciences)

Broj citata (bez autocitata): 0 (Izvor Scopus).

Bodovi/*normirani bodovi: 3

3. Vojkan M. Miljković, **Milan Z. Momčilović**, Jelena B. Zvezdanović, Ivana Lj. Gajić, Jelena M. Mrmošanin, Tatjana M. Mihajlov-Krstev, *Carotenoid and flavonoid levels, antioxidant activity*

and antimicrobial properties of tomato grown in Serbia, Journal of Food and Nutrition Research 61, 4, (2022) 402-414 (ISSN 1336-8672).

IF(2021)=(1.138); Rang časopisa: 127/144 (Food Science & Technology)

Broj citata (bez autocitata): 0 (Izvor Scopus).

Bodovi/*normirani bodovi: 3

M33 - Саопштења са међународног скупа штампана у целини

1. **Milan Momčilović**, Marjan Randelović, Jelena Milićević, Aleksandar Bojić, *Effective determination of clomazone and oxyfluorfen in aqueous samples by differential pulse stripping voltammetry*, Technics. Technologies. Education. Safety. 2021, International scientific conference, 7-10 Jun 2021. Borovets, Bulgaria.

ISSN 2535-0315(Print), ISSN 2535-0323 (Online).

Broj citata (bez autocitata): 0 (Izvor Scopus).

Bodovi/*normirani bodovi: 1.

Прилог 6. СПИСАК РАДОВА ПРЕ ИЗБОРА У ЗВАЊЕ ВИШИ НАУЧНИ САРАДНИК

M21a - Рад у међународном часопису изузетних вредности

1. **Milan Momčilović**, Milovan Purenović, Aleksandar Bojić, Aleksandra Zarubica, Marjan Ranđelović, *Removal of lead(II) ions from aqueous solutions by adsorption onto pine cone activated carbon*, *Desalination* (2011), 276(1-3):53-59;
DOI: 10.1016/j.desal.2011.03.013
IF(2011) = 2.590 (5/78); ISSN: 0011-9164;
Broj citata (bez autocitata): 382 (Scopus).
2. Marjan Ranđelović, Milovan Purenović, Aleksandra Zarubica, Jelena Purenović, Branko Matović, **Milan Momčilović**, *Synthesis of composite by application of mixed Fe, Mg (hydr)oxides coatings onto bentonite - A use for the removal of Pb(II) from water*, *Journal of hazardous materials* (2012), 199:367-374;
DOI: 10.1016/j.jhazmat.2011.11.025
IF(2012) = 3.925 (2/122); ISSN 0304-3894.
Broj citata (bez autocitata): 52 (Scopus).
3. **Milan Momčilović**, Marjan Ranđelović, Aleksandra Zarubica, Antonije Onjia, Maja Kokunešoski, Branko Matović, *SBA-15 templated mesoporous carbons for 2,4-dichlorophenoxyacetic acid removal*, *Chemical Engineering Journal* (2013), 220:276–283;
Doi: 10.1016/j.cej.2012.12.024.
IF(2013) = 4.058 (8/133); ISSN 1385-8947.
Broj citata (bez autocitata): 37 (Scopus).
4. Marjan Ranđelović, Milovan Purenović, Branko Matović, Aleksandra Zarubica, **Milan Momčilović**, Jelena Purenović, *Structural, textural and adsorption characteristics of bentonite - based composite*, *Microporous and Mesoporous Materials* (2014), 195:67-74;
DOI: 10.1016/j.micromeso.2014.03.031;
IF(2014) = 3.453 (7/72); ISSN 1387-1811.
Broj citata (bez autocitata): 33 (Scopus).
5. Đorđe Petrović, Anđelka Đukić, Ksenija Kumrić, Biljana Babić, **Milan Momčilović**, Nenad Ivanović, Ljiljana Matović, *Mechanism of sorption of pertechnetate onto ordered mesoporous carbon*, *Journal of Radioanalytical and Nuclear Chemistry* (2014); 302(1), pp 217–224.
DOI 10.1007/s10967-014-3249-0.
IF(2012) = 1.467 (3/34); ISSN 1588-2780.

Broj citata (bez autocitata): 14 (Scopus).

M21 - Рад у врхунском међународном часопису

1. Marjan Ranđelović, **Milan Momčilović**, Goran Nikolić, Jelena S. Đorđević, *Electrocatalytic behaviour of serpentinite modified carbon paste electrode*, Journal of Electroanalytical Chemistry (2017), 801:338-344; doi: 10.1016/j.jelechem.2017.08.011; IF(2016) = 3.012 (20/76); ISSN1572-6657; Broj citata (bez autocitata): 5 (Scopus).
2. **Milan Momčilović**, Marjan Ranđelović, Milovan Purenović, Jelena Đorđević, Antonije Onjia, Branko Matović, *Morpho-structural, adsorption and electrochemical characteristics of serpentinite*, Separation and Purification Technology (2016), 163:72-78; DOI: 10.1016/j.seppur.2016.02.042; IF(2016) = 3.359 (21/135); ISSN: 1383-5866; Broj citata (bez autocitata): 16 (Scopus).
3. Marjan Ranđelović, **Milan Momčilović**, Branko Matović, Biljana Babić, Jiří Barek, *Cyclic voltammetry as a tool for model testing of catalytic Pt- and Ag-doped carbon microspheres*, Journal of Electroanalytical Chemistry (2015); 757:176–182; DOI:10.1016/j.jelechem.2015.09.035. IF(2015) = 2.822 (19/75); ISSN1572-6657; Broj citata (bez autocitata): 2 (Scopus).
4. Marija Stojmenović, **Milan Momčilović**, Nemanja Gavrilov, Igor A Pašti, Slavko Mentus, Bojan Jokić, Biljana Babić, *Incorporation of Pt, Ru and Pt-Ru nanoparticles into ordered mesoporous carbons for efficient oxygen reduction reaction in alkaline media*, Electrochimica acta (2015); 153:130-139; DOI: 10.1016/j.electacta.2014.11.080 IF(2015) = 4.803 (3/27); ISSN 0013-4686. Broj citata (bez autocitata): 21 (Scopus).
5. Danijela Bojić, **Milan Momčilović**, Dragan Milenković, Jelena Mitrović, Predrag Banković, Nena Velinov, Goran Nikolić, *Characterization of a low cost Lagenaria vulgaris based carbon for ranitidine removal from aqueous solutions*, Arabian Journal of Chemistry (2015); in press. DOI: 10.1016/j.arabjc.2014.12.018. IF(2015) = 4.136 (40/163); ISSN 1878-5352. Broj citata (bez autocitata): 24 (Scopus).

6. Aleksandra Zarubica, Marija Vasić, Milan Antonijević, Marjan Ranđelović, **Milan Momčilović**, Jugoslav Krstić, Jovan Nedeljković, *Design and photocatalytic ability of ordered mesoporous TiO₂ thin Films*, Materials Research Bulletin (2014); 57:146–151;
DOI: 10.1016/j.materresbull.2014.03.015.
IF(2014) = 2.368 (72/260); ISSN 0025-5408.
Broj citata (bez autocitata): 13 (Scopus).
7. **Milan Momčilović**, Marija Stojmenović, Nemanja Gavrilov, Igor Pašti, Slavko Mentus, Biljana Babić, *Complex electrochemical investigation of ordered mesoporous carbon synthesized by soft-templating method: charge storage and electrocatalytic or Pt-electrocatalyst supporting behavior*, Electrochimica Acta (2014); 125:606-614;
DOI: 10.1016/j.electacta.2014.01.152.
IF(2014) = 4.504 (4/28); ISSN 0013-4686.
Broj citata (bez autocitata): 16 (Scopus).

M22 - Рад у истакнутом међународном часопису

1. Marjan Ranđelović, Milovan Purenović, Jelena Purenović, **Milan Momčilović**, *Removal of Mn²⁺ from water by bentonite coated with immobilized thin layers of natural organic matter*, Journal of Water Supply: Research and Technology – AQUA (2011), 60(8):486-493;
DOI: 10.2166/aqua.2011.074
IF(2011) = 0.935 (48/118); ISSN: 0003-7214;
Broj citata (bez autocitata): 1 (Scopus).
2. Marija Vasić, Marjan Randjelović, **Milan Momčilović**, Branko Matović, Aleksandra Zarubica, *Degradation of crystal violet over heterogeneous TiO₂-based catalysts: The effect of process parameters*, Processing and Application of Ceramics (2016); 10(3):189–198;
DOI: 10.2298/PAC1603189V
IF(2016)= 1.070 (11/26); ISSN 1820-6131.
Broj citata (bez autocitata): 10 (Scopus).
3. Marjan Ranđelović, **Milan Momčilović**, Milovan Purenović, Aleksandra Zarubica, Aleksandar Bojić, *The acid–base, morphological and structural properties of new biosorbent obtained by oxidative hydrothermal treatment of peat*, Environmental Earth Science (2016); 75(9):764 - 774 (1-10);
DOI:10.1007/s12665-016-5242-0.
IF(2016) = 1.844 (133/229); ISSN 1866-6280.
Broj citata (bez autocitata): 3 (Scopus).

4. Igor Pašti, Nemanja Gavrilov, Ana Dobrota, **Milan Momčilović**, Marija Stojmenović, Angel Topalov, Dalibor Stanković, Biljana Babić, Gordana Ćirić-Marjanović, Slavko Mentus, *The Effects of a Low-Level Boron, Phosphorus, and Nitrogen Doping on the Oxygen Reduction Activity of Ordered Mesoporous Carbons*, *Electrocatalysis* (2015) 6:498–511;
DOI:10.1007/s12678-015-0271-0;
IF(2015) = 2.347 (68/144); ISSN 1868-5994;
Broj citata (bez autocitata): 34 (Scopus).
Rad ima 10 autora i broj poena je **normiran** prema formuli: $K/(1+0,2(n-7))$, $n>7$. Stoga broj poena nije **5** već **3.12** te je tako i računato prilikom bodovanja.

5. **Milan Momčilović**, Marjan Ranđelović, Milovan Purenović, Antonije Onjia, Biljana Babić Branko Matović, *Synthesis and characterization of resorcinol formaldehyde carbon cryogel as efficient sorbent for imidacloprid removal*, *Desalination and Water Treatment* (2014); 52(37-39): 7306-7316.
DOI: 10.1080/19443994.2013.836993.
IF(2014) = 1.173 (75/135); ISSN 1944-3994.
Broj citata (bez autocitata): 10 (Scopus).

M23 - Rad u međunarodnom časopisu

1. **Milan Momčilović**, Antonije Onjia, Milovan Purenović, Aleksandra Zarubica, Marjan Ranđelović, *Removal of cationic dye from water by activated pine cones*, *Journal of the Serbian Chemical Society* (2012), 77(6):761-774.
DOI: 10.2298/JSC110517162M.
IF(2012) = 0.912 (100/152);
ISSN 0352-5139.
Broj citata (bez autocitata): 0 (Scopus).

2. **Milan Momčilović**, Milovan Purenović, Milena Miljković, Aleksandar Bojić, Aleksandra Zarubica, Marjan Ranđelović, *Physico-Chemical Characterization of Powdered Activated Carbons Obtained by Thermo-Chemical Conversion of Brown Municipal Waste*, *Hemijaska industrija* (2011), 65(3):241-247;
DOI:10.2298/HEMIND110124016M.
IF(2011) = 0.205 (120/133); ISSN: 0367-598X;
Broj citata (bez autocitata): 2 (Scopus).

3. Marjan Ranđelović, Milovan Purenović, Aleksandra Zarubica, Igor Mladenović, Jelena Purenović, **Milan Momčilović**, *Physico-Chemical Characterization of Bentonite and Its*

Application for Mn(2+) Removal From Water, Hemijska industrija (2011), 65(4):381–387;

DOI: 10.2298/HEMIND110322029R.

IF(2011) = 0.205 (120/133); ISSN: 0367-598X;

Broj citata (bez autocitata): 5 (Scopus).

4. **Milan Momčilović**, Milovan Purenović, Milena Miljković, Aleksandar Bojić, Marjan Randjelović, *Adsorption of Cationic Dye Methylene Blue Onto Activated Carbon Obtained From Horse Chestnut Kernel*, Hemijska industrija (2011), 65(2):123-129;
DOI:10.2298/HEMIND101027077M.
IF(2011) = 0.205 (120/133); ISSN: 0367-598X;
Broj citata (bez autocitata): 6 (Scopus).
5. Milovan Purenović, Milena Miljković, Marjan Randelović, **Milan Momčilović**, *Uklanjanje reaktivnog bojila Procion Red MX-5B iz modelnih vodenih otopina pomoću Mg-Al slojevitog dvostrukog hidroksida*, Tekstil (2010), 59(3):59-67;
IF(2010) = 0.050 (21/21); ISSN: 0492-5882;
Broj citata (bez autocitata): 0 (Scopus).
6. Aleksandra Zarubica, Marjan Randelović, **Milan Momčilović**, Niko Radulović, Paula Putanov, *n-Hydrocarbons Conversions over Metal-Modified Solid Acid Catalysts*, Russian Journal of Physical Chemistry A (2013), 87(13): 2166–2175;
DOI: 10.1134/S0036024413130281.
IF(2013) = 0.488 (128/136); ISSN 0036-0244.
Broj citata (bez autocitata): 0 (Scopus).
7. Aleksandra Zarubica, Marjan Randjelovic, **Milan Momcilovic**, Nikola Stojkovic, Marija Vasic, Niko Radulovic, *The balance between acidity and tetragonal phase fraction in the favorable catalytic act of modified zirconia towards isomerized n-hexane(s)*, Optoelectronics and Advanced Materials-Rapid Communications (2013); 7(1-2):62-69;
WOS:000316431400014.
IF(2013) = 0.449 (223/251); ISSN 1842-6573.
Broj citata (bez autocitata): 1 (Scopus).
8. Jelena Purenović, Marjan Randelović, **Milan Momčilović**, Milovan M. Purenović, Novica J. Stanković, Ljiljana N. Andjelković, *Physico-chemically modified peat by thermal and oxidation processes as an active material for purification of wastewaters from certain hazardous pollutants*, Hemijska Industrija (2017); 71(4) 299–306.
DOI: 10.2298/HEMIND160522040P.
IF(2016) = 0.459 (125/135); ISSN 0367-598X.
Broj citata (bez autocitata): 0 (Scopus).

9. **Milan Momčilović**, Marjan Ranđelović, Antonije Onjia, Aleksandra Zarubica, Biljana Babić, Branko Matović, *Study on efficient removal of clopyralid from water using resorcinol-formaldehyde carbon cryogel*, Journal of the Serbian Chemical Society (2014); 79(4):481-494.

DOI: 10.2298/JSC130611146M.

IF(2014) = 0.871 (114/157); ISSN 0352-5139.

Broj citata (bez autocitata): 0 (Scopus).

M33 - Саопштења са међународног скупа штампана у целини

1. Aleksandra Zarubica, Marjan Randjelović, **Milan Momcilović**, Paula Putanov, *Physico-chemical and catalytic characterization of M-modified zirconium oxide in n-hydrocarbon conversion*, 11th International Conference on Fundamental and Applied Aspects of Physical Chemistry, 24-28. September 2012, Belgrade, Serbia, oral presentation, 139-150, ISBN 978-86-82475-27-9.
2. Aleksandra Zarubica, Radosav Mičić, Aleksandar Bojić, Marjan Ranđelović, **Milan Momčilović**, Radomir Ljupković, *Biofuel from rapeseed oil by using homogeneous catalysis*, International conference: Reporting for sustainability, Conference proceedings, 7th – 10th of May 2013. Bečići, Montenegro. pp 149-153, ISBN 978-86-7550-070-4.

M34 - Саопштења са међународног скупа штампана у изводу

1. Danijela Maksin, Ljiljana Suručić, Jelena Marković, Aleksandra Nastasović, Zvezdana Sandić, Ž. Stojanović, **Milan Momčilović**, Antonije Onjia, *Removal of cobalt(II) by using adsorption on diethylene triamine grafted macroporous glycidyl methacrylate based copolymer*, Euroanalysis - 16th European Conference of Analytical Chemistry, pp. EN52, 11 - 15th September 2011, Belgrade, Serbia. ISSN 1439-9598.
2. Marija Vasic, Radomir Ljupkovic, Niko Radulovic, Paula Putanov, **Milan Momcilovic**, Aleksandra Zarubica, *Combined Methods for Mono-, Di- and Triglycerides Determination: A Biodiesel Production over CaO Catalyst*, IX International Conference Mechanisms of Catalytic Reactions, October 22-25, 2012. St. Petersburg, Russia, PP-IV-24, p. 309.
3. Milos Marinkovic, Niko Radulovic, Paula Putanov, **Milan Momcilovic**, Aleksandra Zarubica, *Physical-Chemical Properties of Phosphated Zirconia in the Reaction of n-*

Hexane Isomerization, IX International Conference Mechanisms of Catalytic Reactions, 22-25. October 2012, St. Petersburg, Russia, PP-III-65 p. 219.

4. **Milan Momčilović**, Jelena Đorđević, Aleksandra Zarubica, Marjan Ranđelović, *Electrochemical behaviour of serpentinite and forsterite in ferri/ferro cyanide benchmark redox system*, 4th Conference of the Serbian Society for Ceramic Materials, June 14-16, 2017, Belgrade, Serbia, P-31, p. 94. ISBN 978-86-80109-20-6.
5. Marjan Ranđelović, Jelena Purenović, **Milan Momčilović**, Jelena Đorđević, *Modified serpentinite as an active material for water purification: adsorption-desorption and electrochemical characteristics*, 3rd Conference of the Serbian Society for Ceramic Materials, June 15-17, 2015, Belgrade, Serbia, P-51, p. 120. ISBN 978-86-80109-19-0.
6. Marjan Ranđelović, Milovan Purenović, Jelena Purenović, Aleksandra Zarubica, **Milan Momčilović**, Branko Matović, *Influence of microalloying elements on the surface acid-base and structural characteristics of ceramics obtained by sintering of aluminosilicate based composite particles*, 2nd Conference of the Serbian Society for Ceramic Materials, 5-7. June 2013, Belgrade, Serbia. P-28, p.76. ISBN 978-86-80109-18-3.

M64 - Саопштења са скупова националног значаја штампана у изводу

1. **Milan Momčilović**, Milovan Purenović, *Adsorption of Cd(II) onto serpentinite*, Simpozium “Novel technologies and economy development”, VIII Simpozijum “Savremene tehnologije i privredni razvoj” sa međunarodnim učešćem, Zbornik izvoda radova, 23-24. oktobar, 2009, Tehnološki fakultet Leskovac p. 155. ISBN 987-86-82367-98-7.
2. **Milan Momčilović**, Milovan Purenović, *Removal of arsenic(V) from water using catalysts based on microalloyed kaolinit-bentonite ceramics which contains quartz sand*, VII Simpozijum “Savremene tehnologije i privredni razvoj” sa međunarodnim učešćem, Zbornik izvoda radova, 19-20. oktobar, 2007, Tehnološki fakultet Leskovac br. 18, p. 162. ISBN 987-86-82367-98-7.
3. Aleksandra Zarubica, Dragan Markovic, Goran Nikolic, Marjan Randjelovic, **Milan Momcilovic**, Aleksandar Bojic, *Modified agricultural by-products as adsorbents for cationic pollutants from aqueous solutions*, Book of abstracts 10th Symposium “Novel technologies and economic development”, Leskovac, Serbia, 22-23. October 2013. p.64. ISBN 978-86-82367-98-7.

4. **Milan Momčilović**, Danijela Maksin, Aleksandra Nastasović, Antonije Onjia, *Imidacloprid adsorption onto activated carbon obtained from pine cones*, Book of abstracts: 10th Symposium “Novel technologies and economic development”, Leskovac, Serbia 22-23. October 2013. p.111. ISBN 978-86-82367-98-7.
5. **Milan Momčilović**, Danijela Maksin, Aleksandra Nastasović, Antonije Onjia, *The removal of carbofuran from water systems by adsorption onto carbonized pine cones*, Book of abstracts: 10th Symposium “Novel technologies and economic development”, Leskovac, Serbia 22-23. October 2013. p.112; ISBN 978-86-82367-98-7.

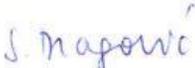
M71 - докторска дисертација

Milan Momčilović: “*Kinetički i ravnotežni parametri adsorpcionih procesa pri uklanjanju pojedinih štetnih katjonskih sastojaka iz vodenih rastvora aktivnim ugljevima dobijenim hemijsko-termičkom obradom srži ploda divljeg kestena i šišarke crnog bora*”, doktorska disertacija, Prirodno-matematički fakultet, Univerzitet u Nišu, 2012. UDK: 1.541.183 : 628.161.2 + 665.587
2.665.587 : 582.772.3 3.665.587 : 633.873.

Прилог 7. Доказ о међународној сарадњи

Потврда о учествовању на пројекту

Овим потврђујем да је др **Милан Момчиловић**, научни сарадник Института за нуклеарне науке Винча, учесник пројекта техничке сарадње са Међународном агенцијом за атомску енергију (International Atomic Energy Agency, IAEA): **Strengthening the Capacities for Soil Erosion Assessment Using Nuclear Techniques to Support Implementation of Sustainable Land Management Practices (SRB/5/003)**. Пројекат је одобрен за реализацију у периоду 2018-2019. године.


Др Снежана Драговић

Институт за нуклеарне науке Винча

Национални координатор пројекта SRB/5/003

Извод са сајта www.COST.eu



Contact Us

Milan Manclovic

Home

COST Actions

Grant Applications

List of COST Actions

Show only My Actions (3)

Select visible Select all Deselect all

Selection: [dropdown] Submit

Reset Filter

Code	Status	Subject	MC Chair	Cso App.	COST members in MC	Options
CA20101	Running	Plastics monitoring detectOn Remediation recovery	Federici Stefania	25/05/2021	35	View
CA20126	Running	Network for research, innovation and product development on porous semiconductors and oxides	Marsal Lluís	25/05/2021	27	View
CA18125	Running	Advanced Engineering and Research of aeroGels for Environment and Life Sciences	Garcia Gonzalez Carlos A	13/11/2018	37	View

3 results

Copyright © 2008 - 2023 COST, All rights reserved. Disclaimer - Cookie Policy - Privacy Notice

page displayed on: 29/03/2023 at 22:27 - version: 2023.04

Доказ о учешћу на међународном пројекту са Републиком Кином

2. Main participants of the project (note: not including project applicants)

	Name	ID number	Gender	Job title	Current unit	Project division	Signature
1	Guan Jie	3729251969 06206558	M	Professor	Shanghai Second Polytechnic University	Technical guidance	
2	Gao Guilan	3605021976 10200047	F	Professor	Shanghai Second Polytechnic University	Materials construction	高桂兰
3	Aleksandra Nestic	016236097	F	Senior Research Associate	University of Belgrade, Vinca Institute of Nuclear Sciences— National Institute of the Republic of Serbia	Materials construction	Aleksandra Nestic
4	Milan Momcilovic	014742114	M	Senior Research Associate	University of Belgrade, Vinca Institute of Nuclear Sciences— National Institute of the Republic of Serbia	Material characterization	Milan Momcilovic
5	Sladjana Meseldzija	014413693	F	Research associate	University of Belgrade, Vinca Institute of Nuclear Sciences— National Institute of the Republic of Serbia	Material adsorption chlorophenol experiment	Meseldzija S.
6	Wu Xiaotian	3201241997 07202012	M	Master student	Shanghai Second Polytechnic University	Materials characterization	武晓天
7	Yi Haodong	3403211998 07128257	M	Master student	Shanghai Second Polytechnic University	Material adsorption chlorophenol experiment	易浩东
Total number		Senior	Intermediate	Junior	Postdoctoral	Doctoral	Master
7		4	1	0	0	0	2
Has the above-mentioned personnel changed from the original application form? If yes, please explain the reason; if no, please fill in "none" if there is no change. None							

4. Commitment of the project leader

I promise:

Comply with the "2022 China-Central and Eastern European Countries Joint Education Project Management Measures", complete the project tasks according to the objectives and schedule of the task contract, and actively cooperate with the management and evaluation of this project. Relevant research results must comply with relevant national intellectual property rights and relevant laws and regulations.

Signature:

陈永坤

Date: 22.3.2023

5. Opinions from the unit of the project leader

丁力

22.3.2023

Signature of the person in charge of the competent department of the project leader's unit:
(Official seal of the project leader's unit)
year month day



Прилог 8. Рецензирање научних радова у међународним часописима категорије M20

Environmental Science and Pollution Research
1 recenzija, 2022. God. ; IF= (2021)= 5.190; M22.

• ESPR: Thank you for the review of ESPR-D-22-07848R1

Yahoo/Inbox ☆



Philippe Garrigues <em@editorialmanager.com>
To: MILAN Z. MOMČILOVIĆ

Sat, Jul 30, 2022 at 11:36 PM ☆

Ref.:

Ms. No. ESPR-D-22-07848R1

Effective removal of cationic dye on activated carbon made from cactus fruit peels: A combined experimental and theoretical study
Environmental Science and Pollution Research

Dear Dr. MOMČILOVIĆ,

Thank you for your review of this manuscript.

You can access your review comments and the decision letter (when available) by logging onto the Editorial Manager site at:

<https://www.editorialmanager.com/espr/>

Your username is: MILAN Z. MOMČILOVIĆ

If you forgot your password, you can click the 'Send Login Details' link on the EM Login page

Kind regards,

Dr. Philippe Garrigues
Managing Editor
Environmental Science and Pollution Research

We really value your feedback! Please spend 1 minute to tell us about your experience of reviewing - click
https://springernature.eu.qualtrics.com/jfe/form/SV_cNPY5OM4ZC3PkON?J=11356

This letter contains confidential information, is for your own use, and should not be forwarded to third parties.

Recipients of this email are registered users within the Editorial Manager database for this journal. We will keep your information on file to use in the process of submitting, evaluating and publishing a manuscript. For more information on how we use your personal details please see our privacy policy at <https://www.springernature.com/production-privacy-policy>. If you no longer wish to receive messages from this journal or you have questions regarding database management, please contact the Publication Office at the link below.

In compliance with data protection regulations, you may request that we remove your personal registration details at any time. (Use the following URL: <https://www.editorialmanager.com/espr/login.asp?a=r>). Please contact the publication office if you have any questions.



Water SA

1 recenzija, 2018. God.; IF(2018) = 1.098; M23.



Water Research Commission
Marumati Building,
491 18th Avenue, Rietfontein, Pretoria

Private Bag X03, Gezina, 0031, South Africa

Tel: +27 (0)12 330 0340
Fax: +27 (0)12 331 2565
Email: Watersa@wrc.org.za
Web: www.wrc.org.za

6 November 2018

Milan Momčilović
Research associate
Laboratory for chemical dynamics and permanent education (060)
Institute for Nuclear Sciences "Vinča",
University of Belgrade
Serbia

Dear Dr Momčilović

Referee for *Water SA* Manuscript No. 3612: Biosorption study of iron (II) using immobilized *Aspergillus flavus*

I herewith wish to thank you for acting as a reviewer for the above-mentioned manuscript (review report received 1 November 2018) submitted to the journal *Water SA* for possible publication. Your contribution is greatly appreciated.

Yours sincerely

A handwritten signature in black ink, appearing to read "Tamsyn Sherwill".

Tamsyn Sherwill
Editor: *Water SA*

Electrochimica Acta

1 recenzija, 2018. god; IF(2018) = 4.940; M21.

**Elsevier**
elsevier.com

[Visit site →](#) ⋮

• Thank you for the review of EA18-6255 Yahoo/Inbox ☆

 **Nick Birbilis** <eesserver@eesmail.elsevier.com>
To: milanmomcilovic@yahoo.com 📧 Thu, Sep 27, 2018 at 6:47 PM ☆

*** Automated email sent by the system ***

Ms. Ref. No.: EA18-6255
Title: Effect of pyrite on chalcopyrite electrochemical behaviour at different potentials in pH 1.8 H₂SO₄
Electrochimica Acta

Dear Dr. Momcilovic,

Thank you for your review of this manuscript.

You may access your review comments and the decision letter (when available) by logging onto the Elsevier Editorial System at <http://ees.elsevier.com/electacta/>. Please login as a Reviewer using the following username:

Your username is: milanmomcilovic@yahoo.com

If you cannot remember your password, please click the "Send Username/Password" link on the Login page.

If you have not yet activated or completed your 30 days of access to Scopus and ScienceDirect, you can still access them via this link:

http://scopees.elsevier.com/ees_login.asp?journalacronym=ELECTACTA&username=milanmomcilovic@yahoo.com

You can use your EES password to access Scopus and ScienceDirect via the URL above. You can save your 30 days access period, but access will expire 6 months after you accepted to review.

Kind regards,

Nick Birbilis, PhD
Associate Editor
Electrochimica Acta

For further assistance, please visit our customer support site at <http://help.elsevier.com/app/answers/list/a/7923>. Here you can search for

Desalination and Water Treatment

1 recenzija, 2019. god; IF(2019) = 1.324; M23.

• Thank you for submitting your review of Manuscript ID TDWT-2019-1165 for Desalination and Water Treatment

Yahoo/Inbox ☆



• **Desalination and Water Treatment** <onbehalf@manuscriptcentral.com>
To: milanmomcilovic@yahoo.com

Wed, Aug 21, 2019 at 1:06 PM ☆

21-Aug-2019

Ref: TDWT-2019-1165

"Ziziphus nuts derived activated carbon as a new phosphate adsorbate: competitive study between Iron and Copper modified activated carbon"
Desalination and Water Treatment

Dear Dr Milan Momčilović:

Thank you for reviewing the above manuscript entitled "Ziziphus nuts derived activated carbon as a new phosphate adsorbate: competitive study between Iron and Copper modified activated carbon" for Desalination and Water Treatment.

We greatly appreciate the voluntary contribution that each reviewer gives to the Journal.

We hope that we may continue to seek your assistance with the refereeing process for Desalination and Water Treatment, and hope also to receive your own research papers that are appropriate to our aims and scope.

Sincerely,

Miriam Balaban
Manuscript Editor, Desalination and Water Treatment
desalinationpublications@gmail.com

Please visit www.deswater.com for subscription details. We now also offer personal subscriptions. Online access provides subscribers full text of not only all current papers but also of all previously published papers in Desalination and Water Treatment.



[Reply](#), [Reply All](#) or [Forward](#)

Journal of Alloys and Compounds

1 recenzija, 2020. god; IF(2020) = 4.631; M21a.

• Thank you for the review of JALCOM-D-19-13016R1

Yahoo/Inbox ☆



Huiqing Fan <eesserver@eesmail.elsevier.com>

Tue, Dec 17, 2019 at 4:02 PM ☆

To: milanmomcilovic@yahoo.com

*** Automated email sent by the system ***

Ms. Ref. No.: JALCOM-D-19-13016R1

Title: Facile preparation of porous carbons derived from orange peel via basic copper carbonate activation for supercapacitors
Journal of Alloys and Compounds

Dear Dr. Momcilovic,

Thank you for your review of this manuscript.

You may access your review comments by logging onto the Elsevier Editorial System at <https://ees.elsevier.com/jalcom/>. Please login as a Reviewer.

Your username is: milanmomcilovic@yahoo.com

If you need to retrieve password details, please go to: http://ees.elsevier.com/JALCOM/automail_query.asp

If you have not yet activated or completed your 30 days of access to Scopus and ScienceDirect, you can still access them via this link:

http://scopees.elsevier.com/ees_login.asp?journalacronym=JALCOM&username=milanmomcilovic@yahoo.com

You can use your EES password to access Scopus and ScienceDirect via the URL above. You can save your 30 days access period, but access will expire 6 months after you accepted to review.

Also, please visit our reviewer recognition platform <https://www.reviewerrecognition.elsevier.com/> to collect your reviewer certificate and to benefit from discounts on Elsevier products and services.

Kind regards,

Huiqing Fan, Ph. D.
Editor
Journal of Alloys and Compounds

For any technical queries about using EES, please contact Elsevier Reviewer Support at reviewersupport@elsevier.com

Chemical Engineering Journal

1 recenzija, 2020. god.; IF(2020) = 11.529; M21a.

• Thank you for the review of CEJ-D-20-09209 Yahoo/Inbox ★

 **Hrvoje Kusic** <em@editorialmanager.com>
To: Milan Z Momcilovic Mon, Jun 22, 2020 at 7:06 PM ★

Ms. Ref. No.: CEJ-D-20-09209
Title: Evolution of underwater wetting state of superaerophilic electrode and its critical role during electrochemical hydrogen peroxide production from oxygen reduction
Chemical Engineering Journal

Dear Dr. Momcilovic,

Many thanks for your review of this manuscript. Your input is essential in order to maintain the quality of the Chemical Engineering Journal.

You may access your review comments and the decision letter (when available) by logging onto the Editorial Manager at <https://www.editorialmanager.com/cej/>. Please login as a Reviewer using the following username and password:

Your username is: milanmomcilovic@yahoo.com
If you do not know your confidential password, you may reset it by clicking this link: <https://www.editorialmanager.com/cej/l.asp?i=1062212&I=BMYYJMF83>

For further assistance, please visit our customer support site at <http://help.elsevier.com/app/answers/list/p/7923>. Here you can search for solutions on a range of topics, find answers to frequently asked questions and learn more about EM via interactive tutorials. You will also find our 24/7 support contact details should you need any further assistance from one of our customer support representatives.

Kind regards,

Dr. Hrvoje Kusic
Associate Editor
Chemical Engineering Journal

AssociateProfessor
Faculty of Chemical Engineering and Technology
University of Zagreb

In compliance with data protection regulations, you may request that we remove your personal registration details at any time. (Use the following URL: <https://www.editorialmanager.com/cej/login.asp?a=r>). Please contact the publication office if you have any questions.



Saudi Pharmaceutical Journal
1 recenzija, 2021; IF(2021) = 5.086; M21.

• Thank you for the review of SPJ-D-20-00853

Yahoo/Inbox ☆



• SPJ <em@editorialmanager.com>
To: Milan Z. Momčilović

Fri, Feb 12, 2021 at 12:32 PM ☆

Ms. Ref. No.: SPJ-D-20-00853
Title: Investigation of electrochemical behavior and thermodynamic parameters for anticancer drug regorafenib in aqueous solution
Saudi Pharmaceutical Journal

Dear Dr Milan Z. Momčilović,

Thank you for taking the time to review the above-referenced manuscript. You can access your comments and the decision letter when it becomes available.

To access your comments and the decision letter, please do the following:

1. Go to this URL: <https://www.editorialmanager.com/spj/>
2. Enter your login details
3. Click [Reviewer Login]

Thank you again for sharing your time and expertise.

As a token of appreciation, we would like to provide you with a review recognition certificate on Elsevier Reviewer Hub (reviewerhub.elsevier.com). Through the Elsevier Reviewer Hub, you can also keep track of all your reviewing activities for this and other Elsevier journals on Editorial Manager.

If you have not yet activated your 30 day complimentary access to ScienceDirect and Scopus, you can still do so via the [Rewards] section of your profile in Reviewer Hub (reviewerhub.elsevier.com). You can always claim your 30-day access period later, however, please be aware that the access link will expire six months after you have accepted to review.

Yours sincerely,

Aws Alshamsan, Ph.D
Editor-in-Chief
Saudi Pharmaceutical Journal

For further assistance, please visit our customer support site at <http://help.elsevier.com/app/answers/list/p/7923>. Here you can search for

Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers

1 recenzija, 2020; IF(2020) = 5.294; M21.

• Thank you for the review of JTICE-D-20-01054

Yahoo/Inbox ★



Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers <em@editorialmanager.com>
To: Milan Z Momcilovic

Mon, Aug 24, 2020 at 3:43 PM ★

Ms. Ref. No.: JTICE-D-20-01054

Title: An enhance electrocatalytic oxidation of 4-Aminoantipyrine in biological sample using [polydopamine@polypyrrole](#) copolymers
Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers

Dear Dr. Milan Z Momcilovic,

Thank you for taking the time to review the above-referenced manuscript. You can access your comments and the decision letter when it becomes available.

To access your comments and the decision letter, please do the following:

1. Go to this URL: <https://www.editorialmanager.com/jtice/>
2. Enter your login details
3. Click [Reviewer Login]

Thank you again for sharing your time and expertise.

As a token of appreciation, we would like to provide you with a review recognition certificate on Elsevier Reviewer Hub (reviewerhub.elsevier.com). Through the Elsevier Reviewer Hub, you can also keep track of all your reviewing activities for this and other Elsevier journals on Editorial Manager.

If you have not yet activated your 30 day complimentary access to ScienceDirect and Scopus, you can still do so via the [Rewards] section of your profile in Reviewer Hub (reviewerhub.elsevier.com). You can always claim your 30-day access period later, however, please be aware that the access link will expire six months after you have accepted to review.

Yours sincerely,

Chien-Liang Lee, Ph. D
Managing Editor
Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers

For further assistance, please visit our customer support site at <http://help.elsevier.com/app/answers/list/p/7923>. Here you can search for

Chemosphere

1 recenzija, 2022. god.; IF(2021) = 8.520; M21.

CHEM100330R1: Thank you for your review

Yahoo/Inbox 



Chemosphere <em@editorialmanager.com>
To: Milan Z Momcilovic

 Fri, Jun 3, 2022 at 1:07 AM 

Re.: "Cesium removal from wastewater: high-efficient and reusable adsorbent K1.93Ti0.22Sn3S6.43" (Professor Tianlong Deng)

Dear Dr. Momcilovic,

Many thanks for your time and expertise in reviewing this submission for us. Thank you very much for your efforts, and we hope we can enjoy your reviewing services in the close future.

You can access your review comments and the decision letter (when available) by logging on to:

<https://www.editorialmanager.com/chemosphere/>

Your username is: milanmomcilovic@yahoo.com

If you need to retrieve password details, please go to: <https://www.editorialmanager.com/chemosphere/l.asp?i=2814722&l=155QWOVN>

Kind regards,

Pallavi (On behalf of the handling Editor, Professor Yongmei Li)
Chemosphere

For further assistance, please visit our customer support site at <http://help.elsevier.com/app/answers/list/p/7923>. Here you can search for solutions on a range of topics, find answers to frequently asked questions and learn more about EM via interactive tutorials. You will also find our 24/7 support contact details should you need any further assistance from one of our customer support representatives.

#REV_CHEMOSPHERE#

To ensure this email reaches the intended recipient, please do not delete the above code

In compliance with data protection regulations, you may request that we remove your personal registration details at any time. (Use the following URL: <https://www.editorialmanager.com/chemosphere/login.asp?a=r>). Please contact the publication office if you have any questions.



Frontiers in Environmental science
1 recenzija, 2022. god.; IF(2021) = 6.314; M21.

• Thank you for finalizing your Independent Review Report - 910234

Yahoo/Inbox ★



Frontiers in Environmental Science Editorial Office <environmentalscience.editorial.office@fron
To: Milan Momčilović



Wed, Apr 27, 2022 at 12:03 AM ★

Dear Dr Momčilović,

Thank you for submitting your independent review report for the manuscript "Bacterial cadmium-immobilization activity measured by isothermal microcalorimetry in cacao-growing soils from Colombia". As you endorsed publication of this manuscript in its current form, your peer review process is now finalized. The handling editor has been notified, and you can find a copy of your report below.

You can access the manuscript here:

<http://review.frontiersin.org/review/910234/0/0>

Best regards,

Your Frontiers in Environmental Science team

Frontiers | Editorial Office - Collaborative Peer Review Team
www.frontiersin.org
Avenue du Tribunal Fédéral 34, 1005 Lausanne, Switzerland
Office T 41 21 510 1792

For technical issues, please contact our IT Helpdesk (support@frontiersin.org) or visit our Frontiers Help Center (zendesk.frontiersin.org/hc/en-us)

-----MANUSCRIPT DETAILS-----

Manuscript title: Bacterial cadmium-immobilization activity measured by isothermal microcalorimetry in cacao-growing soils from Colombia

Manuscript ID: 910234

Authors: Daniel Bravo

Journal: Frontiers in Environmental Science, section Toxicology, Pollution and the Environment

Article type: Original Research

Submitted on: 01 Apr 2022

Edited by: Juan Manuel Trujillo-González

Frontiers Review Guidelines

To ensure an efficient review process, please familiarize yourself with the Frontiers review guidelines. The Frontiers review process has unique features, including an interactive review stage, and a focus on objective criteria.

https://www.frontiersin.org/Journal/ReviewGuidelines.aspx?s=1900&name=toxicology,_pollution_and_the_environment

Прилог 9. Докази о учешћу у комисијама

На основу члана 22. став 2. и 3. Правилника о поступку припреме и условима за одбрану докторске дисертације („Гласник Универзитета у Нишу“ број 9/2014 и 6/2016), Научно-стручно веће за природно-математичке науке, на седници одржаној 17.07.2017. године, донело је следећу

О Д Л У К У о именовану Комисије за оцену и одбрану докторске дисертације

Члан 1.

Именује се Комисија за оцену и одбрану докторске дисертације на Природно-математичком факултету у Нишу, кандидата Николе Стојковића, под називом „Сулфатима и фосфатима модификован ZrO_2 као катализатор у изабраним индустријски значајним петрохемијским процесима“, назив теме на енглеском језику „Sulphated and phosphated zirconia as catalysts in selected industrially significant petrochemical processes“, у следећем саставу:

1. др Александар Бојић, редовни професор
Природно-математичког факултета у Нишу, председник
(научна област: Хемија; ужа научна област: Примењена и индустријска хемија);
2. др Зора Граховац, редовни професор
Природно-математичког факултета у Нишу, члан
(научна област: Хемија; ужа научна област: Физичка хемија);
3. др Александра Зарубица, редовни професор
Природно-математичког факултета у Нишу, члан
(научна област: Хемија; ужа научна област: Примењена и индустријска хемија);
4. др Радомир Љупковић, научни сарадник
Природно-математичког факултета у Нишу, члан
(научна област: Хемија; ужа научна област: Примењена и индустријска хемија);
5. др Милан Момчиловић, научни сарадник
Института за нуклеарне науке Винча, члан
(научна област: Хемија; ужа научна област: Хемија).

Члан 2.

Задатак Комисије је да сачини извештај о оцени докторске дисертације Николе Стојковића, са предлогом за њену одбрану.

Комисија је дужна да у извештају о урађеној докторској дисертацији нарочито анализира самосталан научни рад кандидата и допринос науци докторске дисертације.

Комисија свој извештај подноси на одбрасцу Д4, који је саставни део Правилника о поступку припреме и условима за одбрану докторске дисертације („Гласник Универзитета у Нишу“ број 5/2014).

Члан 3.

Комисија ће Извештај из члана 2. ове одлуке доставити Природно-математичком факултету у Нишу у року од 45 дана од дана пријема одлуке о именовану.

Члан 4.

Одлуку доставити именованим члановима Комисије, Природно-математичком факултету у Нишу и архиви Универзитета у Нишу.

НСВ број 8/17-01-007/17-006
У Нишу, 17.07.2017. године

ПРЕДСЕДНИК НАУЧНО-СТРУЧНОГ ВЕЋА ЗА
ПРИРОДНО-МАТЕМАТИЧКЕ НАУКЕ

Проф. др Мирослав Ђирић

РЕКТОР УНИВЕРЗИТЕТА
У НИШУ

Проф. др Драган Антић



ПРИМЉЕНО: 23.04.2021			
Орг. јед.	Бр. о.	Служ.	Пројекат
014	25	2021	000

**НАУЧНОМ ВЕЋУ
ИНСТИТУТА ЗА НУКЛЕАРНЕ НАУКЕ „ВИНЧА“ – ИНСТИТУТ ОД
НАЦИОНАЛНОГ ЗНАЧАЈА ЗА РЕПУБЛИКУ СРБИЈУ,
УНИВЕРЗИТЕТ У БЕОГРАДУ**

Предмет: Давање сагласности Већа области Материјала за покретање поступка за избор у звање **ВИШИ НАУЧНИ САРАДНИК**, др Александре Нешић, научног сарадника Лабораторије за хемијску динамику и перманентно образовање Института за нуклеарне науке „Винча“-Институт од националног значаја за Републику Србију, Универзитет у Београду.

Обавештавамо вас да је Веће области материјала електронским изјашњавањем у периоду од 26.04.2021. до 28.04.2021. године у 12 сати дало једногласну сагласност за покретање поступка за избор у звање **виши научни сарадник**, др Александре Нешић научног сарадника Лабораторије за хемијску динамику и перманентно образовање.

За чланове изборне комисије предложени су:

1. др Јована Ружић, Виши научни сарадник Института за нуклеарне науке „Винча“-Институт од националног значаја за Републику Србију, Универзитет у Београду, председник Комисије.
2. др Милан Момчиловић, Виши научни сарадник Института за нуклеарне науке „Винча“- Институт од националног значаја за Републику Србију, Универзитет у Београду, члан Комисије.
3. др Антоније Оњиа, Ванредни професор Технолошко-металуршког факултета Универзитета у Београду, члан Комисије.

Председник Већа области материјала

Миљана Мирковић

др Миљана Мирковић, научни сарадник,
Институт за нуклеарне науке „Винча“
Институт од националног значаја за Републику Србију,
Универзитет у Београду

У Београду, 28.04.2021. године



Република Србија
УНИВЕРЗИТЕТ У НИШУ
ПРИРОДНО-МАТЕМАТИЧКИ
ФАКУЛТЕТ

Бр: 484/2-01
Датум: 28.4.2021.

-Ниш-

На основу члана 75. став 1., чл. 76. став 5. и чл. 79. Закона о науци и истраживањима („Службени гласник РС“, бр. 49/2019) и члана 132. Статута Факултета Наставно-научно веће Природно-математичког факултета на седници одржаној дана 28.4.2021. године, доноси

ОДЛУКУ
о образовању Комисије ради спровођења поступка
за стицање научног звања виши научни сарадник

I

Образује се Комисија у саставу:

1. Др Александар Бојић, ред. проф. ПМФ-а у Нишу, н/о Хемија, председник,
2. Др Влада Вељковић, ред. проф. Технолошког фак. у Лесковцу, н/о Технолошко инжењерство, члан,
3. Др Милош Костић, виши научни сарадник ПМФ-а у Нишу, н/о Хемија, члан,
4. Др Милан Момчиловић, виши научни-сарадник Института за нуклеарне науке-Винча, Универзитета у Београду, н/о Хемија, члан.

II

Комисија је у обавези да у року од 30 дана од дана пријема ове Одлуке поднесе Извештај Наставно-научном већу Факултета за избор у научно звање, виши научни сарадник, кандидата др **Милице Петровић, доктора наука-хемијске науке.**

III

Извештај треба да садржи: биографске податке, преглед стручног и научног рада, оцена стручног и научног рада кандидата, за претходни изборни период, оцену о томе да ли су испуњени услови за стицање научног звања, као и предлог наставно-научном већу за одлучивање.



УНИВЕРЗИТЕТ У НИШУ

UNIVERSITY OF NIŠ

ПРИРОДНО-МАТЕМАТИЧКИ ФАКУЛТЕТ FACULTY OF SCIENCES AND MATHEMATICS

Комисија је у обавези да најмање 30 дана пре доношења предлога одлуке о избору у научно звање, Извештај из тачке II ове Одлуке учини доступним јавности, односно достави га библиотеци Факултета на увид.

IV

Наставно-научно веће је у обавези да у року од 90 од дана када је на седници наставно-научног већа покренут поступак за избор у научно звање, донесе одлуку о предлогу за избор у научно звање.

Наставно-научно веће ће након истека рока од 30 дана од стављања Извештаја Комисије на увид јавности донети Одлуку о предлогу за избор у звање **виши научни сарадник**.

V

Одлуку доставити: члановима Комисије, управнику Департмана за хемију, продекану за науку, Служби за опште и правне послове и архиви Секретаријата Факултета.

НАСТАВНО-НАУЧНО ВЕЋЕ ПРИРОДНО-МАТЕМАТИЧКОГ ФАКУЛТЕТА



Председник наставно-научног већа

Декан Факултета

Проф. др Перица Васиљевић

Република Србија
УНИВЕРЗИТЕТ У НИШУ
ПРИРОДНО-МАТЕМАТИЧКИ
ФАКУЛТЕТ

др Милан Момчиловић

Бр. 432/3-01

Датум 20.4.2016.

-Ниш-

На основу члана 80. и 81. Закона о научно-истраживачкој делатности („Службени гласник РС“, бр. 110/05) и члана 130. Статута Факултета а на основу предлога Већа Департмана за хемију од 13.4.2016. године, Наставно-научно веће на седници одржаној дана 20.4.2016. године, доноси

ОДЛУКУ
о образовању Комисије ради спровођења поступка
за стицање истраживачког звања, истраживач-сарадник

I

Образује се Комисија у саставу:

1. Др Александра Зарубица, ред. проф. ПМФ-а у Нишу,
2. Др Татјана Анђелковић, ред. проф. ПМФ-а у Нишу,
3. Др Милан Момчиловић, научни сарадник Института за нуклеарне науке Винча, Универзитета у Београду.

II

Комисија је у обавези да у року од 30 дана од дана пријема ове Одлуке поднесе Извештај Наставно-научном већу Факултета за избор у истраживачко звање, **истраживач-сарадник** кандидата **Марије Васић**, дипломираног хемичара, **истраживача-сарадника**.

III

Извештај треба да садржи: биографске податке, преглед стручног и истраживачког рада кандидата, оцену да ли су испуњени услови за стицање звања.

Комисија је у обавези да најмање 30 дана пре доношења одлуке о избору у истраживачко звање, Извештај из тачке II ове Одлуке учини доступним јавности, односно достави га библиотеци Факултета на увид заинтересованим лицима.

IV

Наставно-научно веће дужно је да донесе одлуку о стицању звања истраживач-сарадник у року од 90 од дана када је на седници Наставно-научног већа покренут поступак за избор у то звање.

Наставно-научно веће ће након истека рока од 30 дана од стављања Извештаја Комисије на увид јавности донети Одлуку о стицању истраживачког звања, истраживач-сарадник.

V

Одлуку доставити: члановима Комисије, управнику Департмана за хемију, продекану за науку, Служби за опште и правне послове и архиви Секретаријата Факултета.

НАСТАВНО-НАУЧНО ВЕЋЕ ПРИРОДНО-МАТЕМАТИЧКОГ ФАКУЛТЕТА



Председник наставно-научног већа

Декан Факултета

Иван Манчев

Проф. др Иван Манчев

др Милан Момчиловић

Република Србија
УНИВЕРЗИТЕТ У НИШУ
ПРИРОДНО-МАТЕМАТИЧКИ
ФАКУЛТЕТ

Бр. 432/2-01

Датум 20.4.2016.

-Ниш-

На основу члана 80. и 81. Закона о научно-истраживачкој делатности („Службени гласник РС“, бр. 110/05) и члана 130. Статута Факултета а на основу предлога Већа Департмана за хемију од 13.4.2016. године, Наставно-научно веће на седници одржаној дана 20.4.2016. године, доноси

ОДЛУКУ

**о образовању Комисије ради спровођења поступка
за стицање истраживачког звања, истраживач-сарадник**

I

Образује се Комисија у саставу:

1. Др Александра Зарубица, ред. проф. ПМФ-а у Нишу,
2. Др Александар Бојић, ред. проф. ПМФ-а у Нишу,
3. Др Милан Момчиловић, научни сарадник Института за нуклеарне науке Винча, Универзитета у Београду.

II

Комисија је у обавези да у року од 30 дана од дана пријема ове Одлуке поднесе Извештај Наставно-научном већу Факултета за избор у истраживачко звање, **истраживач-сарадник** кандидата **Николе Стојковића, дипломираног хемичара, истраживача-сарадника.**

III

Извештај треба да садржи: биографске податке, преглед стручног и истраживачког рада кандидата, оцену да ли су испуњени услови за стицање звања.

Комисија је у обавези да најмање 30 дана пре доношења одлуке о избору у истраживачко звање, Извештај из тачке II ове Одлуке учини доступним јавности, односно достави га библиотеци Факултета на увид заинтересованим лицима.

IV

Наставно-научно веће дужно је да донесе одлуку о стицању звања истраживач-сарадник у року од 90 од дана када је на седници Наставно-научног већа покренут поступак за избор у то звање.

Наставно-научно веће ће након истека рока од 30 дана од стављања Извештаја Комисије на увид јавности донети Одлуку о стицању истраживачког звања, истраживач-сарадник.

V

Одлуку доставити: члановима Комисије, управнику Департмана за хемију, продекану за науку, Служби за опште и правне послове и архиви Секретаријата Факултета.

НАСТАВНО-НАУЧНО ВЕЋЕ ПРИРОДНО-МАТЕМАТИЧКОГ ФАКУЛТЕТА



Председник наставно-научног већа

Декан Факултета

Проф. др Иван Манчев

Др Милан Момчиловић

Република Србија
УНИВЕРЗИТЕТ У НИШУ
ПРИРОДНО-МАТЕМАТИЧКИ
ФАКУЛТЕТ

Бр. 432/4-01

Датум 20.4.2016.

-Ниш-

На основу члана 80. и 81. Закона о научно-истраживачкој делатности („Службени гласник РС“, бр. 110/05) и члана 130. Статута Факултета а на основу предлога Већа Департмана за хемију од 13.4.2016. године, Наставно-научно веће на седници одржаној дана 20.4.2016. године, доноси

ОДЛУКУ
о образовању Комисије ради спровођења поступка
за стицање истраживачког звања, истраживач-сарадник

I

Образује се Комисија у саставу:

1. Др Александра Зарубица, ред. проф. ПМФ-а у Нишу,
2. Др Марјан Ранђеловић, доцент ПМФ-а у Нишу,
3. Др Милан Момчиловић, научни сарадник Института за нуклеарне науке Винча, Универзитета у Београду.

II

Комисија је у обавези да у року од 30 дана од дана пријема ове Одлуке поднесе Извештај Наставно-научном већу Факултета за избор у истраживачко звање, **истраживач-сарадник кандидата Милоша Маринковића, дипломираног хемичара, истраживача-сарадника.**

III

Извештај треба да садржи: биографске податке, преглед стручног и истраживачког рада кандидата, оцену да ли су испуњени услови за стицање звања.

Комисија је у обавези да најмање 30 дана пре доношења одлуке о избору у истраживачко звање, Извештај из тачке II ове Одлуке учини доступним јавности, односно достави га библиотеци Факултета на увид заинтересованим лицима.

IV

Наставно-научно веће дужно је да донесе одлуку о стицању звања истраживач-сарадник у року од 90 од дана када је на седници Наставно-научног већа покренут поступак за избор у то звање.

Наставно-научно веће ће након истека рока од 30 дана од стављања Извештаја Комисије на увид јавности донети Одлуку о стицању истраживачког звања, истраживач-сарадник.

V

Одлуку доставити: члановима Комисије, управнику Департмана за хемију, продекану за науку, Служби за опште и правне послове и архиви Секретаријата Факултета.

НАСТАВНО-НАУЧНО ВЕЋЕ ПРИРОДНО-МАТЕМАТИЧКОГ ФАКУЛТЕТА



Председник наставно-научног већа

Декан Факултета

Иван Манчев

Проф. др Иван Манчев

Прилог 10. Учешће у уређивачком одбору у међународном часопису

ЛИНК:

<https://www.tandfonline.com/action/journalInformation?show=editorialBoard&journalCode=tste20>

Home ▶ All Journals ▶ Sensing Technology ▶ Editorial Board

Sensing Technology

Enter keywords, authors, DOI, ORCID etc This Journal

Advanced search Citation search

Submit an article ▼ About this journal ▼ Browse articles & issues ▼ Alerts & RSS feed ▼

Ready to submit?
Start a new manuscript submission or continue a submission in progress
[Go to submission site](#)

Submission information
▶ [Instructions for authors](#)
▶ [Editorial policies](#)

Editing services
▶ [Editing services site](#)

About this journal
▶ [Journal metrics](#)
▶ [Aims & scope](#)
▶ [Journal information](#)
▶ [Editorial board](#)
▶ [News & call for papers](#)

Editorial board

Editor-in-Chief:
Jamballi G. Manjunatha - Mangalore University, India, manju1853@gmail.com

Executive Editor:
Chaudhery Mustansar Hussain - New Jersey Institute of Technology, Newark, NJ 07102, USA

Editorial Board:
Mika Sillanpää - Department of Biological and Chemical Engineering, Aarhus University, Norrebrogade 44, 8000 Aarhus C, Denmark
Li Fu - Hangzhou Dianzi University, Zhejiang, P.R. China
Mohamad Deraman - Universiti Kebangsaan Malaysia
B E Kumara Swamy - Kuvempu University
Ajeet Kaushik - Florida Polytechnic University, Lakeland, FL 33805-8531 USA
Rutao Liu - Shandong University, Ji'nan, P.R. China
Hadí Beitollahi - Graduate University of Advanced Technology, Kerman, Iran
Shengshui Hu - Wuhan University, China
Minhaz Uddin Ahmed - Universiti Brunei Darussalam, Brunei Darussalam
Shashanka Rajendrachari - Dept. of Metallurgical and Materials Engineering, Bartin University, Bartin-74100, Turkey
Yen Nee Tan - Associate Professor, Newcastle University, United Kingdom and Singapore
Bengi USLU - Ankara University, Faculty of Pharmacy, Department of Analytical Chemistry, Yenimahalle, 06560, Ankara, Turkey
Milan Z. Momčilović - "Vinča" Institute of Nuclear Sciences, University of Belgrade, 11000 Belgrade, Serbia
Elen R.Sartori - Universidade Estadual de Londrina, Rodovia Celso Garcia Cid, PR 445 km 380, Londrina, PR, Brazil

Sample our Physical Sciences Journals
>> [Sign in here](#) to start your access to the latest two volumes for 14 days

Materials Open Research
Claim your 100% APC discount
[Submit now](#)

Прилог 11. Руковођење пројектним задацима

Rukovođenje projektnim zadatkom u okviru nacionalnog Projekta III 43009

Projekat br. III43009: “Nove tehnologije za monitoring i zaštitu životnog okruženja od štetnih hemijskih supstanci i radijacionog opterećenja” Ministarstva prosvete, nauke i tehnološkog razvoja Republike Srbije

POTVRDA RUKOVODIOCA PROJEKTA

Kao rukovodilac nacionalnog projekta čija realizacija je u toku i koji nosi naziv “Nove tehnologije za monitoring i zaštitu životnog okruženja od štetnih hemijskih supstanci i radijacionog opterećenja - III43009” Ministarstva prosvete, nauke i tehnološkog razvoja Republike Srbije za period 2011-2017., POTVRĐUJEM da **dr Milan Momčilović**, naučni saradnik Instituta za nuklearne nauke “Vinča” u Beogradu, rukovodi projektnim zadatkom pod nazivom “Ispitivanje strukturnih i funkcionalnih aspekata elektrohemijskih senzora na bazi karbonskih materijala u voltometrijskim tehnikama detekcije pesticida”.

Rezultati istraživanja na ovom zadatku umnogome doprinose ciljevima i sadržaju spomenutog interdisciplinarnog projekta naročito na polju sinteze, karakterizacije i primene materijala za procese detekcije kao i uklanjanja polutanata iz zagađenih medijuma od posebnog interesa.

U Beogradu, 03. 11.2017.

Rukovodilac projekta III 43009


Dr Antonije Ohjia

Прилог 12. Доказ о категоризацији поглавља у књизи као M14

Београд, 15.03.2023. године

др Милан Момчиловић
Институт за нуклеарне науке „Винча“
Универзитет у Београду

Поштовани др Момчиловић,

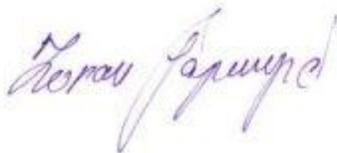
Разматран је захтев за категоризацију поглавља у монографији, који је електронским путем достављен Матичном научном одбору за хемију 07.11.2022. године.

Матични научни одбор за хемију је донео одлуку да према критеријумима из важећег Правилника о стицању истраживачких и научних звања 159/2020, научни резултат аутора Милана З. Момчиловића:

Milan Z. Momčilović (2022), „Recent innovations in voltammetric techniques“, Chapter 6 In: *Electrochemical Sensors Based on Carbon Composite Materials (Fabrication, properties and applications)*, Volume 1, Editor Jamballi G. Manjunatha, IOP Publishing Ltd. (Institute of Physics), pp. 6/1-6/22, Online ISBN: 978-0-7503-5127-0, Print ISBN: 978-0-7503-5125-6, <https://doi.org/10.1088/978-0-7503-5127-0ch6>

припада поглављу категорије M14/монографије M12.

С поштовањем,



Др Зоран Шапоњић
Председник Матичног научног одбора за хемију

Прилог 13. Доказ о учешћу на националном иновационом пројекту

ПРЕЛИМИНАРНА ЛИСТА ИНОВАЦИОНИХ ПРОЈЕКТА КОЈИ УЛАЗЕ У ПРОЦЕДУРУ УГОВАРАЊА О ФИНАНСИРАЊУ БУЏЕТСКИМ СРЕДСТВИМА

Р.Б.	Евиденцијски број пријаве	Насиолац реализације иновационог пројекта (подносилац пријаве (регистровани реализатор))	Назив предложеног иновационог пројекта	Тип пројекта	Област
1	29	Иновациони центар Технолошко-металуршког факултета у Београду д.о.о.	Инфраструктурна опремање лабораторије за технологију пречишћавања отпадних вода	2	Уређење, заштита и коришћење вода, земљишта и ваздуха
2	32	Иновациони центар Технолошко-металуршког факултета у Београду д.о.о.	Развој новог технолошког поступка за производњу ракије од малине	1	Биотехнологија, храна и пољопривреда
3	51	Иновациони центар Електротехничког факултета д.о.о.	Систем за интерактивни третман и евалуацију стања деце са аутизмом	1	Медицина Електроника, телекомуникације и информационе технологије
4	90	ФТН-ИРАМ-РТ ДОО	Пдршка више-екранског окружења у патрасчкој електроници	1	Електроника, телекомуникације и информационе технологије
5	134	Interhem Company d.o.o. Београд	Нове технологије производње фенолформалдеhidних смола	1	Материјали и хемијске технологије
6	83	Иновациони центар Електротехничког факултета д.о.о.	Индустријска линија за сортирање применом машинске визије	1	Електроника, телекомуникације и информационе технологије
7	198	Институт за економску дипломатију доо, Београд (Земун)	Софтвер за интерактивну обуку за спречавање прања новца	1	Електроника, телекомуникације и информационе технологије
8	72	Иновациони центар Хемијског факултета у Београду, д.о.о.	Развој и примена нових материјала за терморегулацију	1	Материјали и хемијске технологије
9	77	Иновациони центар Хемијског факултета у Београду, д.о.о.	Претклиничка испитивања O,O'-диетил-(S,S)-етилениамина-N,N'-ди-2-(3-циклохексил)пропаноат-дихидрохлорида	1	Медицина
10	148	Ветеринарска станица "Кокер", Адашевци (ВСК), Развојно-производни центар ВСК	Развој технолошког поступка за производњу тене пробиотичке ферментисане хране за свиње применом природних изолата бактерија млечне киселине	1	Биотехнологија, храна и пољопривреда
11	86	ФТН-ИРАМ-РТ ДОО	SAT-IP Server - Развој и увођење у серијску производњу уређаја RK-3040-00	1	Електроника, телекомуникације и информационе технологије
12	88	ФТН-ИРАМ-РТ ДОО	Проширење функционалности дигиталног телевизијског пријемника у складу са ХБТВ стандардом	1	Електроника, телекомуникације и информационе технологије
13	99	LMG group д.о.о.	„Е-гаранције“ платформа за евиденцију, издавање и чување гаранција за производе у сигурносном "Cloud" окружењу	1	Електроника, телекомуникације и информационе технологије
14	181	ИХИС Научно-Технолошки парк Земун А.Д.	„Мапирање научноистраживачког потенцијала Универзитета у Београду“	1	Електроника, телекомуникације и информационе технологије
15	10	Vlatacom d.o.o. Београд	Реализација камере високе резолуције са камера линк интерфејсом	1	Електроника, телекомуникације и информационе технологије
16	26	РАЗВОЈНО-ПРОИЗВОДНИ ЦЕНТАР Vip Commerce d.o.o. БЕОГРАД	Нове технологије производње антикарзивних и флатационих средстава за третман минералних сировина	1	Материјали и хемијске технологије
17	108	Иновациони центар Електротехничког факултета д.о.о.	Примена метода за проналажење знања над великом количинам података	1	Електроника, телекомуникације и информационе технологије
18	165	Кристал ИНФИЗ д.о.о.	Ласерски микроскоп са брзим кружним скенирањем за примене у биотехнологији и медицини	1	Биотехнологија, храна и пољопривреда Медицина

19	81	Иновациони центар Електротехничког факултета д.о.о.	Електронски Гласачки Систем	1	Електроника, телекомуникације и информационе технологије
20	191	Иновациони центар Хемијског факултета у Београду, д.о.о.	Развијање поступка семисинтезе антитуморног агенса паклита ксела (taxol®) из природног производа 10-деа цетилбакатина III	1	Материјали и хемијске технологије
21	31	Иновациони центар Технолошко-металуршког факултета у Београду д.о.о.	Производња нових дијететских формулација на бази природних протеина са антиоксидативним и антитуморским дејствима	1	Биотехнологија, храна и пољопривреда
22	36	Иновациони центар Технолошко-металуршког факултета у Београду д.о.о.	Нови производи за третман рана на бази хидрогелова алгината и поливинил-алкохола са наночестицама сребра	1	Материјали и хемијске технологије
23	142	ИХИС Научно-Технолошки парк Земун А.Д.	Висока ефикасни адсорбент микатоксина	1	Биотехнологија, храна и пољопривреда Материјали и
24	157	Interhem Company доо Београд	Нове технологије производње пигментних паста за водоразредиве и растварачке производе	1	Материјали и хемијске технологије
25	160	Пославно технолошки инкубатор техничких факултета Београд д.о.о.	Примена природних минерала као протектора у исхрани живине	1	Биотехнологија, храна и пољопривреда
26	21	ИНФОПРОЈЕКТ ДОО	Развој уређаја за мерење у реалном времену температуре и других параметара проводника високонапонског	1	Енергетика, рударства и енергетска ефикасност
27	170	Кристал ИНФИЗ д.о.о.	Додатак храни за животиње базиран на минералним сировинама	1	Биотехнологија, храна и пољопривреда
28	4	Vlatacom d.o.o. Београд	Програмско окружење за реализацију функције слика са дневне и термовизијске камере	1	Електроника, телекомуникације и информационе технологије
29	138	БСК д.о.о. развојно-производни центар	Развој и примена новог антиабјајуџер материјала ММ антиабразив за цевоводе термоенергетских постројења	1	Енергетика, рударства и енергетска ефикасност Материјали и хемијске технологије
30	161	Пославно технолошки инкубатор техничких факултета Београд д.о.о.	Детекција и квантификација ДНК анималног порекла у храни и храни за животиње	1	Биотехнологија, храна и пољопривреда
31	176	ИХИС Научно-Технолошки парк Земун А.Д.	Производња и примена биоактивних протеина и пептида сурутке и млека	1	Биотехнологија, храна и пољопривреда
32	5	Vlatacom d.o.o. Београд	Реализација синхронизације у систему за мултисензорску аквизицију	1	Електроника, телекомуникације и информационе технологије
33	11	Фази д.о.о. из Ниша	Пројектовање и израда електрохемијског мерног система са сензорима за праћење квалитета отпадних и других вода и електрохемијску карактеризацију микролегираних и наноструктурних материјала	1	Материјали и хемијске технологије
34	19	ВИЗАНТИНА Д.О.О.	Подизање истраживачких капацитета производно-развојног центра ВИЗАНТИНА д.о.о. додатном опремом и инструментима	2	Електроника, телекомуникације и информационе технологије Машинство
35	38	Иновациони центар Технолошко-металуршког факултета у Београду д.о.о.	Производња катализатора из љуске кокашијег јајета и његова примена на добијање биодизела из рециклираних биљних уља	1	Биотехнологија, храна и пољопривреда
36	118	Друштво са ограниченим одговорношћу за производњу трговину и услуге Тетрагон Чачак	Развој нових лепкова који се користе у индустрији прераде папира	1	Материјали и хемијске технологије
37	151	Центар за унапређење животних активности д.о.о.	Набавка опреме за иновациони центар "ЦЕНТАР ЗА УНАПРЕЂЕЊЕ ЖИВОТНИХ АКТИВНОСТИ"	2	Биотехнологија, храна и пољопривреда

U G O V O R
o autorskom delu

Zaključen u Nišu dana 16.06.2014. godine između:

- (1) Fazi d.o.o. iz Niša, ul. Novoprojektovana bb PIB 103946100, (u daljem tekstu: NARUČILAC), koga zastupa direktor Dragan Đorđević
- (2) Milan Momčilović iz Niša, ul. Vizantijski bulevar 114/17, JMBG 1004982730014 (u daljem tekstu: AUTOR)

Ugovorne strane su saglasne o sledećem:

Član 1.

Nosilac realizacije projekta ustupa, a autor prihvata određene poslove utvrđene daljim odredbama ovog ugovora.

Član 2.

Autor se obavezuje da će, u okviru inovacionog projekta sufinansiranog od strane Ministarstva prosvete, nauke i tehnološkog razvoja, pod nazivom: "Projektovanje i izrada elektrohemijskog mernog sistema sa senzorima za praćenje kvaliteta otpadnih i drugih voda i elektrohemijsku karakterizaciju mikrolegiranih i nanostrukturnih materijala" obaviti određena istraživanja na bazi sopstvene ekspertize i učestvovati u izradi sledećeg autorskog dela: dva kompletna nova elektrohemijska merna sistema - potencioštata, kako je dato u predlogu projekta. Autor će posao obavljati u periodu od 16.06.2014. godine do datuma završetka inovacionog projekta, u obimu koji je definisan predlogom projekta.

Član 3.

Autor se obavezuje da će poslove koji su predmet ovog ugovora, obavljati u skladu sa planiranim aktivnostima, predviđenim u predlogu projekta, saglasno sa standardima struke, kvalitetno i blagovremeno, uz međusobnu saradnju sa ostalim članovima projektnog tima i dogovor sa odgovornim licem Nosioca realizacije projekta.

Član 4.

Za rad u okviru predmetnog inovacionog projekta, Nosilac realizacije projekta će isplatiti autoru naknadu za autorsko delo navedeno u članu 2. ovog Ugovora, a u skladu sa predlogom budžeta inovacionog projekta.

Član 5.

Nosilac realizacije projekta se obavezuje da, za potrebe obavljanja aktivnosti na projektu, autoru obezbedi sve neophodne tehničko-tehnološke uslove i infrastrukturu.

Član 6.

Članovi projektnog tima su nosioci zajedničkog prava na koautorskom delu koje će nastati kao rezultat inovacionog projekta. Udeo u intelektualnoj svojini i u podeli ekonomske koristi od iskorišćavanja i prodaje koautorskog dela biće regulisan posebnim ugovorom o međusobnoj poslovnoj saradnji, a srazmerno doprinosu koji je svaki član projektnog tima dao u stvaranju konačnog proizvoda.

Član 7.

Na sve što nije predviđeno ovim ugovorom, a tiče se predmeta ugovora, primenjivaće se odredbe Zakona o autorskim i srodnim pravima i Zakona o obligacionim odnosima. U slučaju spora koji ugovorne strane ne mogu da reše sporazumno, odlučivaće nadležni sud u Nišu.

Član 8.

Ovaj ugovor je sačinjen u četiri istovetna primerka, po dva primerka za svaku ugovornu stranu.

Za Nosioca realizacije projekta

Direktor,



Spomenko Spasen

AUTOR

Marko Spasen

Прилог 14. ЦИТИРАНОСТ СВИХ НАУЧНИХ РАДОВА КАНДИДАТА ПО ЕВИДЕНЦИЈИ БАЗЕ SCOPUS НА ДАН 01.04.2023. ГОД.

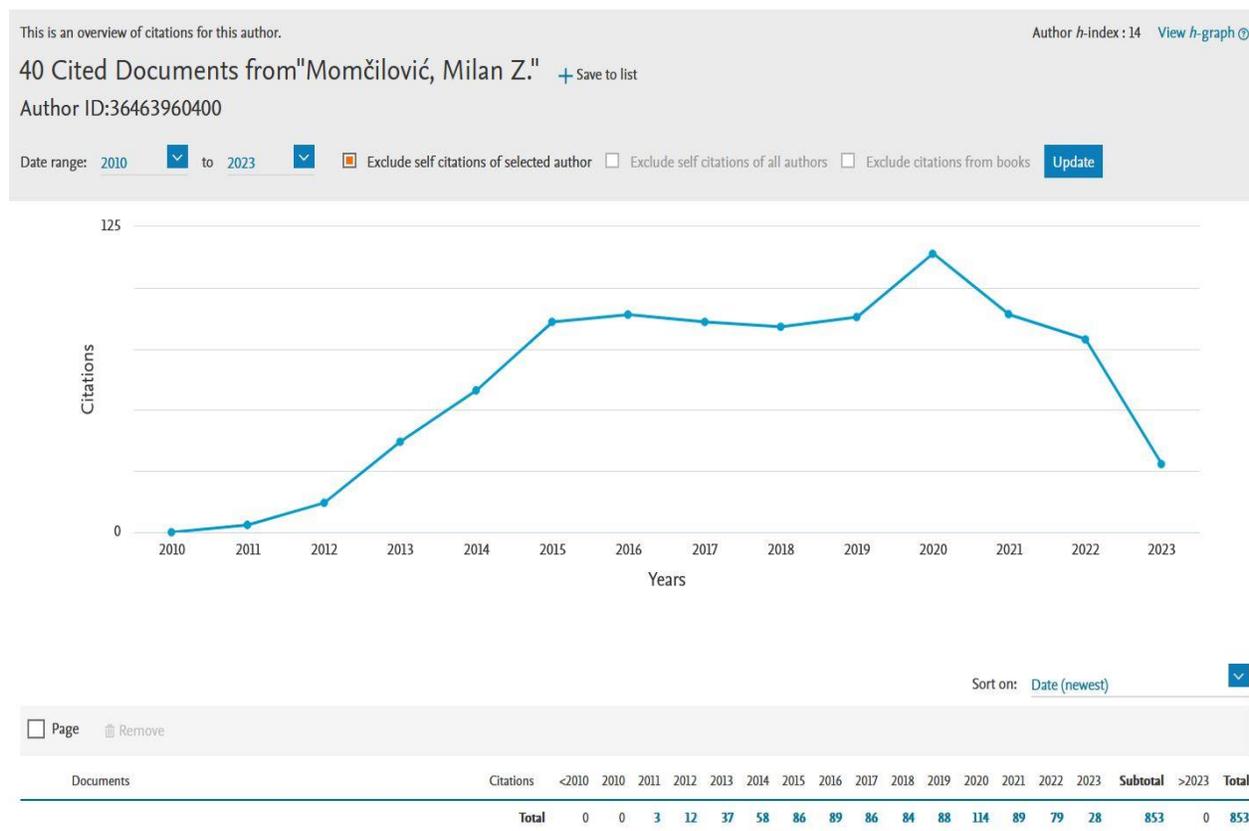
Momčilović Milan Z.

Укупан број цитата: **884**.

Број цитата (без аутоцитата): **853**.

h-индекс: **14** (четрнаест радова је цитирано најмање четрнаест пута).

Линк ка бази Scopus: <https://www.scopus.com/authid/detail.uri?authorId=36463960400#>

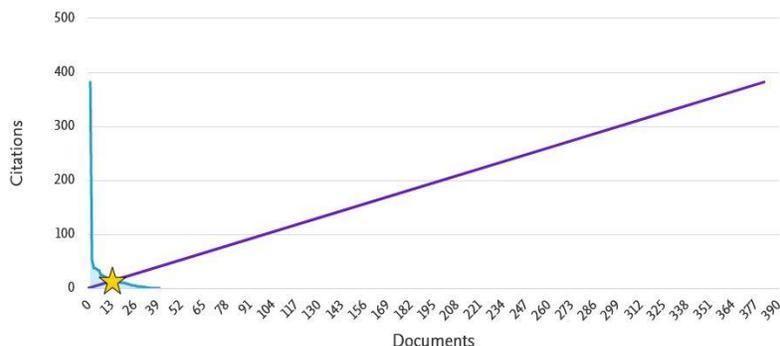


Documents ↓	Citations ↓	Title ↓
1	382	Removal of lead(II) io...
2	52	Synthesis of composi...
3	37	SBA-15 templated m...
4	37	Edaphic factors affec...
5	34	The Effects of a Low...
6	33	Structural, textural a...
7	24	Distribution of natur...
8	24	Characterization of a...
9	21	Incorporation of Pt, ...

This author's *h*-index

14

The *h*-index is based upon the number of documents and number of citations.



- ❖ **Milan Momčilović, Milovan Purenović, Aleksandar Bojić, Aleksandra Zarubica, Marjan Randelović, Removal of lead(II) ions from aqueous solutions by adsorption onto pine cone activated carbon, Desalination (2011), 276(1-3):53-59;**

Broj citata (bez autocitata): **382**

Ciotiran u:

1. Somyanonthanakun, W., Ahmed, R., Krongtong, V., Thongmee, S. Studies on the adsorption of Pb(II) from aqueous solutions using sugarcane bagasse-based modified activated carbon with nitric acid: Kinetic, isotherm and desorption (2023) *Chemical Physics Impact*, 6, art. no. 100181, .
2. Singh, H., Roshia, P., De Blasio, C., Ibrahim, H., Kumar, S. Synthesis of H₂-enriched syngas using waste pterospermum acerifolium fruits: Comparative analysis of oxidizing agents and their concentration (2023) *International Journal of Hydrogen Energy*, 48 (28), pp. 10452-10476.
3. Khalifa, E.B., Azaiez, S., Magnacca, G., Cesano, F., Benzi, P., Hamrouni, B. Synthesis and characterization of promising biochars for hexavalent chromium removal: application of response surface methodology approach (2023) *International Journal of Environmental Science and Technology*, 20 (4), pp. 4111-4126.
4. Güzel, F., Koyuncu, F. Conversion of citrus industrial processing solid residues to well-developed mesoporous powder-activated carbon and its some water pollutant removal performance (2023) *Biomass Conversion and Biorefinery*, 13 (3), pp. 2363-2374.
5. Sepehri, S., Kanani, E., Abdoli, S., Rajput, V.D., Minkina, T., Asgari Lajayer, B. Pb(II) Removal from Aqueous Solutions by Adsorption on Stabilized Zero-Valent Iron Nanoparticles—A Green Approach (2023) *Water (Switzerland)*, 15 (2), art. no. 222, .
6. Neolaka, Y.A.B., Riwu, A.A.P., Aigbe, U.O., Ukhurebor, K.E., Onyancha, R.B., Darmokoesoemo, H., Kusuma, H.S. Potential of activated carbon from various sources as a low-cost adsorbent to remove heavy metals and synthetic dyes (2023) *Results in Chemistry*, 5, art. no. 100711,
7. Bumajdad, A., Hasila, P. Surface modification of date palm activated carbonaceous materials for heavy metal removal and CO₂ adsorption (2023) *Arabian Journal of Chemistry*, 16 (1), art. no. 104403, .
8. Tungala, L.S., Mekala, S., Pala, S.L., Biftu, W.K., Ravindhranath, K. Stem powder and its active carbon of *Arachis hypogaea* plant for lead (II) removal: application to treat battery-based industrial effluents (2023) *International Journal of Phytoremediation*, 25 (5), pp. 598-608.

9. Tahmasebipour, M., Khorshidi, N., Azadmehr, A. Adsorptive behaviour of nepheline syenite as a new adsorbent for removal of Ag (I) and Pb (II) ions from aqueous solution and industrial wastewater (2023) *International Journal of Environmental Analytical Chemistry*, 103 (1), pp. 155-171.
10. Kumar, R. Fabrication of Polystyrene/AlOOH Hybrid Material for Pb(II) Decontamination from Wastewater: Isotherm, Kinetic, and Thermodynamic Studies (2022) *Colloids and Interfaces*, 6 (4), art. no. 72, .
11. Ungureanu, G., Bejenari, I., Hristea, G., Volf, I. Carbonaceous Materials from Forest Waste Conversion and Their Corresponding Hazardous Pollutants Remediation Performance (2022) *Forests*, 13 (12), art. no. 2080,
12. Rezaei, M., Pourang, N., Moradi, A.M. Removal of lead from aqueous solutions using three biosorbents of aquatic origin with the emphasis on the affective factors (2022) *Scientific Reports*, 12 (1), art. no. 751, .
13. Pham, T.H., Chu, T.T.H., Nguyen, D.K., Le, T.K.O., Obaid, S.A., Alharbi, S.A., Kim, J., Nguyen, M.V. Alginate-modified biochar derived from rice husk waste for improvement uptake performance of lead in wastewater (2022) *Chemosphere*, 307, art. no. 135956, .
14. Nordenström, A., Boulanger, N., Iakunkov, A., Li, G., Mysyk, R., Bracciale, G., Bondavalli, P., Talyzin, A.V. High-surface-area activated carbon from pine cones for semi-industrial spray deposition of supercapacitor electrodes (2022) *Nanoscale Advances*, 4 (21), pp. 4689-4700.
15. Mestre, A.S., Viegas, R.M.C., Mesquita, E., Rosa, M.J., Carvalho, A.P. Engineered pine nut shell derived activated carbons for improved removal of recalcitrant pharmaceuticals in urban wastewater treatment (2022) *Journal of Hazardous Materials*, 437, art. no. 129319, .
16. Amri, I., Ouakouak, A., Hamdi, W., Srasra, E., Hamdi, N. Removal of Non-Steroidal Drug from Waste Water Using Synthetic Zeolites from Illito-Kaolinitic clays (2022) *Water, Air, and Soil Pollution*, 233 (9), art. no. 369, .
17. Şenol, Z.M., Şimşek, S. Insights into Effective Adsorption of Lead ions from Aqueous Solutions by Using Chitosan-Bentonite Composite Beads (2022) *Journal of Polymers and the Environment*, 30 (9), pp. 3677-3687.
18. Ibrahim, A., Vohra, M.S., Bahadi, S.A., Onaizi, S.A., Essa, M.H., Mohammed, T. Heavy metals adsorption onto graphene oxide: effect of mixed systems anresponse surface methodology modeling (2022) *Desalination and Water Treatment*, 266, pp. 78-90.
19. Solís, R.R., Martín-Lara, M.Á., Ligeró, A., Balbís, J., Blázquez, G., Calero, M. Revalorizing a Pyrolytic Char Residue from Post-Consumer Plastics into Activated Carbon for the Adsorption of Lead in Water (2022) *Applied Sciences (Switzerland)*, 12 (16), art. no. 8032, .
20. Hamadneh, I., Abu-Zurayk, R.A., Aqel, A., Al-Mobydeen, A., Hamadneh, L., Al-Dalahmeh, Y., Hannon, F., Albuqain, R., Alstotari, S., Al-Dujaili, A.H. Impact of H3 PO4-activated carbon from pine fruit shells for paracetamol adsorption from aqueous solution (2022) *Desalination and Water Treatment*, 264, pp. 293-306.
21. Dinh, V.-P., Nguyen, D.-K., Luu, T.-T., Nguyen, Q.-H., Tuyen, L.A., Phong, D.D., Kiet, H.A.T., Ho, T.-H., Nguyen, T.T.P., Xuan, T.D., Hue, P.T., Hue, N.T.N. Adsorption of Pb(II) from aqueous solution by pomelo fruit peel-derived biochar (2022) *Materials Chemistry and Physics*, 285, art. no. 126105, .
22. Wallace, A.R., Su, C., Sexton, M., Sun, W. Evaluation of the Immobilization of Coexisting Heavy Metal Ions of Pb 2 +, Cd 2 +, and Zn 2 + from Water by Dairy Manure-Derived Biochar: Performance and Reusability (2022) *Journal of Environmental Engineering (United States)*, 148 (6), art. no. 04022021, .
23. Ahmad, M., Islam, I.U., Ahmad, M., Rukh, S., Ullah, I. Preparation of iron-modified biochar from rice straw and its application for the removal of lead (Pb+2) from lead-contaminated water by adsorption (2022) *Chemical Papers*, 76 (6), pp. 3789-3808.
24. Shafiq, M., Alazba, A.A., Amin, M.T. Application of Zn-Fe layered double hydroxide and its composites with biochar and carbon nanotubes to the adsorption of lead in a batch system: kinetics and isotherms (2022) *Arabian Journal for Science and Engineering*, 47 (5), pp. 5613-5627.
25. Guan, X., Yuan, X., Zhao, Y., Bai, J., Li, Y., Cao, Y., Chen, Y., Xiong, T. Adsorption behaviors and mechanisms of Fe/Mg layered double hydroxide loaded on bentonite on Cd (II) and Pb (II) removal (2022) *Journal of Colloid and Interface Science*, 612, pp. 572-583.
26. Marszałek, A., Kamińska, G., Abdel Salam, N.F. Simultaneous adsorption of organic and inorganic micropollutants from rainwater by bentonite and bentonite-carbon nanotubes composites (2022) *Journal of Water Process Engineering*, 46, art. no. 102550, .
27. Yang, Y., Zhang, R., Chen, S., Zhu, J., Wu, P., Huang, J., Qi, S. Arsenic(III) removal from aqueous solution using TiO2-loaded biochar prepared by waste Chinese traditional medicine dregs (2022) *RSC Advances*, 12 (13), pp. 7720-7734.

28. Futralan, C.M., Wan, M.-W. Fixed-Bed Adsorption of Lead from Aqueous Solution Using Chitosan-Coated Bentonite (2022) *International Journal of Environmental Research and Public Health*, 19 (5), art. no. 2597, .
29. Chowdhury, I.R., Mazumder, M.A.J., Chowdhury, S., Qasem, M.A.A., Aziz, M.A. Model-based Application for Adsorption of Lead (II) from Aqueous Solution using Low-cost Jute Stick Derived Activated Carbon (2022) *Current Analytical Chemistry*, 18 (3), pp. 403-412.
30. El Nemr, A., Aboughaly, R.M., El Sikaily, A., Masoud, M.S., Ramadan, M.S., Ragab, S. Microporous-activated carbons of type I adsorption isotherm derived from sugarcane bagasse impregnated with zinc chloride (2022) *Carbon Letters*, 32 (1), pp. 229-249.
31. Kokate, S., Gandhi, J., Prakash, H. Removal of Pb(II) ion by activated carbon synthesised from Musa Acuminata stem waste: surface properties, kinetics, adsorption mechanism, and reusability (2022) *International Journal of Environmental Analytical Chemistry*.
32. Parvin, F., Niloy, N.M., Haque, M.M., Tareq, S.M. Activated carbon as potential material for heavy metals removal from wastewater (2022) *Emerging Techniques for Treatment of Toxic Metals from Wastewater*, pp. 117-130.
33. Grzeszczak, J., Wróblewska, A., Kamińska, A., Miądlicki, P., Sreńscek-Nazzal, J., Wróbel, R.J., Koren, Z.C., Michalkiewicz, B. Carbon catalysts from pine cones – Synthesis and testing of their activities (2022) *Catalysis Today*.
34. Koyuncu, F., Avşar Teymur, Y., Güzel, F. Application of an industrial agricultural waste-based activated carbon in the treatment of water contaminated with Reactive Blue 19 dye: optimization, kinetic, equilibrium and recyclability analyses (2022) *Journal of Dispersion Science and Technology*, .
35. Rostami, E., Esfandiari, N., Honarvar, B., Nabipour, M., Aboosadi, Z.A. Comparison of activated carbon from bitter orange and *Amygdalus scoparia* Spach and surface modification (2022) *Biomass Conversion and Biorefinery*
36. Mendonça, J.C., Cantanhede, L.B., Rojas, M.O.A.I., Rangel, J.H.G., Bezerra, C.W.B. Preparation of activated charcoal adsorbent from pitombeira seeds (*Talisia esculenta*) and its application for Ca²⁺-ions removal (2022) *Water Supply*, 22 (1), pp. 481-495.
37. Mundlamuri, V., Ravindhranath, K., Pala, S.L., Biftu, W.K. Simultaneous Removal of Copper and Lead Ions from Industrial and Mining Effluents Using Biosorbents Derived from *Rhododendron arboreum* Plant: Adsorptive Optimization and Mechanism Evaluation (2022) *Asian Journal of Chemistry*, 34 (1), pp. 191-200.
38. Gupta, R., Gehlot, C.L., Yadav, S.K. A review on processing methods for agricultural waste derived adsorbents for Pb(II) ions sequestration from wastewater (2022) *Separation Science and Technology (Philadelphia)*, 57 (17), pp. 2735-2762.
39. Oladoye, P.O. Natural, low-cost adsorbents for toxic Pb(II) ion sequestration from (waste)water: A state-of-the-art review (2022) *Chemosphere*, 287, art. no. 132130.
40. Patil, S.A., Suryawanshi, U.P., Harale, N.S., Patil, S.K., Vadiyar, M.M., Luwang, M.N., Anuse, M.A., Kim, J.H., Kolekar, S.S. Adsorption of toxic Pb(II) on activated carbon derived from agriculture waste (Mahogany fruit shell): isotherm, kinetic and thermodynamic study (2022) *International Journal of Environmental Analytical Chemistry*, 102 (19), pp. 8270-8286.
41. Mohamed, L.A., Aniagor, C.O., Taha, G.M., Abou-Okeil, A., Hashem, A. Mechanistic investigation of the mass transfer stages involved during the adsorption of aqueous lead onto *Scopulariopsis brevicompactum* fungal biomass (2021) *Environmental Challenges*, 5, art. no. 100373, .
42. Costa, R.L.T., do Nascimento, R.A., de Araújo, R.C.S., Vieira, M.G.A., da Silva, M.G.C., de Carvalho, S.M.L., de Faria, L.J.G. Removal of non-steroidal anti-inflammatory drugs (NSAIDs) from water with activated carbons synthesized from waste murumuru (*Astrocaryum murumuru* Mart.): Characterization and adsorption studies (2021) *Journal of Molecular Liquids*, 343, art. no. 116980,
43. Neolaka, Y.A.B., Lawa, Y., Naat, J., Riwu, A.A.P., Darmokoesoemo, H., Widyaningrum, B.A., Iqbal, M., Kusuma, H.S. Indonesian Kesambi wood (*Schleichera oleosa*) activated with pyrolysis and H₂SO₄ combination methods to produce mesoporous activated carbon for Pb(II) adsorption from aqueous solution (2021) *Environmental Technology and Innovation*, 24, art. no. 101997, .
44. Sánchez-Andica, R.A., Chamorro-Rengifo, A.F., Páez-Melo, M.I. Assessment of the Effect of Organic Matter on the Retention of Pb²⁺ in Artificial Soils (2021) *Water, Air, and Soil Pollution*, 232 (10), art. no. 426, .
45. Wang, Y., Li, H., Cui, S., Wei, Q. Adsorption behavior of lead ions from wastewater on pristine and aminopropyl-modified blast furnace slag (2021) *Water (Switzerland)*, 13 (19), art. no. 2735, .

46. Yumak, T. Surface characteristics and electrochemical properties of activated carbon obtained from different parts of *Pinus pinaster* (2021) *Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects*, 625, art. no. 126982, .
47. Wang, Z., Huang, Z., Zheng, S., Wu, D., Cai, W. Effective removal of Pb^{2+} and Cd^{2+} from wastewater by mesoporous tobermorite synthesized from alumina-extracted fly ash (2021) *Desalination and Water Treatment*, 235, pp. 209-220.
48. Griestiute, D., Gaidukevic, J., Zarkov, A., Kareiva, A. Synthesis of β - $Ca_2P_2O_7$ as an adsorbent for the removal of heavy metals from water (2021) *Sustainability (Switzerland)*, 13 (14), art. no. 7859, .
49. Joga Rao, H. Characterization studies on adsorption of lead and cadmium using activated carbon prepared from waste tyres (2021) *Nature Environment and Pollution Technology*, 20 (2), pp. 561-568.
50. Bhagat, S.K., Paramasivan, M., Al-Mukhtar, M., Tiyasha, T., Pyrgaki, K., Tung, T.M., Yaseen, Z.M. Prediction of lead (Pb) adsorption on attapulgite clay using the feasibility of data intelligence models (2021) *Environmental Science and Pollution Research*, 28 (24), pp. 31670-31688.
51. Zeng, G., He, S., Wu, J., Sun, D., Lin, M., Fu, X., Tang, L., He, Y. Adsorption of Heavy Metal Ions Copper, Cadmium and Nickel by *Microcystis aeruginosa* (2021) *IOP Conference Series: Earth and Environmental Science*, 770 (1), art. no. 012046, .
52. Li, T.-T., Zhang, X., Wang, Z., Ren, H.-T., Peng, H.-K., Shiu, B.-C., Lou, C.-W., Lin, J.-H. Study on melamine/bentonite polyurethane porous composite foam: Pb^{2+} adsorption and mechanical properties (2021) *Polymers for Advanced Technologies*, 32 (5), pp. 2061-2071.
53. Katubi, K.M.M., Alsaiani, N.S., Alzaharani, F.M., Siddeeg, S.M., Tahoon, M.A. Synthesis of manganese ferrite/graphene oxide magnetic nanocomposite for pollutants removal from water (2021) *Processes*, 9 (4), art. no. 589, .
54. Vedenyapina, M.D., Kurmysheva, A.Y., Kulaishin, S.A., Kryazhev, Y.G. Adsorption of Heavy Metals on Activated Carbons (A Review) (2021) *Solid Fuel Chemistry*, 55 (2), pp. 83-104.
55. Ekinci, S., İlter, Z., Ercan, S., Çınar, E., Çakmak, R. Magnetite nanoparticles grafted with murexide-terminated polyamidoamine dendrimers for removal of lead (II) from aqueous solution: synthesis, characterization, adsorption and antimicrobial activity studies (2021) *Heliyon*, 7 (3), art. no. e06600, .
56. Rao, H.J. Modelling and Optimization of Energy-Efficient Procedures for Removing Lead from Aqueous Solutions Using Activated Carbons Prepared from Waste Tyres and *Bauhinia purpurea* Leaves (2021) *Nature Environment and Pollution Technology*, 20 (1), pp. 71-83.
57. Albatrni, H., Qiblawey, H., El-Naas, M.H. Comparative study between adsorption and membrane technologies for the removal of mercury (2021) *Separation and Purification Technology*, 257, art. no. 117833, .
58. Liu, Y., Yan, W., Zhong, Y., Wu, Z., Shang, S., Wu, X., Shen, X., Cui, S. Synthesis and characterization of amino-grafted attapulgite/graphene oxide nanocomposites and their adsorption for $Pb(II)$ removal (2021) *Journal of Nanoparticle Research*, 24 (2), art. no. 28, .
59. Demiral, İ., Samdan, C., Demiral, H. Enrichment of the surface functional groups of activated carbon by modification method (2021) *Surfaces and Interfaces*, 22, art. no. 100873, .
60. Ghahremani, A., Manteghian, M., Kazemzadeh, H. Removing lead from aqueous solution by activated carbon nanoparticle impregnated on lightweight expanded clay aggregate (2021) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 9 (1), art. no. 104478, .
61. Zhang, Y., Alessi, D.S., Chen, N., Luo, M., Hao, W., Alam, M.S., Konhauser, K.O., Ok, Y.S., Al-Tabbaa, A. Spectroscopic and Modeling Investigation of Sorption of $Pb(II)$ to ZSM-5 Zeolites (2021) *ACS Environmental Science and Technology Water*, 1 (1), pp. 108-116.
62. Shaibu, S.E., Inam, E.J., Moses, E.A., Abraham, N.A., Offiong, N.-A.O. Remediation of Organic Pollutants Using Biobased Nanomaterials (2021) *Persistent Organic Pollutants in the Environment: Origin and Role*, pp. 289-317.
63. Atieh, M.A., Jaber, L.J.A., Elsaid, K., Abdelkareem, M.A., Laoui, T., Olabi, A.-G. Approaches for Impregnation of Activated Carbon for Wastewater Treatment (2021) *Encyclopedia of Smart Materials*, pp. 816-829.
64. Igberase, E., Ogbemudia Osifo, P., Seodigeng, T., Emeji, I. A Comprehensive Approach to Heavy Metal Removal by Adsorption: A Review (2021) *Engineering Materials*, pp. 1-24.
65. Nawaz, A., Singh, B., Kumar, P. H_3PO_4 -modified *Lagerstroemia speciosa* seed hull biochar for toxic $Cr(VI)$ removal: isotherm, kinetics, and thermodynamic study (2021) *Biomass Conversion and Biorefinery*, .

66. Amar, M.B., Walha, K., Salvadó, V. Valorisation of Pine Cone as an Efficient Biosorbent for the Removal of Pb(II), Cd(II), Cu(II), and Cr(VI) (2021) *Adsorption Science and Technology*, 2021, art. no. 6678530, .
67. El Nemr, A., Aboughaly, R.M., El Sikaily, A., Ragab, S., Masoud, M.S., Ramadan, M.S. Utilization of Citrus aurantium peels for sustainable production of high surface area type I microporous nano activated carbons (2021) *Biomass Conversion and Biorefinery*, .
68. Ghorbani, F., Pourmousavi, S.A., Kiyani, H. Synthesis and characterization of pine-cone derived carbon-based solid acid: A green and recoverable catalyst for the synthesis of pyra-no-pyrazole, amino-benzochromene, amidoalkyl naphthol and thiazoli-dinedione derivatives (2021) *Letters in Organic Chemistry*, 18 (1), pp. 66-81.
69. Tahir, M.B., Asiri, A.M., Malik, M.F., Khalid, N.R., Iqbal, T., Rafique, M., Kiran, H., Muhammad, S., Siddeeg, S.M., Shahzad, K. Role of nano-photocatalysts in detoxification of toxic heavy metals (2021) *Current Analytical Chemistry*, 17 (2), pp. 126-137.
70. Biswas, S., Sharma, S., Siddiqi, H., Meikap, B.C., Sen, T.K., Khiadani, M. Semifluidized Bed Adsorption Column Studies for Simultaneous Removal of Aqueous Phase Pb²⁺ and Cd²⁺ by Composite Adsorbents: an Experimental and Mass Transfer Dynamic Model-Based Approach (2021) *Water, Air, and Soil Pollution*, 232 (1), art. no. 8, .
71. Meshram, S., Thakur, C., Soni, A.B. Adsorption of Pb(II) from battery recycling unit effluent using granular activated carbon (GAC) and steam activated GAC (2021) *Indian Chemical Engineer*, 63 (5), pp. 460-477.
72. Yadav, V., Tiwari, D.P., Bhagat, M. Separation of copper(II) from aqueous solution using *Kigelia africana* carbon as adsorbent (2021) *Indian Chemical Engineer*, 63 (1), pp. 1-12.
73. Kyzas, G.Z., Favvas, E.P., Kostoglou, M., Mitropoulos, A.C. Effect of agitation on batch adsorption process facilitated by using nanobubbles (2020) *Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects*, 607, art. no. 125440,
74. Santra, B., Ramrakhiani, L., Kar, S., Ghosh, S., Majumdar, S. Ceramic membrane-based ultrafiltration combined with adsorption by waste derived biochar for textile effluent treatment and management of spent biochar (2020) *Journal of Environmental Health Science and Engineering*, 18 (2), pp. 973-992.
75. Avşar Teymur, Y., Güzel, F. Using of magnetized and non-magnetized tomato industrial processing solid waste in remediation of Reactive Blue 19 dye aqueous solution (2020) *International Journal of Phytoremediation*, 22 (13), pp. 1420-1430.
76. Canbolat, M.F., Channa, A.M., Baytak, S. Synthesis of Titanium Oxide Incorporated Polyvinyl Pyrrolidone Nanofibers (PVPT) and Remediation of Lead from Water System (2020) *Fibers and Polymers*, 21 (11), pp. 2473-2478.
77. Abdul Rahim, A.R., Mohsin, H.M., Thanabalan, M., Rabat, N.E., Saman, N., Mat, H., Johari, K. Effective carbonaceous desiccated coconut waste adsorbent for application of heavy metal uptakes by adsorption: Equilibrium, kinetic and thermodynamics analysis (2020) *Biomass and Bioenergy*, 142, art. no. 105805, .
78. Akkaya Saygılı, G., Saygılı, H., Yılmaz, C., Güzel, F. Lead recovery from aqueous environment by using porous carbon of citrus fruits waste: equilibrium, kinetics and thermodynamic studies (2020) *Separation Science and Technology (Philadelphia)*, 55 (15), pp. 2699-2712.
79. Corda, N., Kini, M.S. Recent studies in adsorption of Pb(II), Zn(II) and Co(II) using conventional and modified materials: a review (2020) *Separation Science and Technology (Philadelphia)*, 55 (15), pp. 2679-2698.
80. Mahvi, A.H., Sarmadi, M., Sanaei, D., Abdolmaleki, H. Removal of lead ion from aqueous solutions by adsorption onto phosphate-functionalized treated waste papers (Pf-twps) (2020) *Desalination and Water Treatment*, 200, pp. 205-216.
81. Dixit, C., Ncibi, M.C., Bernard, M.-L., Sanjuan, B., Gaspard, S. The valorization of raw and chemically-modified silica residues from Bouillante geothermal power plant (Guadeloupe, FWI) for the removal of methylene blue and lead from aqueous media (2020) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 8 (5), art. no. 104285, .
82. Fronczak, M. Adsorption performance of graphitic carbon nitride-based materials: Current state of the art (2020) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 8 (5), art. no. 104411, .
83. Banerjee, D., Basu, S., Sarkar, U. Removal of chlorhexidine gluconate in presence of a cationic surfactant using acid functionalized activated carbon: Validation of multicomponent models (2020) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 8 (5), art. no. 104154, .
84. Verma, M., Kumar, A., Singh, K.P., Kumar, R., Kumar, V., Srivastava, C.M., Rawat, V., Rao, G., Kumari, S., Sharma, P., Kim, H. Graphene oxide-manganese ferrite (GO-MnFe₂O₄) nanocomposite: One-pot

- hydrothermal synthesis and its use for adsorptive removal of Pb²⁺ ions from aqueous medium (2020) *Journal of Molecular Liquids*, 315, art. no. 113769, .
85. Nakarmi, A., Chandrasekhar, K., Bourdo, S.E., Watanabe, F., Guisbiers, G., Viswanathan, T. Phosphate removal from wastewater using novel renewable resource-based, cerium/manganese oxide-based nanocomposites (2020) *Environmental Science and Pollution Research*, 27 (29), pp. 36688-36703.
 86. Tang, F., Gao, D., Wang, L., He, Y., Song, P., Wang, R. Preparation of grafting copolymer of acrylic acid onto loess surface and its adsorption behavior (2020) *Water Science and Technology*, 82 (4), pp. 673-682.
 87. Thakur, R.S., Katoch, S.S., Modi, A. Assessment of pine cone derived activated carbon as an adsorbent in defluoridation (2020) *SN Applied Sciences*, 2 (8), art. no. 1407, .
 88. Saranya, S., Gandhi, A.D., Suriyakala, G., Sathiyaraj, S., Purandaradas, A., Baskaran, T.N., Kavitha, P., Babujanathanam, R. A biotechnological approach of Pb(II) sequestration from synthetic wastewater using floral wastes (2020) *SN Applied Sciences*, 2 (8), art. no. 1357, .
 89. Liu, L., Huang, Y., Meng, Y., Cao, J., Hu, H., Su, Y., Dong, L., Tao, S., Ruan, R. Investigating the adsorption behavior and quantitative contribution of Pb²⁺ adsorption mechanisms on biochars by different feedstocks from a fluidized bed pyrolysis system (2020) *Environmental Research*, 187, art. no. 109609, .
 90. Wang, J., Huang, J., Xu, M., Li, Z., Fan, L., Chen, R., Zeng, W., Wu, X., Li, J., Yu, R., Liu, Y., Shen, L. A composite FeOOH@microalgae for heavy metals and Congo red removal from aqueous solution (2020) *Desalination and Water Treatment*, 191, pp. 263-284.
 91. Lian, Q., Yao, L., Uddin Ahmad, Z., Gang, D.D., Konggadinata, M.I., Gallo, A.A., Zappi, M.E. Enhanced Pb(II) adsorption onto functionalized ordered mesoporous carbon (OMC) from aqueous solutions: the important role of surface property and adsorption mechanism (2020) *Environmental Science and Pollution Research*, 27 (19), pp. 23616-23630.
 92. Olasehinde, E.F., Abegunde, S.M. Preparation and characterization of a new adsorbent from raphia taedigera seed (2020) *Research on Engineering Structures and Materials*, 6 (2), pp. 167-182.
 93. Giraldo, S., Robles, I., Ramirez, A., Flórez, E., Acelas, N. Mercury removal from wastewater using agroindustrial waste adsorbents (2020) *SN Applied Sciences*, 2 (6), art. no. 1029, .
 94. Liu, Z., Sun, Y., Xu, X., Meng, X., Qu, J., Wang, Z., Liu, C., Qu, B. Preparation, characterization and application of activated carbon from corn cob by KOH activation for removal of Hg(II) from aqueous solution (2020) *Bioresource Technology*, 306, art. no. 123154, .
 95. Rathee, G., Kohli, S., Awasthi, A., Singh, N., Chandra, R. MoS₄²⁻-intercalated NiFeTi LDH as an efficient and selective adsorbent for elimination of heavy metals (2020) *RSC Advances*, 10 (33), pp. 19371-19381.
 96. Rauf, N., Liu, G., Cai, Y., Tahir, S.S. Sorption studies for the removal of arsenite onto pinus roxburghii cone: Ph, isothermal, kinetics and thermodynamic studies (2020) *Desalination and Water Treatment*, 185, pp. 196-208.
 97. Espinosa-Rodríguez, M.Á., Hidalgo-Millán, A., Delgado-Delgado, R., Olvera-Izaguirre, L., Bernal-Jácome, L.A. Adsorption of cd(ii) and pb(ii) present in aqueous solution with nanche stone (byrsonima crassifolia) [Adsorção de cd(ii) e pb(ii) presente em solução aquosa com osso nanche (byrsonima crassifolia)] [Adsorción de cd(ii) y pb(ii) presentes en solución acuosa con hueso de nanche (byrsonima crassifolia)] (2020) *Revista Colombiana de Química*, 49 (2), pp. 30-36.
 98. Yadav, V., Tiwari, D.P., Bhagat, M. Isotherm, kinetics and thermodynamic parameters study of arsenic (Ii) and copper (ii) adsorption onto limonia acidissima shell carbon (2020) *Desalination and Water Treatment*, 184, pp. 214-224.
 99. Hafyana, S.M., Elsheikh, A.F., Hausler, R. Batch biosorption removal of total organic carbon from laundry aqueous media using raw pine and acid/microwave irradiation treated pine cone powder (2020) *Desalination and Water Treatment*, 183, pp. 205-221.
 100. El Hajam, M., Kandri, N.I., Plavan, G.-I., Harrath, A.H., Mansour, L., Boufahja, F., Zerouale, A. Pb²⁺ ions adsorption onto raw and chemically activated Dibetou sawdust: Application of experimental designs (2020) *Journal of King Saud University - Science*, 32 (3), pp. 2176-2189.
 101. Ouafi, R., Rais, Z., Taleb, M. Identification of natural wastes for application in water treatment (2020) *Desalination and Water Treatment*, 180, pp. 185-192.
 102. Ayub, S., Siddique, A.A., Khursheed, M.S., Zarei, A., Alam, I., Asgari, E., Changani, F. Removal of heavy metals (Cr, cu, and zn) from electroplating wastewater by electrocoagulation and adsorption processes (2020) *Desalination and Water Treatment*, 179, pp. 263-271.
 103. Kumar, M., Singh Dosanjh, H., Sonika, Singh, J., Monir, K., Singh, H. Review on magnetic nanoferrites and their composites as alternatives in waste water treatment: Synthesis, modifications and applications (2020) *Environmental Science: Water Research and Technology*, 6 (3), pp. 491-514.

104. Heidarinejad, Z., Dehghani, M.H., Heidari, M., Javedan, G., Ali, I., Sillanpää, M. Methods for preparation and activation of activated carbon: a review (2020) *Environmental Chemistry Letters*, 18 (2), pp. 393-415.
105. Xiao, C., Lin, J. PAMPS-graft -Ni₃Si₂O₅(OH)₄ multiwalled nanotubes as a novel nano-sorbent for the effective removal of Pb(II) ions (2020) *RSC Advances*, 10 (13), pp. 7619-7627.
106. Li, G., Li, Y., Zhang, J., Liu, J. Study on electrokinetic remediation of Pb-contaminated saturated sand (2020) *International Journal of Electrochemical Science*, 15 (2), pp. 1486-1497.
107. Chen, Y., Yang, Z., Zhang, Q., Fu, D., Chen, P., Li, R., Liu, H., Wang, Y., Liu, Y., Lv, W., Liu, G. Effect of tartaric acid on the adsorption of Pb (II) via humin: Kinetics and mechanism (2020) *Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers*, 107, pp. 79-88.
108. Fu, B., Xie, F. Facile in situ synthesis of cellulose microcrystalline-manganese dioxide nanocomposite for effective removal of Pb(II) and Cd(II) from water (2020) *Environmental Science and Pollution Research*, 27 (5), pp. 5108-5121.
109. Gatabi, J., Sarrafi, Y., Lakouraj, M.M., Taghavi, M. Facile and efficient removal of Pb(II) from aqueous solution by chitosan-lead ion imprinted polymer network (2020) *Chemosphere*, 240, art. no. 124772, .
110. Veerababu, S., Sreenitha, P., Kumar Reddy, T.P., Ravindhranath, K. Removal of lead(II) ions from industrial waste water using biomaterials of terminalia ivorensis plant and its composite with Fe-alginate beads as adsorbents (2020) *Asian Journal of Chemistry*, 32 (12), pp. 2977-2984.
111. Tessema, T.S., Adugna, A.T., Kamaraj, M. Removal of Pb (II) from Synthetic Solution and Paint Industry Wastewater Using Activated Carbon Derived from African Arrowroot (*Canna indica*) Stem (2020) *Advances in Materials Science and Engineering*, 2020, art. no. 8857451, .
112. Sreelatha, G., Srineetha, P., Reddy, M.V.S.M., Ravindhranath, K. Adsorptive removal of lead ions from wastewater using sorbents derived from cedrusdeodara plant and its composite with ca-alginate beads (2020) *Rasayan Journal of Chemistry*, 13 (4), pp. 2230-2242.
113. Malise, L., Rutto, H., Seodigeng, T., Sibali, L., Ndibewu, P. Adsorption of Lead Ions onto Chemical Activated Carbon Derived from Waste Tire Pyrolysis Char: Equilibrium and Kinetics Studies (2020) *Chemical Engineering Transactions*, 82, pp. 421-426.
114. Balakrishnan, R.M., Uddandarao, P., Manirethan, V., Raval, K. Insights on the advanced processes for treatment of inorganic water pollutants (2020) *Inorganic Pollutants in Water*, pp. 315-336.
115. Tighe, M., Bielski, M., Wilson, M., Ruscio-Atkinson, G., Peaslee, G.F., Lieberman, M. A Sensitive XRF Screening Method for Lead in Drinking Water (2020) *ACS Applied Materials and Interfaces*, .
116. Abbar, A.H., Hamzah, A.S., Kadhim, H.J. Lead removal by a spiral-wound woven wire mesh rotating cylinder electrode: Optimisation using Taguchi design method (2020) *International Journal of Environment and Waste Management*, 25 (2), pp. 159-175.
117. Saha, D., Richards, C.P., Haines, R.G., D'Alessandro, N.D., Kienbaum, M.J., Griffaton, C.A. Soft-templating of sulfur and iron dual-doped mesoporous carbons: Lead adsorption in mixtures (2020) *Molecules*, 25 (2), art. no. 403, .
118. Biswas, S., Siddiqi, H., Meikap, B.C., Sen, T.K., Khiadani, M. Preparation and Characterization of Raw and Inorganic Acid-Activated Pine Cone Biochar and Its Application in the Removal of Aqueous-Phase Pb²⁺ Metal Ions by Adsorption (2020) *Water, Air, and Soil Pollution*, 231 (1), art. no. 3 .
119. Maged, A., Ismael, I.S., Kharbush, S., Sarkar, B., Peräniemi, S., Bhatnagar, A. Enhanced interlayer trapping of Pb(II) ions within kaolinite layers: intercalation, characterization, and sorption studies (2020) *Environmental Science and Pollution Research*, 27 (2), pp. 1870-1887.
120. Saini, J., Garg, V.K., Gupta, R.K. Green synthesized SiO₂@OPW nanocomposites for enhanced Lead (II) removal from water (2020) *Arabian Journal of Chemistry*, 13 (1), pp. 2496-2507.
121. Le, V.T., Pham, T.M., Doan, V.D., Lebedeva, O.E., Nguyen, H.T. Removal of Pb(II) ions from aqueous solution using a novel composite adsorbent of Fe₃O₄/PVA/spent coffee grounds (2019) *Separation Science and Technology (Philadelphia)*, 54 (18), pp. 3070-3081.
122. Ayoub, G.M., Damaj, A., El-Rassy, H., Al-Hindi, M., Zayyat, R.M. Equilibrium and kinetic studies on adsorption of chromium(VI) onto pine-needle-generated activated carbon (2019) *SN Applied Sciences*, 1 (12), art. no. 1562, .
123. Cantu, J., Valle, J., Flores, K., Gonzalez, D., Valdes, C., Lopez, J., Padilla, V., Alcoutlabi, M., Parsons, J. Investigation into the thermodynamics and kinetics of the binding of Cu²⁺ and Pb²⁺ to TiS₂ nanoparticles synthesized using a solvothermal process (2019) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 7 (6), art. no. 103463, .
124. Sharma, G., Sharma, S., Kumar, A., Naushad, M., Du, B., Ahamad, T., Ghfar, A.A., Alqadami, A.A., J.Stadler, F. Honeycomb structured activated carbon synthesized from *Pinus roxburghii* cone as effective

- bioadsorbent for toxic malachite green dye (2019) *Journal of Water Process Engineering*, 32, art. no. 100931,
125. Meshram, S., Thakur, C., Soni, A.B. Fixed bed adsorption treatment of effluent of battery recycling unit to remove Pb(II) using steam-activated granular carbon (2019) *Journal of the Serbian Chemical Society*, 85 (7), pp. 953-965.
 126. Lim, L.B.L., Priyantha, N., Lu, Y.C., Mohamad Zaidi, N.A.H. Adsorption of heavy metal lead using *Citrus grandis* (Pomelo) leaves as low-cost adsorbent (2019) *Desalination and Water Treatment*, 166, pp. 44-52.
 127. Zhang, J., Shao, J., Jin, Q., Li, Z., Zhang, X., Chen, Y., Zhang, S., Chen, H. Sludge-based biochar activation to enhance Pb(II) adsorption (2019) *Fuel*, 252, pp. 101-108.
 128. Li, C., Wang, H., Zhang, Y. Pb(II) removal from aqueous solution by cold KOH activated biochar of camphor leaves: Isotherms, kinetics and thermodynamics (2019) *Desalination and Water Treatment*, 161, pp. 327-336.
 129. Carraro, P.S., Spessato, L., Crespo, L.H.S., Yokoyama, J.T.C., Fonseca, J.M., Bedin, K.C., Ronix, A., Cazetta, A.L., Silva, T.L., Almeida, V.C. Activated carbon fibers prepared from cellulose and polyester-derived residues and their application on removal of Pb²⁺ ions from aqueous solution (2019) *Journal of Molecular Liquids*, 289, art. no. 111150,
 130. Zbair, M., Ait Ahsaine, H., Anfar, Z., Slassi, A. Carbon microspheres derived from walnut shell: Rapid and remarkable uptake of heavy metal ions, molecular computational study and surface modeling (2019) *Chemosphere*, 231, pp. 140-150.
 131. Shafiq, M., Alazba, A.A., Amin, M.T. Lead and copper scavenging from aqueous solutions using *Eucalyptus camaldulensis* derived activated carbon: Equilibrium, kinetics and sorption mechanism (2019) *Desalination and Water Treatment*, 158, pp. 187-198.
 132. Rodríguez-Martínez, C.E., Gutiérrez Segura, E., Fall, C., Colín-Cruz, A. Removal of sulfamethoxazole in aqueous solution by two activated carbons from secondary sludge and biomass (2019) *Desalination and Water Treatment*, 158, pp. 67-78.
 133. Aziz, M.A., Chowdhury, I.R., Mazumder, M.A.J., Chowdhury, S. Highly porous carboxylated activated carbon from jute stick for removal of Pb²⁺ from aqueous solution (2019) *Environmental Science and Pollution Research*, 26 (22), pp. 22656-22669.
 134. Shi, J., Xing, C., Chen, Y., Xu, Z., Du, Q., Cui, Y. Pb²⁺ adsorption on TiO₂@HF-waste building bricks: Kinetics, thermodynamics, and mechanisms (2019) *Water Environment Research*, 91 (8), pp. 788-796.
 135. Hoslett, J., Ghazal, H., Ahmad, D., Jouhara, H. Removal of copper ions from aqueous solution using low temperature biochar derived from the pyrolysis of municipal solid waste (2019) *Science of the Total Environment*, 673, pp. 777-789.
 136. Akçakal, Ö., Şahin, M., Erdem, M. Synthesis and characterization of high-quality activated carbons from hard-shelled agricultural wastes mixture by zinc chloride activation (2019) *Chemical Engineering Communications*, 206 (7), pp. 888-897.
 137. Rambabu, K., Banat, F., Nirmala, G.S., Velu, S., Monash, P., Arthanareeswaran, G. Activated carbon from date seeds for chromium removal in aqueous solution (2019) *Desalination and Water Treatment*, 156, pp. 267-277.
 138. El-Naggar, N.E.-A., Hamouda, R.A., Rabei, N.H., Mousa, I.E., Abdel-Hamid, M.S. Phycoremediation of lithium ions from aqueous solutions using free and immobilized freshwater green alga *Oocystis solitaria*: mathematical modeling for bioprocess optimization (2019) *Environmental Science and Pollution Research*, 26 (19), pp. 19335-19351.
 139. Krishnamoorthy, R., Govindan, B., Banat, F., Sagadevan, V., Purushothaman, M., Show, P.L. Date pits activated carbon for divalent lead ions removal (2019) *Journal of Bioscience and Bioengineering*, 128 (1), pp. 88-97.
 140. Kim, H.-K., Park, J.-W. Agglomeration of 10 nm amine-functionalized nano-magnetite does not hinder its efficiency as an environmental adsorbent (2019) *Journal of Environmental Science and Health - Part A Toxic/Hazardous Substances and Environmental Engineering*, 54 (7), pp. 648-656.
 141. Behnamfard, A., Alaei, R., Chegini, K., Veglio, F. Removal of free cyanide from aqueous solutions by pine cone scale (PCS) (2019) *Desalination and Water Treatment*, 153, pp. 121-129.
 142. Feng, S., Liu, S., Feng, S., Wang, R. Efficient removal of Pb²⁺ from water using Fe₃O₄@UiO-66-NH₂ core/shell nanocomposite (2019) *Desalination and Water Treatment*, 151, pp. 251-263.
 143. Fooladgar, S., Teimouri, A., Ghanavati Nasab, S. Highly Efficient Removal of Lead Ions from Aqueous Solutions Using Chitosan/Rice Husk Ash/Nano Alumina with a Focus on Optimization by Response

- Surface Methodology: Isotherm, Kinetic, and Thermodynamic Studies (2019) *Journal of Polymers and the Environment*, 27 (5), pp. 1025-1042.
144. Reyna, J.P., García-López, M.C., Pérez-Rodríguez, N.A., Elizondo-Martínez, P., Maldonado-Textle, H., Rivas, B.L., Sánchez-Anguiano, M.G. Polystyrene degraded and functionalized with acrylamide for removal of Pb(II) metal ions (2019) *Polymer Bulletin*, 76 (5), pp. 2559-2578.
 145. Ayed, S., Ghorbel, A., Comite, A., Boubaker, T. Analysis of the behavior of almond shells biomass in the biosorption of lead(II) and nickel(II) cations in aqueous solution (2019) *Desalination and Water Treatment*, 148, pp. 238-247.
 146. Shao, L., Tao, H., Chen, M., Wang, Y., Li, M., Mao, L. Characterization and Pb(II) adsorption properties of APTES-modified sludge-based carbon [APTES改性污泥基炭的表征及其对水中Pb(II)的吸附特性] (2019) *Chinese Journal of Environmental Engineering*, 13 (3), pp. 633-643.
 147. Kim, M.Y., Lee, T.G. Removal of Pb(II) ions from aqueous solutions using functionalized cryogels (2019) *Chemosphere*, 217, pp. 423-429.
 148. Shi, Q., Terracciano, A., Zhao, Y., Wei, C., Christodoulatos, C., Meng, X. Evaluation of metal oxides and activated carbon for lead removal: Kinetics, isotherms, column tests, and the role of co-existing ions (2019) *Science of the Total Environment*, 648, pp. 176-183.
 149. Radwan, E.K., El-Wakeel, S.T., Gad-Allah, T.A. Effects of activation conditions on the structural and adsorption characteristics of pinecones derived activated carbons (2019) *Journal of Dispersion Science and Technology*, 40 (1), pp. 140-151.
 150. Teong, C.Q., Setiabudi, H.D., El-Arish, N.A.S., Bahari, M.B., Teh, L.P. Vatica rassak wood waste-derived activated carbon for effective Pb(II) adsorption: Kinetic, isotherm and reusability studies (2019) *Materials Today: Proceedings*, 42, pp. 165-171.
 151. Gedam, A.H., Dongre, R.S. Comparative study of sponge gourd derived biochar and activated carbon for bio-sorption and desorption of Pb(II) ions (2019) *Materials Today: Proceedings*, 18, pp. 887-900.
 152. Hu, C., Qiu, M. Characterization of the biochar derived from peanut shell and adsorption of Pb(II) from aqueous solutions (2019) *Nature Environment and Pollution Technology*, 18 (1), pp. 225-230.
 153. Bouchareb, S., Hank, D., Salam, M.A., Ouddai, K., Hellal, A. Adsorption of phenol onto alginate-adsorbent beads prepared from pine cone: Equilibrium and factorial design methodology (2019) *Desalination and Water Treatment*, 137, pp. 143-153.
 154. Zbair, M., Anfar, Z., Ahsaine, H.A. Reusable bentonite clay: modelling and optimization of hazardous lead and p-nitrophenol adsorption using a response surface methodology approach (2019) *RSC Advances*, 9 (10), pp. 5756-5769.
 155. Liu, X., Zhang, G., Lin, L., Khan, Z.H., Qiu, W., Song, Z. Synthesis and characterization of novel Fe-Mn-Ce ternary oxide-biochar composites as highly efficient adsorbents for As(III) removal from aqueous solutions (2018) *Materials*, 11 (12), art. no. 2445, .
 156. Erabee, I.K., Ahsan, A., Imteaz, M., Sathyamurthy, R., Arunkumar, T., Idrus, S., Nikdaud, N.N. Effects of chemical impregnation agents on the characterisation of porosity and surface area of activated carbon prepared from sago palm bark (2018) *Journal of Engineering Research*, 6 (4), .
 157. El-Naggar, N.E.-A., Hamouda, R.A., Mousa, I.E., Abdel-Hamid, M.S., Rabei, N.H. Statistical optimization for cadmium removal using *Ulva fasciata* biomass: Characterization, immobilization and application for almost-complete cadmium removal from aqueous solutions (2018) *Scientific Reports*, 8 (1), art. no. 12456, .
 158. Mohammed, N.A.S., Abu-Zurayk, R.A., Hamadneh, I., Al-Dujaili, A.H. Phenol adsorption on biochar prepared from the pine fruit shells: Equilibrium, kinetic and thermodynamics studies (2018) *Journal of Environmental Management*, 226, pp. 377-385.
 159. Shi, Q., Sterbinsky, G.E., Prigiobbe, V., Meng, X. Mechanistic Study of Lead Adsorption on Activated Carbon (2018) *Langmuir*, 34 (45), pp. 13565-13573.
 160. Wang, C., Wang, H., Cao, Y. Pb(II) sorption by biochar derived from *Cinnamomum camphora* and its improvement with ultrasound-assisted alkali activation (2018) *Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects*, 556, pp. 177-184.
 161. Lim, J.Y., Mubarak, N.M., Abdullah, E.C., Nizamuddin, S., Khalid, M., Inamuddin Recent trends in the synthesis of graphene and graphene oxide based nanomaterials for removal of heavy metals — A review (2018) *Journal of Industrial and Engineering Chemistry*, 66, pp. 29-44.
 162. Gong, F., Cai, H., Zhou, B., Ou, H. The synthesis and characterization of AlPO₄ hollow microspheres of uniform size, and the sorption properties for Pb²⁺, Cd²⁺, Cu²⁺, and Zn²⁺ (2018) *Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects*, 554, pp. 286-295.

163. Joga Rao, H., King, P., Prasanna Kumar, Y. Application of response surface methodology for optimization of cadmium adsorption in an aqueous solution by activated carbon prepared from Bauhinia Purpurea leaves (2018) *Rasayan Journal of Chemistry*, 11 (4), pp. 1577-1586.
164. Kumar, M., Dosanjh, H.S., Singh, H. Removal of lead and copper metal ions in single and binary systems using biopolymer modified spinel ferrite (2018) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 6 (5), pp. 6194-6206.
165. Manirethan, V., Raval, K., Rajan, R., Thaira, H., Balakrishnan, R.M. Data on the removal of heavy metals from aqueous solution by adsorption using melanin nanopigment obtained from marine source: *Pseudomonas stutzeri* (2018) *Data in Brief*, 20, pp. 178-189.
166. Koçyiğit, H., Şahin, B. Effects of eggshells for lead ions removal from aqueous solution (2018) *Desalination and Water Treatment*, 127, pp. 97-103.
167. Gabris, M.A., Jume, B.H., Rezaali, M., Shahabuddin, S., Nodeh, H.R., Saidur, R. Novel magnetic graphene oxide functionalized cyanopropyl nanocomposite as an adsorbent for the removal of Pb(II) ions from aqueous media: equilibrium and kinetic studies (2018) *Environmental Science and Pollution Research*, 25 (27), pp. 27122-27132.
168. Kundu, S., Chowdhury, I.H., Naskar, M.K. Nitrogen-Doped Nanoporous Carbon Nanospheroids for Selective Dye Adsorption and Pb(II) Ion Removal from Waste Water (2018) *ACS Omega*, 3 (8), pp. 9888-9898.
169. Ashok, A., Anamalai, A., Raman, K., Masilamani, S.A., Subashchandrabose, R. Combination of hydrothermal and chemical activation process to prepare high surface area activated carbon from *sterculia foetida* seed shells and its removal of mercury (2018) *Indian Journal of Environmental Protection*, 38 (8), pp. 677-682.
170. Ouma, I.L.A., Naidoo, E.B., Ofomaja, A.E. Thermodynamic, kinetic and spectroscopic investigation of arsenite adsorption mechanism on pine cone-magnetite composite (2018) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 6 (4), pp. 5409-5419.
171. Sabri, M.A., Ibrahim, T.H., Khamis, M.I., Al-Asheh, S., Hassan, M.F. Use of *Eucalyptus camaldulensis* as Biosorbent for Lead Removal from Aqueous Solution (2018) *International Journal of Environmental Research*, 12 (4), pp. 513-529.
172. de Souza, T.N.V., de Carvalho, S.M.L., Vieira, M.G.A., da Silva, M.G.C., Brasil, D.D.S.B. Adsorption of basic dyes onto activated carbon: Experimental and theoretical investigation of chemical reactivity of basic dyes using DFT-based descriptors (2018) *Applied Surface Science*, 448, pp. 662-670.
173. Naga Babu, A., Reddy, D.S., Kumar, G.S., Ravindhranath, K., Krishna Mohan, G.V. Removal of lead and fluoride from contaminated water using exhausted coffee grounds based bio-sorbent (2018) *Journal of Environmental Management*, 218, pp. 602-612.
174. Joga Rao, H., King, P., Prasanna Kumar, Y. Equilibrium isotherm, kinetic modeling, and characterization studies of cadmium adsorption in an aqueous solution by activated carbon prepared from Bauhinia Purpurea leaves (2018) *Rasayan Journal of Chemistry*, 11 (3), pp. 1376-1392.
175. Cantu, J., Gonzalez, D.F., Cantu, Y., Eubanks, T.M., Parsons, J.G. Thermodynamic and kinetic study of the removal of Cu²⁺ and Pb²⁺ ions from aqueous solution using Fe₇S₈ nanomaterial (2018) *Microchemical Journal*, 140, pp. 80-86.
176. Yin, N., Wang, K., Xia, Y., Li, Z. Novel melamine modified metal-organic frameworks for remarkably high removal of heavy metal Pb (II) (2018) *Desalination*, 430, pp. 120-127.
177. Chatterjee, S., Mondal, S., De, S. Design and scaling up of fixed bed adsorption columns for lead removal by treated laterite (2018) *Journal of Cleaner Production*, 177, pp. 760-774.
178. Farooqhi, A., Sayadi, M.H., Rezaei, M.R., Allahresani, A. An efficient removal of lead from aqueous solutions using FeNi₃@SiO₂ magnetic nanocomposite (2018) *Surfaces and Interfaces*, 10, pp. 58-64.
179. Zheng, X., Huang, M., You, Y., Fu, X., Liu, Y., Wen, J. One-pot synthesis of sandwich-like MgO@Carbon with enhanced sorption capacity of organic dye (2018) *Chemical Engineering Journal*, 334, pp. 1399-1409.
180. Bouabidi, Z.B., El-Naas, M.H., Cortes, D., McKay, G. Steel-Making dust as a potential adsorbent for the removal of lead (II) from an aqueous solution (2018) *Chemical Engineering Journal*, 334, pp. 837-844.
181. Zafarzadeh, A., Sadeghi, M., Golbini-Mofrad, A., Beirami, S. Removal of lead by activated carbon and citrus coal from drinking water (2018) *Desalination and Water Treatment*, 105, pp. 282-286.
182. Sharififard, H., Aprea, P., Caputo, D., Pepe, F. Aminofunctionalized silica monolith for Pb²⁺ removal: Synthesis and adsorption experiments (2018) *Desalination and Water Treatment*, 105, pp. 287-297.
183. Fouzi, N.F.A.M., Ismail, M., Hussin, Z.M., Jan, S.L.M. Separation of Pb(II) from wastewater using untreated coconut (*Cocos nucifera*) frond powder [Pengasingan Pb(II) daripada air buangan menggunakan

- serbuk pelepah kelapa (*Cocos nucifera*) yang tidak dirawat] (2018) *Malaysian Journal of Analytical Sciences*, 22 (1), pp. 128-135.
184. Liang, M., Wang, D., Zhu, Y., Zhu, Z., Li, Y., Huang, C.P. Nano-hematite bagasse composite (n-HBC) for the removal of Pb(II) from dilute aqueous solutions (2018) *Journal of Water Process Engineering*, 21, pp. 69-76.
185. Georgescu, A.-M., Nardou, F., Zichil, V., Nistor, I.D. Adsorption of lead(II) ions from aqueous solutions onto Cr-pillared clays (2018) *Applied Clay Science*, 152, pp. 44-50.
186. Xu, Y., Chai, X. Characterization of coal gasification slag-based activated carbon and its potential application in lead removal (2018) *Environmental Technology (United Kingdom)*, 39 (3), pp. 382-391.
187. Li, X., Xu, H., Gao, B., Shi, X., Sun, Y., Wu, J. Efficient biosorption of Pb(II) from aqueous solutions by a PAH-degrading strain *Herbaspirillum chlorophenicum* FA1 (2018) *Journal of Industrial and Engineering Chemistry*, 57, pp. 64-71.
188. Bombuwala Dewage, N., Fowler, R.E., Pittman, C.U., Mohan, D., Mlsna, T. Lead (Pb²⁺) sorptive removal using chitosan-modified biochar: Batch and fixed-bed studies (2018) *RSC Advances*, 8 (45), pp. 25368-25377.
189. Rahimnejad, M., Pirzadeh, K., Mahdavi, I., Peyghambarzadeh, S.M. Pb (II) removal from aqueous solution by adsorption on activated carbon from kiwi peel (2018) *Environmental Engineering and Management Journal*, 17 (6), pp. 1293-1300.
190. Alhumaimess, M. Gold nanoparticles supported on carbon derived from solid olive waste for epoxidation of cyclooctene (2018) *Asian Journal of Chemistry*, 30 (8), pp. 1731-1735.
191. Villarante, N.R., Davila, R.A.E., Sumalapao, D.P. Removal of lead (α) by lumbang, aleurites moluccana activated carbon carboxymethylcellulose composite crosslinked with epichlorohydrin (2018) *Oriental Journal of Chemistry*, 34 (2), pp. 693-703.
192. Shafiq, M., Alazba, A.A., Amin, M.T. Removal of heavy metals from wastewater using date palm as a biosorbent: A comparative review (2018) *Sains Malaysiana*, 47 (1), pp. 35-49.
193. Bardestani, R., Kaliaguine, S. Steam activation and mild air oxidation of vacuum pyrolysis biochar (2018) *Biomass and Bioenergy*, 108, pp. 101-112.
194. Barzegar, F., Bello, A., Dangbegnon, J.K., Manyala, N., Xia, X. Asymmetric supercapacitor based on activated expanded graphite and pinecone tree activated carbon with excellent stability (2017) *Applied Energy*, 207, pp. 417-426.
195. Yayayürük, O., Erdem Yayayürük, A., Koçak, Ç., Koçak, S. Lead and copper removal using Kula volcanics from environmental waters (2017) *Separation Science and Technology (Philadelphia)*, 52 (17), pp. 2777-2787.
196. Chulliyote, R., Hareendrakrishnakumar, H., Raja, M., Gladis, J.M., Stephan, A.M. Sulfur-Immobilized Nitrogen and Oxygen Co-Doped Hierarchically Porous Biomass Carbon for Lithium-Sulfur Batteries: Influence of Sulfur Content and Distribution on Its Performance (2017) *ChemistrySelect*, 2 (32), pp. 10484-10495.
197. Amin, M.T., Alazba, A.A., Shafiq, M. Batch and fixed-bed column studies for the biosorption of Cu(II) and Pb(II) by raw and treated date palm leaves and orange peel (2017) *Global Nest Journal*, 19 (3), pp. 464-478.
198. Khan, T., Mustafa, M.R.U., Isa, M.H., Manan, T.S.B.A., Ho, Y.-C., Lim, J.-W., Yusof, N.Z. Artificial Neural Network (ANN) for Modelling Adsorption of Lead (Pb (II)) from Aqueous Solution (2017) *Water, Air, and Soil Pollution*, 228 (11), art. no. 426, .
199. Thitame, P.V., Shukla, S.R. Removal of lead (II) from synthetic solution and industry wastewater using almond shell activated carbon (2017) *Environmental Progress and Sustainable Energy*, 36 (6), pp. 1628-1633.
200. Erabee, I.K., Ahsan, A., Zularisam, A.W., Idrus, S., Daud, N.N.N., Arunkumar, T., Sathyamurthy, R., Al-Rawajfeh, A.E. A new activated carbon prepared from sago palm bark through physiochemical activated process with zinc chloride (2017) *Engineering Journal*, 21 (5), pp. 1-14.
201. Pap, S., Šolević Knudsen, T., Radonić, J., Maletić, S., Igić, S.M., Turk Sekulić, M. Utilization of fruit processing industry waste as green activated carbon for the treatment of heavy metals and chlorophenols contaminated water (2017) *Journal of Cleaner Production*, 162, pp. 958-972.
202. Abrar, M. Optimization of Pb(II) adsorption onto australian pine cones-based activated carbon by pulsed microwave heating activation (2017) *Iranian Journal of Chemistry and Chemical Engineering*, 36 (5), pp. 115-127.
203. Demiral, I., Samdan, C.A., Demiral, H. Kinetics & equilibrium adsorption study of lead(II) onto activated carbon prepared from pumpkin seed shell (2017) *Fresenius Environmental Bulletin*, 26 (7), pp. 4484-4494.

204. Muslim, A., Aprilia, S., Suha, T.A., Fitri, Z. Adsorption of Pb(II) ions from aqueous solution using activated carbon prepared from areca catechu shell: Kinetic, isotherm and thermodynamic studies (2017) *Journal of the Korean Chemical Society*, 61 (3), pp. 89-96.
205. Carolin, C.F., Kumar, P.S., Saravanan, A., Joshiba, G.J., Naushad, M. Efficient techniques for the removal of toxic heavy metals from aquatic environment: A review (2017) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 5 (3), pp. 2782-2799.
206. El-Wakeel, S.T., Radwan, E.K., Abdel Ghafar, H.H., Moursy, A.S. Humic acid-carbon hybrid material as lead(II) ions adsorbent (2017) *Desalination and Water Treatment*, 74, pp. 216-223.
207. Bhatia, M., Satish Babu, R., Sonawane, S.H., Gogate, P.R., Girdhar, A., Reddy, E.R., Pola, M. Application of nanoadsorbents for removal of lead from water (2017) *International Journal of Environmental Science and Technology*, 14 (5), pp. 1135-1154.
208. Gao, T., Yu, J., Zhou, Y., Jiang, X. Performance of Xanthate-Modified Multi-Walled Carbon Nanotubes on Adsorption of Lead Ions (2017) *Water, Air, and Soil Pollution*, 228 (5), art. no. 172, .
209. Roushani, M., Saedi, Z., Baghelani, Y.M. Removal of cadmium ions from aqueous solutions using TMU-16-NH₂ metal organic framework (2017) *Environmental Nanotechnology, Monitoring and Management*, 7, pp. 89-96.
210. Mekhalif, T., Guediri, K., Reffas, A., Chebli, D., Bouguettoucha, A., Amrane, A. Effect of acid and alkali treatments of a forest waste, *Pinus brutia* cones, on adsorption efficiency of methyl green (2017) *Journal of Dispersion Science and Technology*, 38 (4), pp. 463-471.
211. Hanum, F., Bani, O., Izdiharo, A.M. Characterization of sodium carbonate (Na₂CO₃) treated rice husk activated carbon and adsorption of lead from car battery wastewater (2017) *IOP Conference Series: Materials Science and Engineering*, 180 (1), art. no. 012149, .
212. Çelebi, H., Gök, O. Evaluation of Lead Adsorption Kinetics and Isotherms from Aqueous Solution Using Natural Walnut Shell (2017) *International Journal of Environmental Research*, 11 (1), pp. 83-90.
213. Ahmad, R., Mirza, A. Heavy metal remediation by Dextrin-oxalic acid/Cetyltrimethyl ammonium bromide (CTAB) – Montmorillonite (MMT) nanocomposite (2017) *Groundwater for Sustainable Development*, 4, pp. 57-65.
214. El-Wakeel, S.T., El-Tawil, R.S., Abuzeid, H.A.M., Abdel-Ghany, A.E., Hashem, A.M. Synthesis and structural properties of MnO₂ as adsorbent for the removal of lead (Pb²⁺) from aqueous solution (2017) *Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers*, 72, pp. 95-103.
215. Alhashimi, H.A., Aktas, C.B. Life cycle environmental and economic performance of biochar compared with activated carbon: A meta-analysis (2017) *Resources, Conservation and Recycling*, 118, pp. 13-26.
216. Madani, N., Bouchenafa-Saib, N., Mohammedi, O., Varela-Gandía, F.J., Cazorla-Amorós, D., Hamada, B., Cherifi, O. Removal of heavy metal ions by adsorption onto activated carbon prepared from *Stipa tenacissima* leaves (2017) *Desalination and Water Treatment*, 64, pp. 179-188.
217. Muslim, A. Australian pine cones-based activated carbon for adsorption of copper in aqueous solution (2017) *Journal of Engineering Science and Technology*, 12 (2), pp. 280-295.
218. Liu, Q., Li, T., Zhi, J.-J., Ren, B.-Z. Research progress of treatment of heavy metal containing wastewater by biomass based activated carbon (2017) *Xiandai Huagong/Modern Chemical Industry*, 37 (1), pp. 18-22.
219. Selvaraju, G., Bakar, N.K.A. Production of a new industrially viable green-activated carbon from *Artocarpus integer* fruit processing waste and evaluation of its chemical, morphological and adsorption properties (2017) *Journal of Cleaner Production*, 141, pp. 989-999.
220. Naga Babu, A., Krishna Mohan, G.V., Kalpana, K., Ravindhranath, K. Removal of lead from water using calcium alginate beads doped with hydrazine sulphate-Activated red mud as adsorbent (2017) *Journal of Analytical Methods in Chemistry*, 2017, art. no. 4650594, .
221. Vojkan, M.M., Milan, J., Snežana, Đ., Maja, S., Staniša, S., Maja, V., Bojanić, N. The removal of lead (II) ions from aqueous solutions by acid-activated clay modified with sodium carboxymethyl cellulose (2017) *Applied Ecology and Environmental Research*, 15 (4), pp. 1461-1472.
222. Ouafi, R., Rais, Z., Taleb, M., Benabbou, M., Asri, M. Sawdust in the treatment of heavy metals-contaminated wastewater (2017) *Sawdust: Properties, Potential Uses and Hazards*, pp. 145-182.
223. Barzegar, F., Bello, A., Dangbegnon, J.K., Manyala, N., Xia, X. Asymmetric Carbon Supercapacitor with Activated Expanded Graphite as Cathode and Pinecone Tree Activated Carbon as Anode Materials (2017) *Energy Procedia*, 105, pp. 4098-4103.
224. Ayucitra, A., Gunarto, C., Kurniawan, V., Hartono, S.B. Preparation and characterisation of biosorbent from local robusta spent coffee grounds for heavy metal adsorption (2017) *Chemical Engineering Transactions*, 56, pp. 1441-1446.

225. Jiménez Ramos, I., Rondón, W., Rojas de Astudillo, L., Rojas de Gáscue, B., Prin, J.L., Freire, D., Díaz, Y., Pino, K., González, O. Synthesis of activated carbon from the epicarp of *Attalea macrolepis* and its application in the removal of Pb^{2+} in aqueous solutions [Síntesis de carbón activado a partir de epicarpio de *attalea macrolepis* y su aplicación en la remoción de Pb^{2+} en soluciones acuosas] (2017) *Revista Internacional de Contaminación Ambiental*, 33 (2), pp. 303-316.
226. Tang, J., Mu, B., Zong, L., Zheng, M., Wang, A. Facile and green fabrication of magnetically recyclable carboxyl-functionalized attapulgite/carbon nanocomposites derived from spent bleaching earth for wastewater treatment (2017) *Chemical Engineering Journal*, 322, pp. 102-114.
227. Saini, V.K., Suthar, S., Karmveer, C., Kumar, K. Valorization of Toxic Weed *Lantana camara* L. Biomass for Adsorptive Removal of Lead (2017) *Journal of Chemistry*, 2017, art. no. 5612594, .
228. Tang, C., Shu, Y., Zhang, R., Li, X., Song, J., Li, B., Zhang, Y., Ou, D. Comparison of the removal and adsorption mechanisms of cadmium and lead from aqueous solution by activated carbons prepared from *Typha angustifolia* and *Salix matsudana* (2017) *RSC Advances*, 7 (26), pp. 16092-16103.
229. Cai, J., Lei, M., Zhang, Q., He, J.-R., Chen, T., Liu, S., Fu, S.-H., Li, T.-T., Liu, G., Fei, P. Electrospun composite nanofiber mats of Cellulose@Organically modified montmorillonite for heavy metal ion removal: Design, characterization, evaluation of adsorption performance (2017) *Composites Part A: Applied Science and Manufacturing*, 92, pp. 10-16.
230. Jiao, X., Gutha, Y., Zhang, W. Application of chitosan/poly(vinyl alcohol)/CuO (CS/PVA/CuO) beads as an adsorbent material for the removal of Pb(II) from aqueous environment (2017) *Colloids and Surfaces B: Biointerfaces*, 149, pp. 184-195.
231. Javadian, H., Koutenaie, B.B., Shekarian, E., Sorkhrodi, F.Z., Khatti, R., Toosi, M. Application of functionalized nano HMS type mesoporous silica with N-(2-aminoethyl)-3-aminopropyl methyltrimethoxysilane as a suitable adsorbent for removal of Pb (II) from aqueous media and industrial wastewater (2017) *Journal of Saudi Chemical Society*, 21, pp. S219-S230.
232. Sharaf El-Deen, G.E., Sharaf El-Deen, S.E.A. Kinetic and isotherm studies for adsorption of Pb(II) from aqueous solution onto coconut shell activated carbon (2016) *Desalination and Water Treatment*, 57 (59), pp. 28910-28931.
233. Pap, S., Radonić, J., Trifunović, S., Adamović, D., Mihajlović, I., Vojinović Miloradov, M., Turk Sekulić, M. Evaluation of the adsorption potential of eco-friendly activated carbon prepared from cherry kernels for the removal of Pb^{2+} , Cd^{2+} and Ni^{2+} from aqueous wastes (2016) *Journal of Environmental Management*, 184, pp. 297-306.
234. Abdelnaeim, M.Y., El Sherif, I.Y., Attia, A.A., Fathy, N.A., El-Shahat, M.F. Impact of chemical activation on the adsorption performance of common reed towards Cu(II) and Cd(II) (2016) *International Journal of Mineral Processing*, 157, pp. 80-88.
235. Gutha, Y., Munagapati, V.S. Removal of Pb(II) ions by using magnetic chitosan-4-((pyridin-2-ylimino)methyl)benzaldehyde Schiff's base (2016) *International Journal of Biological Macromolecules*, 93, pp. 408-417.
236. Liu, Y., Xia, J., Lin, J., Zhang, Y., Tong, S. Preparation of biomass-based carbon membrane and its adsorptive performance for Pb(II) (2016) *Chinese Journal of Environmental Engineering*, 10 (11), pp. 6171-6178.
237. Li, K., Li, J., Lu, M., Li, H., Wang, X. Preparation and amino modification of mesoporous carbon from bagasse via microwave activation and ethylenediamine polymerization for Pb(II) adsorption (2016) *Desalination and Water Treatment*, 57 (50), pp. 24004-24018.
238. Manyala, N., Bello, A., Barzegar, F., Khaleed, A.A., Momodu, D.Y., Dangbegnon, J.K. Coniferous pine biomass: A novel insight into sustainable carbon materials for supercapacitors electrode (2016) *Materials Chemistry and Physics*, 182, pp. 139-147.
239. Khalili, S., Khoshandam, B., Jahanshahi, M. A comparative study of CO₂ and CH₄ adsorption using activated carbon prepared from pine cone by phosphoric acid activation (2016) *Korean Journal of Chemical Engineering*, 33 (10), pp. 2943-2952.
240. Jafari Kang, A., Baghdadi, M., Pardakhti, A. Removal of cadmium and lead from aqueous solutions by magnetic acid-treated activated carbon nanocomposite (2016) *Desalination and Water Treatment*, 57 (40), pp. 18782-18798.
241. Pojananukij, N., Wantala, K., Neramittagapong, S., Neramittagapong, A. Equilibrium, kinetics, and mechanism of lead adsorption using zero-valent iron coated on diatomite (2016) *Desalination and Water Treatment*, 57 (39), pp. 18475-18489.

242. Mitra, S., Thakur, L.S., Rathore, V.K., Mondal, P. Removal of Pb(II) and Cr(VI) by laterite soil from synthetic waste water: single and bi-component adsorption approach (2016) *Desalination and Water Treatment*, 57 (39), pp. 18406-18416.
243. Hu, Z.-T., Chen, Z., Goei, R., Wu, W., Lim, T.-T. Magnetically recyclable Bi/Fe-based hierarchical nanostructures: Via self-assembly for environmental decontamination (2016) *Nanoscale*, 8 (25), pp. 12736-12746.
244. Bouchelkia, N., Mouni, L., Belkhiri, L., Bouzaza, A., Bollinger, J.-C., Madani, K., Dahmoune, F. Removal of lead(II) from water using activated carbon developed from jujube stones, a low-cost sorbent (2016) *Separation Science and Technology (Philadelphia)*, 51 (10), pp. 1645-1653.
245. Tabrizi, N.S., Zamani, S. Removal of Pb(II) from aqueous solutions by graphene oxide aerogels (2016) *Water Science and Technology*, 74 (1), pp. 256-265.
246. Erdem, M., Orhan, R., Şahin, M., Aydın, E. Preparation and Characterization of a Novel Activated Carbon from Vine Shoots by ZnCl₂ Activation and Investigation of Its Rifampicine Removal Capability (2016) *Water, Air, and Soil Pollution*, 227 (7), art. no. 226, .
247. Gu, J., Yuan, S., Shu, W., Jiang, W., Tang, S., Liang, B., Pehkonen, S.O. PVBC microspheres tethered with poly(3-sulfopropyl methacrylate) brushes for effective removal of Pb(II) ions from aqueous solution (2016) *Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects*, 498, pp. 218-230.
248. Jain, C.K., Malik, D.S., Yadav, A.K. Applicability of plant based biosorbents in the removal of heavy metals: a review (2016) *Environmental Processes*, 3 (2), pp. 495-523.
249. Zhu, C., Dong, X., Chen, Z., Naidu, R. Adsorption of aqueous Pb(II), Cu(II), Zn(II) ions by amorphous tin(VI) hydrogen phosphate: an excellent inorganic adsorbent (2016) *International Journal of Environmental Science and Technology*, 13 (5), pp. 1257-1268.
250. Benkhatou, S., Djelad, A., Sassi, M., Boucekara, M., Bengueddach, A. Lead(II) removal from aqueous solutions by organic thiourea derivatives intercalated magadiite (2016) *Desalination and Water Treatment*, 57 (20), pp. 9383-9395.
251. El-Kady, A.A., Carleer, R., Yperman, J., D'Haen, J., Abdel Ghafar, H.H. Kinetic and adsorption study of Pb (II) toward different treated activated carbons derived from olive cake wastes (2016) *Desalination and Water Treatment*, 57 (18), pp. 8561-8574.
252. Miao, M.-S., Wang, Y.-N., Kong, Q., Shu, L. Adsorption kinetics and optimum conditions for Cr(VI) removal by activated carbon prepared from luffa sponge (2016) *Desalination and Water Treatment*, 57 (17), pp. 7763-7772.
253. Zarghami, Z., Akbari, A., Latifi, A.M., Amani, M.A. Design of a new integrated chitosan-PAMAM dendrimer biosorbent for heavy metals removing and study of its adsorption kinetics and thermodynamics (2016) *Bioresource Technology*, 205, pp. 230-238.
254. Abbaszadeh, S., Wan Alwi, S.R., Webb, C., Ghasemi, N., Muhamad, I.I. Treatment of lead-contaminated water using activated carbon adsorbent from locally available papaya peel biowaste (2016) *Journal of Cleaner Production*, 118, pp. 210-222.
255. Sun, W., Li, L., Luo, C., Fan, L. Synthesis of magnetic graphene nanocomposites decorated with ionic liquids for fast lead ion removal (2016) *International Journal of Biological Macromolecules*, 85, pp. 246-251.
256. Ng, Y.S., Sen Gupta, B., Hashim, M.A. Performance evaluation of natural iron-rich sandy soil as a low-cost adsorbent for removal of lead from water (2016) *Desalination and Water Treatment*, 57 (11), pp. 5013-5024.
257. Grycová, B., Koutník, I., Prysycz, A., Kaloč, M. Application of pyrolysis process in processing of mixed food wastes (2016) *Polish Journal of Chemical Technology*, 18 (1), pp. 19-23.
258. Chatterjee, S., De, S. Application of novel, low-cost, laterite-based adsorbent for removal of lead from water: Equilibrium, kinetic and thermodynamic studies (2016) *Journal of Environmental Science and Health - Part A Toxic/Hazardous Substances and Environmental Engineering*, 51 (3), pp. 193-203.
259. Yao, S., Zhang, J., Shen, D., Xiao, R., Gu, S., Zhao, M., Liang, J. Removal of Pb(II) from water by the activated carbon modified by nitric acid under microwave heating (2016) *Journal of Colloid and Interface Science*, 463, pp. 118-127.
260. Fan, Y., Zhai, S., Liu, N., Lv, J., Lei, Z., An, Q. Adsorption equilibrium, kinetics and mechanism of Pb(II) over carbon-silica composite biosorbent with designed surface oxygen groups (2016) *Research on Chemical Intermediates*, 42 (2), pp. 869-891.
261. Tiwari, A., Choi, K.M., Lee, S.M., Tiwari, D. Rapid and efficient removal of boron from deep sea water using synthesized polymer resin (2016) *Desalination and Water Treatment*, 57 (5), pp. 2134-2141.

262. Ncibi, M.C., Sillanpää, M. From terrestrial and marine bioresources and wastes to value-added products: Biofuels and activated carbons (2016) *Recent Innovations in Chemical Engineering*, 9 (2), pp. 64-77.
263. Duga, N.D.F., Imperial, P.E.A., Soriano, A.N., Nieva, A.D. Packed bed biosorption of lead and copper ions using sugarcane bagasse (2016) *ASEAN Journal of Chemical Engineering*, 16 (1), pp. 23-37.
264. Tesfaw, B., Chekol, F., Mehretie, S., Admassie, S. Adsorption of pb(II) ions from aqueous solution using lignin from hagenia abyssinica (2016) *Bulletin of the Chemical Society of Ethiopia*, 30 (3), pp. 473-484.
265. Han, T., Zhang, X., Fu, X., Liu, J. Three-dimensional MgSiO₃-coated SnO₂/C nanostructures for efficient adsorption of heavy metal ions from aqueous solution (2016) *RSC Advances*, 6 (77), pp. 73412-73420.
266. Xu, H., Li, L., Lv, H., Liu, X., Jiang, H. pH-dependent phosphatization of ZnO nanoparticles and its influence on subsequent lead sorption (2016) *Environmental Pollution*, 208, pp. 723-731.
267. Sharififard, H., Pepe, F., Soleimani, M., Aprea, P., Caputo, D. Iron-activated carbon nanocomposite: Synthesis, characterization and application for lead removal from aqueous solution (2016) *RSC Advances*, 6 (49), pp. 42845-42853.
268. Li, K., Tian, S., Jiang, J., Wang, J., Chen, X., Yan, F. Pine cone shell-based activated carbon used for CO₂ adsorption (2016) *Journal of Materials Chemistry A*, 4 (14), pp. 5223-5234.
269. Húmpola, P., Odetti, H., Moreno-Piraján, J.C., Giraldo, L. Activated carbons obtained from agro-industrial waste: textural analysis and adsorption environmental pollutants (2016) *Adsorption*, 22 (1), pp. 23-31.
270. Bello, A., Manyala, N., Barzegar, F., Khaleed, A.A., Momodu, D.Y., Dangbegnon, J.K. Renewable pine cone biomass derived carbon materials for supercapacitor application (2016) *RSC Advances*, 6 (3), pp. 1800-1809.
271. Wang, C., Liu, L., Zhang, Z., Wu, Q., Wang, Z. Magnetic Biomass Activated Carbon-Based Solid-Phase Extraction Coupled with High Performance Liquid Chromatography for the Determination of Phenylurea Herbicides in Bottled Rose Juice and Water Samples (2016) *Food Analytical Methods*, 9 (1), pp. 80-87.
272. Moşneag, S.C., Popescu, V., Neamţu, C., Borodi, G. Study on the removal of nitrate in groundwater from Căpuş, Cluj county by natural zeolite of Mirşid and granular activated carbon (2015) *Desalination and Water Treatment*, 56 (12), pp. 3313-3322.
273. Gaya, U.I., Otene, E., Abdullah, A.H. Adsorption of aqueous Cd(II) and Pb(II) on activated carbon nanopores prepared by chemical activation of doum palm shell (2015) *SpringerPlus*, 4 (1), art. no. 458, pp. 1-18.
274. Xu, M., Hadi, P., Ning, C., Barford, J., An, K.J., McKay, G. Aluminosilicate-based adsorbent in equimolar and non-equimolar binary-component heavy metal removal systems (2015) *Water Science and Technology*, 72 (12), pp. 2166-2178.
275. Cui, L., Wang, Y., Gao, L., Hu, L., Yan, L., Wei, Q., Du, B. EDTA functionalized magnetic graphene oxide for removal of Pb(II), Hg(II) and Cu(II) in water treatment: Adsorption mechanism and separation property (2015) *Chemical Engineering Journal*, 281, pp. 1-10.
276. Tonucci, M.C., Gurgel, L.V.A., Aquino, S.F.D. Activated carbons from agricultural byproducts (pine tree and coconut shell), coal, and carbon nanotubes as adsorbents for removal of sulfamethoxazole from spiked aqueous solutions: Kinetic and thermodynamic studies (2015) *Industrial Crops and Products*, 74, pp. 111-121.
277. Zhang, H.-X., Dou, Q., Jin, X.-H., Zhang, J., Yang, T.-R., Han, X., Wang, D.-D. Magnetic Zn (II) ion-imprinted polymer prepared by the surface imprinting technique and its adsorption properties (2015) *Environmental Technology (United Kingdom)*, 36 (21), pp. 2702-2711.
278. Mishra, A., Tripathi, B.D., Rai, A.K. Enhanced biosorption of metal ions from wastewater by Fenton modified *Hydrilla verticillata* dried biomass (2015) *International Journal of Environmental Science and Technology*, 12 (11), pp. 3443-3456.
279. Zhao, Z., Liu, N., Yang, L., Wang, J., Song, S., Nie, D., Yang, X., Hou, J., Wu, A. Cross-linked chitosan polymers as generic adsorbents for simultaneous adsorption of multiple mycotoxins (2015) *Food Control*, 57, pp. 362-369.
280. Jia, D., Li, C. Adsorption of Pb(II) from aqueous solutions using corn straw (2015) *Desalination and Water Treatment*, 56 (1), pp. 223-231.
281. Zhang, X., Bai, B., Ding, C.-X., Wang, H.-L., Suo, Y.-R. Doxycycline adsorption with Fe₃O₄@seabuckthorn carbon and adsorbents regeneration under heterogeneous fenton oxidation (2015) *Gao Xiao Hua Xue Gong Cheng Xue Bao/Journal of Chemical Engineering of Chinese Universities*, 29 (5), pp. 1179-1185.

282. Yang, J.-Y., Huang, Z.-G., Han, X.-J., Jing, W., Zeng, Z.-Q. Effect of activated carbon pore structure on the adsorption of Pb(II) from aqueous solution (2015) *Wuli Huaxue Xuebao/ Acta Physico - Chimica Sinica*, 31 (10), pp. 1956-1962.
283. Anisuzzaman, S.M., Joseph, C.G., Taufiq-Yap, Y.H., Krishnaiah, D., Tay, V.V. Modification of commercial activated carbon for the removal of 2,4-dichlorophenol from simulated wastewater (2015) *Journal of King Saud University - Science*, 27 (4), pp. 318-330.
284. Mlayah, A., Jellali, S. Study of continuous lead removal from aqueous solutions by marble wastes: efficiencies and mechanisms (2015) *International Journal of Environmental Science and Technology*, 12 (9), pp. 2965-2978.
285. Ronda, A., Martín-Lara, M.A., Almendros, A.I., Pérez, A., Blázquez, G. Comparison of two models for the biosorption of Pb(II) using untreated and chemically treated olive stone: Experimental design methodology and adaptive neural fuzzy inference system (ANFIS) (2015) *Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers*, 54, pp. 45-56.
286. Tao, H.-C., Zhang, H.-R., Li, J.-B., Ding, W.-Y. Biomass based activated carbon obtained from sludge and sugarcane bagasse for removing lead ion from wastewater (2015) *Bioresource Technology*, 192, pp. 611-617.
287. Naushad, M., AlOthman, Z.A., Awual, M.R., Alam, M.M., Eldesoky, G.E. Adsorption kinetics, isotherms, and thermodynamic studies for the adsorption of Pb²⁺ and Hg²⁺ metal ions from aqueous medium using Ti(IV) iodovanadate cation exchanger (2015) *Ionics*, 21 (8), pp. 2237-2245.
288. Mohseni-Bandpi, A., Kakavandi, B., Kalantary, R.R., Azari, A., Keramati, A. Development of a novel magnetite-chitosan composite for the removal of fluoride from drinking water: adsorption modeling and optimization (2015) *RSC Advances*, 5 (89), pp. 73279-73289.
289. Kakavandi, B., Kalantary, R.R., Jafari, A.J., Nasser, S., Ameri, A., Esrafil, A., Azari, A. Pb(II) Adsorption Onto a Magnetic Composite of Activated Carbon and Superparamagnetic Fe₃O₄ Nanoparticles: Experimental and Modeling Study (2015) *Clean - Soil, Air, Water*, 43 (8), pp. 1157-1166.
290. Wang, Y., Shi, L., Gao, L., Wei, Q., Cui, L., Hu, L., Yan, L., Du, B. The removal of lead ions from aqueous solution by using magnetic hydroxypropyl chitosan/oxidized multiwalled carbon nanotubes composites (2015) *Journal of Colloid and Interface Science*, 451, pp. 7-14.
291. Moubarik, A., Grimi, N. Valorization of olive stone and sugar cane bagasse by-products as biosorbents for the removal of cadmium from aqueous solution (2015) *Food Research International*, 73, pp. 169-175.
292. Bilgin, M., Tulun, Ş. Use of diatomite for the removal of lead ions from water: Thermodynamics and kinetics (2015) *Biotechnology and Biotechnological Equipment*, 29 (4), pp. 696-704.
293. Salman, M., Athar, M., Farooq, U. Biosorption of heavy metals from aqueous solutions using indigenous and modified lignocellulosic materials (2015) *Reviews in Environmental Science and Biotechnology*, 14 (2), pp. 211-228.
294. Basu, M., Guha, A.K., Ray, L. Biosorptive removal of lead by lentil husk (2015) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 3 (2), pp. 1088-1095.
295. Youssef, A.M., Ahmed, A.I., Amin, M.I., El-Banna, U.A. Adsorption of lead by activated carbon developed from rice husk (2015) *Desalination and Water Treatment*, 54 (6), pp. 1694-1707.
296. Tezcan Un, U., Ates, F., Erginel, N., Ozcan, O., Oduncu, E. Adsorption of Disperse Orange 30 dye onto activated carbon derived from Holm Oak (*Quercus Ilex*) acorns: A 3k factorial design and analysis (2015) *Journal of Environmental Management*, 155, pp. 89-96.
297. Tang, L., Zhang, S., Zeng, G.-M., Zhang, Y., Yang, G.-D., Chen, J., Wang, J.-J., Wang, J.-J., Zhou, Y.-Y., Deng, Y.-C. Rapid adsorption of 2,4-dichlorophenoxyacetic acid by iron oxide nanoparticles-doped carboxylic ordered mesoporous carbon (2015) *Journal of Colloid and Interface Science*, 445, pp. 1-8.
298. Zhang, H.-X., Dou, Q., Jin, X.-H., Sun, D.-X., Wang, D.-D., Yang, T.-R. Magnetic Pb(II) Ion-Imprinted Polymer Prepared by Surface Imprinting Technique and its Adsorption Properties (2015) *Separation Science and Technology (Philadelphia)*, 50 (6), pp. 901-910.
299. Teoh, Y.P., Khan, M.A., Choong, T.S.Y., Abdullah, L.C., Hosseini, S. Comparative removal of phenols and its chlorinated derivatives by carbon-coated monolith: equilibrium, kinetics and regeneration studies (2015) *Desalination and Water Treatment*, 54 (2), pp. 393-404.
300. Van Vinh, N., Zafar, M., Behera, S.K., Park, H.-S. Arsenic(III) removal from aqueous solution by raw and zinc-loaded pine cone biochar: equilibrium, kinetics, and thermodynamics studies (2015) *International Journal of Environmental Science and Technology*, 12 (4), pp. 1283-1294.

301. Luo, C., Wang, J., Jia, P., Liu, Y., An, J., Cao, B., Pan, K. Hierarchically structured polyacrylonitrile nanofiber mat as highly efficient lead adsorbent for water treatment (2015) *Chemical Engineering Journal*, 262, pp. 775-784.
302. Xie, F., Fan, R., Zhang, Q., Guo, D., Luo, Z. Preparation of persimmon powder resin and its performance for adsorption of Cu^{2+} and Pb^{2+} (2015) *Chinese Journal of Environmental Engineering*, 9 (2), pp. 711-718.
303. Nunell, G.V., Fernandez, M.E., Bonelli, P.R., Cukierman, A.L. Nitrate uptake improvement by modified activated carbons developed from two species of pine cones (2015) *Journal of Colloid and Interface Science*, 440, pp. 102-108.
304. Ghaedi, M., Mazaheri, H., Khodadoust, S., Hajati, S., Purkait, M.K. Application of central composite design for simultaneous removal of methylene blue and Pb^{2+} ions by walnut wood activated carbon (2015) *Spectrochimica Acta - Part A: Molecular and Biomolecular Spectroscopy*, 135, pp. 479-490.
305. González-García, P. Surface oxygen functionalities and microstructure of activated carbons derived from lignocellulosic resources (2015) *Chemical Functionalization of Carbon Nanomaterials: Chemistry and Applications*, pp. 263-291.
306. Mopoung, S., Udeye, V. Study of lead ion elimination from aqueous solution in a fixed-bed double column system using longan seed based activated carbon (2015) *Carbon - Science and Technology*, 7 (3), pp. 19-23.
307. Mânzatu, C., Nagy, B., Török, A., Silaghi-Dumitrescu, L., Cornelia, M. Crystal violet dye biosorption and phytoextraction using living salvinia natans and salvinia natans powder: A comparative study (2015) *Studia Universitatis Babeş-Bolyai Chimia*, 60 (4), pp. 289-304.
308. Paliulis, D. Adsorptive removal of Pb^{2+} ions from aqueous solutions by Peat (2015) *Polish Journal of Environmental Studies*, 24 (3), pp. 1213-1218.
309. Khalili, S., Khoshandam, B., Jahanshahi, M. Optimization of production conditions for synthesis of chemically activated carbon produced from pine cone using response surface methodology for CO_2 adsorption (2015) *RSC Advances*, 5 (114), pp. 94115-94129.
310. Gedam, A.H., Dongre, R.S. Adsorption characterization of $\text{Pb}(\text{II})$ ions onto iodate doped chitosan composite: equilibrium and kinetic studies (2015) *RSC Advances*, 5 (67), pp. 54188-54201.
311. Bohli, T., Ouederni, A., Fiol, N., Villaescusa, I. Evaluation of an activated carbon from olive stones used as an adsorbent for heavy metal removal from aqueous phases (2015) *Comptes Rendus Chimie*, 18 (1), pp. 88-99.
312. Masoudi Soltani, S., Kazemi Yazdi, S., Hosseini, S., Bayestie, I. Lead removal from aqueous solution using non-modified and nitric acid-modified charred carbon from the pyrolysis of used cigarette filters (2015) *Desalination and Water Treatment*, 53 (1), pp. 126-138.
313. Hamane, D., Arous, O., Kaouah, F., Trari, M., Kerdjoudj, H., Bendjama, Z. Adsorption/photo-electrodialysis combination system for Pb^{2+} removal using bentonite/membrane/semiconductor (2015) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 3 (1), pp. 60-69.
314. Sardella, F., Gimenez, M., Navas, C., Morandi, C., Deiana, C., Sapag, K. Conversion of viticultural industry wastes into activated carbons for removal of lead and cadmium (2015) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 3 (1), pp. 253-260.
315. Savic, I.M., Savic, I.M., Stojiljkovic, S.T., Gajic, D.G. Modeling and optimization of energy-efficient procedures for removing lead(II) and zinc(II) ions from aqueous solutions using the central composite design (2014) *Energy*, 77, pp. 66-72.
316. Tiwari, D., Lalhmunsiana, Choi, S.I., Lee, S.M. Activated Sericite: An Efficient and Effective Natural Clay Material for Attenuation of Cesium from Aquatic Environment (2014) *Pedosphere*, 24 (6), pp. 731-742.
317. Mohammadi, S.Z., Hamidian, H., Moeinadini, Z. High surface area-activated carbon from *Glycyrrhiza glabra* residue by ZnCl_2 activation for removal of $\text{Pb}(\text{II})$ and $\text{Ni}(\text{II})$ from water samples (2014) *Journal of Industrial and Engineering Chemistry*, 20 (6), pp. 4112-4118.
318. Demiral, H., Baykul, E., Gezer, M.D., Erkoç, S., Engin, A., Baykul, M.C. Preparation and Characterization of Activated Carbon from Chestnut Shell and its Adsorption Characteristics for Lead (2014) *Separation Science and Technology (Philadelphia)*, 49 (17), pp. 2711-2720.
319. Mânzatu, C., Nagy, B., Török, A., Indolean, C., Majdik, C. Biosorption of $\text{Cd}(\text{II})$ on untreated fir cone powder: Kinetic and equilibrium isotherm studies (2014) *Revue Roumaine de Chimie*, 59 (11-12), pp. 981-988.
320. Pirzadeh, K., Ghoreyshi, A.A. Phenol removal from aqueous phase by adsorption on activated carbon prepared from paper mill sludge (2014) *Desalination and Water Treatment*, 52 (34-36), pp. 6505-6518.

321. Zaini, M.A.A., Amano, Y., Machida, M. Enhanced lead(II) binding properties of heat-treated cattle-manure-compost-activated carbons (2014) *Desalination and Water Treatment*, 52 (34-36), pp. 6420-6429.
322. Elaigwu, S.E., Rocher, V., Kyriakou, G., Greenway, G.M. Removal of Pb²⁺ and Cd²⁺ from aqueous solution using chars from pyrolysis and microwave-assisted hydrothermal carbonization of *Prosopis africana* shell (2014) *Journal of Industrial and Engineering Chemistry*, 20 (5), pp. 3467-3473.
323. Ramesh Kumar, C., Rambabu, N., Maheria, K.C., Dalai, A.K., Lingaiah, N. Iron exchanged tungstophosphoric acid supported on activated carbon derived from pinecone biomass: Evaluation of catalysts efficiency for liquid phase benzylation of anisole with benzyl alcohol (2014) *Applied Catalysis A: General*, 485, pp. 74-83.
324. Njoku, V.O., Islam, M.A., Asif, M., Hameed, B.H. Utilization of sky fruit husk agricultural waste to produce high quality activated carbon for the herbicide bentazon adsorption (2014) *Chemical Engineering Journal*, 251, pp. 183-191.
325. Kakavandi, B., Kalantary, R.R., Farzadkia, M., Mahvi, A.H., Esrafil, A., Azari, A., Yari, A.R., Javid, A.B. Enhanced chromium (VI) removal using activated carbon modified by zero valent iron and silver bimetallic nanoparticles (2014) *Journal of Environmental Health Science and Engineering*, 12 (1), art. no. 115, .
326. Wang, J., Zhao, G., Li, Y., Zhu, H., Peng, X., Gao, X. One-step fabrication of functionalized magnetic adsorbents with large surface area and their adsorption for dye and heavy metal ions (2014) *Dalton Transactions*, 43 (30), pp. 11637-11645.
327. Ghasemi, M., Naushad, M., Ghasemi, N., Khosravi-fard, Y. Adsorption of Pb(II) from aqueous solution using new adsorbents prepared from agricultural waste: Adsorption isotherm and kinetic studies (2014) *Journal of Industrial and Engineering Chemistry*, 20 (4), pp. 2193-2199.
328. Cao, F., Yin, P., Zhang, J., Chen, H., Qu, R. Nanoplates of cobalt phosphonate with two-dimensional structure and its competitive adsorption of Pb(II) and Hg(II) ions from aqueous solutions (2014) *Journal of Industrial and Engineering Chemistry*, 20 (4), pp. 2568-2573.
329. Masoudi Soltani, S., Yazdi, S.K., Hosseini, S. Effects of pyrolysis conditions on the porous structure construction of mesoporous charred carbon from used cigarette filters (2014) *Applied Nanoscience (Switzerland)*, 4 (5), pp. 551-569.
330. Deiana, A., Gimenez, M., Rómoli, S., Sardella, M., Sapag, K. Batch and column studies for the removal of lead from aqueous solutions using activated carbons from viticultural industry wastes (2014) *Adsorption Science and Technology*, 32 (2-3), pp. 181-195.
331. López-Velandia, C., Moreno-Barbosa, J., Sierra-Ramirez, R., Giraldo, L., Moreno-Piraján, J. Adsorption of volatile carboxylic acids on activated carbon synthesized from watermelon shells (2014) *Adsorption Science and Technology*, 32 (2-3), pp. 227-242.
332. Cechinel, M.A.P., Ulson De Souza, S.M.A.G., Ulson De Souza, A.A. Study of lead (II) adsorption onto activated carbon originating from cow bone (2014) *Journal of Cleaner Production*, 65, pp. 342-349.
333. Kalantary, R.R., Jafari, A.J., Kakavandi, B., Nasser, S., Ameri, A., Azari, A. Adsorption and magnetic separation of lead from synthetic wastewater using carbon/iron oxide nanoparticles composite (2014) *Journal of Mazandaran University of Medical Sciences*, 24 (113), pp. 171-183.
334. Mohammadi, S.Z., Karimi, M.A., Yazdy, S.N., Shamspur, T., Hamidian, H. Removal of Pb(II) ions and Malachite green dye from wastewater by activated carbon produced from lemon peel (2014) *Quimica Nova*, 37 (5), pp. 804-809.
335. Bouatay, F., Dridi, S., Mhenni, M.F. Valorization of Tunisian pottery clay onto basic dyes adsorption (2014) *International Journal of Environmental Research*, 8 (4), pp. 1053-1066.
336. Jain, S., Kumar, P., Vyas, R.K., Pandit, P., Dalai, A.K. Adsorption optimization of acyclovir on prepared activated carbon (2014) *Canadian Journal of Chemical Engineering*, 92 (9), pp. 1627-1635.
337. Jain, S., Vyas, R.K., Pandit, P., Dalai, A.K. Adsorption of antiviral drug, acyclovir from aqueous solution on powdered activated charcoal: Kinetics, equilibrium, and thermodynamic studies (2014) *Desalination and Water Treatment*, 52 (25-27), pp. 4953-4968.
338. Ning, P., Yang, Y.H., Shu, D.T., Shi, L., Cheng, Y. The application of response surface methodology for adsorption optimization of lead(II) onto phosphogypsum (2014) *Advanced Materials Research*, 955-959, pp. 2026-2031.
339. Salman, M.S., Yazdi, S.K., Hosseini, S., Gargari, M.K. Effect of nitric acid modification on porous characteristics of mesoporous char synthesized from the pyrolysis of used cigarette filters (2014) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 2 (3), pp. 1301-1308.

340. Qi, J., Chen, S., Cui, X., Hu, T., Shen, W. High surface area nitrogen-containing porous carbon synthesis and adsorption of Pb(II) and Cr(VI) ions (2014) *Science of Advanced Materials*, 6 (5), pp. 963-969.
341. Mahmoud, M.R., Sharaf El-Deen, G.E., Soliman, M.A. Surfactant-impregnated activated carbon for enhanced adsorptive removal of Ce(IV) radionuclides from aqueous solutions (2014) *Annals of Nuclear Energy*, 72, pp. 134-144.
342. Zhu, C.-S., Dong, X., Wang, L.-P. Removal of Pb(II), Cu(II), and Zn(II) from aqueous solutions by amorphous tin(IV) hydrogen phosphate immobilized on silica (2014) *Water, Air, and Soil Pollution*, 225 (6), art. no. 1988, .
343. Karthikeyan, K., Amaresh, S., Lee, S.N., Sun, X., Aravindan, V., Lee, Y.-G., Lee, Y.S. Construction of high-energy-density supercapacitors from pine-cone-derived high-surface-area carbons (2014) *ChemSusChem*, 7 (5), pp. 1435-1442.
344. Backlund, I., Arshadi, M., Hunt, A.J., McElroy, C.R., Attard, T.M., Bergsten, U. Extractive profiles of different lodgepole pine (*Pinus contorta*) fractions grown under a direct seeding-based silvicultural regime (2014) *Industrial Crops and Products*, 58, pp. 220-229.
345. Ozdemir, I., Şahin, M., Orhan, R., Erdem, M. Preparation and characterization of activated carbon from grape stalk by zinc chloride activation (2014) *Fuel Processing Technology*, 125, pp. 200-206.
346. Salman, M., Athar, M., Farooq, U., Rauf, S., Habiba, U. A new approach to modification of an agro-based raw material for Pb(II) adsorption (2014) *Korean Journal of Chemical Engineering*, 31 (3), pp. 467-474.
347. Riyajan, S.-A., Tangboriboonrat, P. Novel composite biopolymers of sodium alginate/natural rubber/coconut waste for adsorption of Pb(II) ions (2014) *Polymer Composites*, 35 (5), pp. 1013-1021.
348. Bouhamed, F., Elouear, Z., Bouzid, J., Ouddane, B. Batch sorption of Pb(II) ions from aqueous solutions using activated carbon prepared from date stones: Equilibrium, kinetic, and thermodynamic studies (2014) *Desalination and Water Treatment*, 52 (10-12), pp. 2261-2271.
349. Gaspard, S., Passé-Coutrin, N., Durimel, A., Cesaire, T., Jeanne-Rose, V.R. Activated carbon from biomass for water treatment (2014) *RSC Green Chemistry*, pp. 46-105.
350. Taşar, Ş., Kaya, F., Özer, A. Biosorption of lead(II) ions from aqueous solution by peanut shells: Equilibrium, thermodynamic and kinetic studies (2014) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 2 (2), pp. 1018-1026.
351. Song, C., Wu, S., Cheng, M., Tao, P., Shao, M., Gao, G. Adsorption studies of coconut shell carbons prepared by KOH activation for removal of lead(ii) from aqueous solutions (2014) *Sustainability (Switzerland)*, 6 (1), pp. 86-98.
352. Jin, G.-P., Zhu, X.-H., Li, C.-Y., Fu, Y., Guan, J.-X., Wu, X.-P. Tetraoxalyl ethylenediamine melamine resin functionalized coconut active charcoal for adsorptive removal of Ni(II), Pb(II) and Cd(II) from their aqueous solution (2013) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 1 (4), pp. 736-745.
353. Li, J., Xiao, X., Xu, X., Lin, J., Huang, Y., Xue, Y., Jin, P., Zou, J., Tang, C. Activated boron nitride as an effective adsorbent for metal ions and organic pollutants (2013) *Scientific Reports*, 3, art. no. 3208, .
354. Jamshidi Gohari, R., Lau, W.J., Matsuura, T., Halakoo, E., Ismail, A.F. Adsorptive removal of Pb(II) from aqueous solution by novel PES/HMO ultrafiltration mixed matrix membrane (2013) *Separation and Purification Technology*, 120, pp. 59-68.
355. Erdem, M., Ucar, S., Karagöz, S., Tay, T. Removal of lead (II) ions from aqueous solutions onto activated carbon derived from waste biomass (2013) *The Scientific World Journal*, 2013, art. no. 146092, .
356. Huang, K., Zhu, H. Removal of Pb²⁺ from aqueous solution by adsorption on chemically modified muskmelon peel (2013) *Environmental Science and Pollution Research*, 20 (7), pp. 4424-4434.
357. Karimi, K., Zamani, A. *Mucor indicus*: Biology and industrial application perspectives: A review (2013) *Biotechnology Advances*, 31 (4), pp. 466-481.
358. Tang, W.-Q., Feng, Y.-L., Li, X.-M. Adsorption characteristics of Pb²⁺ from aqueous solution and synthetic silicon-substituted carbonate hydroxyapatite particles (2013) *Zhongguo Huanjing Kexue/China Environmental Science*, 33 (6), pp. 1017-1024.
359. Li, Y., Qiu, T., Xu, X. Preparation of lead-ion imprinted crosslinked electro-spun chitosan nanofiber mats and application in lead ions removal from aqueous solutions (2013) *European Polymer Journal*, 49 (6), pp. 1487-1494.
360. Lalmunsiana, Lee, S.M., Tiwari, D. Manganese oxide immobilized activated carbons in the remediation of aqueous wastes contaminated with copper(II) and lead(II) (2013) *Chemical Engineering Journal*, 225, pp. 128-137.

361. Moreno-Barbosa, J.J., López-Velandia, C., Maldonado, A.D.P., Giraldo, L., Moreno-Piraján, J.C. Removal of lead(II) and zinc(II) ions from aqueous solutions by adsorption onto activated carbon synthesized from watermelon shell and walnut shell (2013) *Adsorption*, 19 (2-4), pp. 675-685.
362. Teoh, Y.P., Khan, M.A., Choong, T.S.Y. Kinetic and isotherm studies for lead adsorption from aqueous phase on carbon coated monolith (2013) *Chemical Engineering Journal*, 217, pp. 248-255.
363. Wang, Y., Wang, X., Wang, X., Liu, M., Wu, Z., Yang, L., Xia, S., Zhao, J. Adsorption of Pb(II) from aqueous solution to Ni-doped bamboo charcoal (2013) *Journal of Industrial and Engineering Chemistry*, 19 (1), pp. 353-359.
364. Inagaki, M., Kang, F., Toyoda, M., Konno, H. *Advanced Materials Science and Engineering of Carbon* (2013) *Advanced Materials Science and Engineering of Carbon*, pp. 1-434.
365. Kaur, R., Singh, J., Khare, R., Cameotra, S.S., Ali, A. Batch sorption dynamics, kinetics and equilibrium studies of Cr(VI), Ni(II) and Cu(II) from aqueous phase using agricultural residues (2013) *Applied Water Science*, 3 (1), pp. 207-218.
366. Sahu, M.K., Mandal, S., Dash, S.S., Badhai, P., Patel, R.K. Removal of Pb(II) from aqueous solution by acid activated red mud (2013) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 1 (4), pp. 1315-1324.
367. Bojić, D.V., Randelović, M.S., Zarubica, A.R., Mitrović, J.Z., Radović, M.D., Purenović, M.M., Bojić, A.L. Comparison of new biosorbents based on chemically modified *Lagenaria vulgaris* shell (2013) *Desalination and Water Treatment*, 51 (34-36), pp. 6871-6881.
368. Lee, S.-M., Lalmunsiam, Choi, S.-I., Tiwari, D. Manganese and iron oxide immobilized activated carbons precursor to dead biomasses in the remediation of cadmium-contaminated waters (2013) *Environmental Science and Pollution Research*, 20 (10), pp. 7464-7477.
369. Dong, C., Zhang, H., Pang, Z., Liu, Y., Zhang, F. Sulfonated modification of cotton linter and its application as adsorbent for high-efficiency removal of lead(II) in effluent (2013) *Bioresource Technology*, 146, pp. 512-518.
370. Siyal, A.N., Memon, S.Q., Amanullah, M., Pirzada, T., Parveen, S., Sodho, N.A. Multi-variant sorption optimization for the uptake of Pb(II) ions by Jamun Seed Waste (2013) *Polish Journal of Chemical Technology*, 15 (1), pp. 15-21.
371. Chaouch, N., Ouahrani, M.R., Chaouch, S., Gherraf, N. Adsorption of cadmium (II) from aqueous solutions by activated carbon produced from Algerian dates stones of *Phoenix dactylifera* by H₃PO₄ activation (2013) *Desalination and Water Treatment*, 51 (10-12), pp. 2087-2092.
372. Kanwal, F., Rehman, R., Anwar, J., Saeed, M. Removal of lead(II) from water by adsorption on novel composites of polyaniline with maize bran, wheat bran and rice bran (2013) *Asian Journal of Chemistry*, 25 (5), pp. 2399-2404.
373. Radenović, A., Malina, J. Adsorption ability of carbon black for nickel ions uptake from aqueous solution [Adsorpciona sposobnost čađi za vezanje jona nikla iz vodenog rastvora] (2013) *Hemijska Industrija*, 67 (1), pp. 51-58.
374. Salam, M.A. Coating carbon nanotubes with crystalline manganese dioxide nanoparticles and their application for lead ions removal from model and real water (2013) *Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects*, 419, pp. 69-79.
375. Nowicki, P., Kuszyńska, I., Przepiórski, J., Pietrzak, R. The effect of chemical activation method on properties of activated carbons obtained from pine cones (2013) *Central European Journal of Chemistry*, 11 (1), pp. 78-85.
376. Depci, T., Kul, A.R., Önal, Y. Competitive adsorption of lead and zinc from aqueous solution on activated carbon prepared from Van apple pulp: Study in single- and multi-solute systems (2012) *Chemical Engineering Journal*, 200-202, pp. 224-236.
377. Huang, Z.-H., Zhang, F., Wang, M.-X., Lv, R., Kang, F. Growth of carbon nanotubes on low-cost bamboo charcoal for Pb(II) removal from aqueous solution (2012) *Chemical Engineering Journal*, 184, pp. 193-197.
378. Dogan, H. Preparation and characterization of calcium alginate-based composite adsorbents for the removal of Cd, Hg, and Pb ions from aqueous solution (2012) *Toxicological and Environmental Chemistry*, 94 (3), pp. 482-499.
379. Wang, B., Wu, H., Yu, L., Xu, R., Lim, T.-T., Lou, X.W. Template-free formation of uniform urchin-like α -FeOOH hollow spheres with superior capability for water treatment (2012) *Advanced Materials*, 24 (8), pp. 1111-1116.
380. Chunhua, X., Xinyi, C., Caiping, Y. Study on the adsorption of Pb²⁺ from aqueous solution by D113-III resin (2012) *Desalination and Water Treatment*, 41 (1-3), pp. 62-71.

- 381.Siyal, A., Memon, S., Khaskheli, M. Optimization and equilibrium studies of Pb(II) removal by *Grewia Asiatica* seed: A factorial design approach (2012) *Polish Journal of Chemical Technology*, 14 (1), pp. 71-77.
- 382.Chaudhuri, M., Saminal, S.N.B. Coconut coir activated carbon: An adsorbent for removal of lead from aqueous solution (2011) *WIT Transactions on Ecology and the Environment*, 148, pp. 95-104.

❖ **Milicevic J.S., Randelovic M.S., Momcilovic M.Z., Zarubica A.R., Mofarah S.S., Matovic B., Sorrel C.C., Multiwalled carbon nanotubes modified with MoO₂ nanoparticles for voltammetric determination of the pesticide oxyfluorfen (2020) *Microchimica Acta*, 187 (8) , art. no. 429**

Broj citata (bez autocitata) : 3

Citiran u:

1. Ali, A.-M.B.H., Rageh, A.H., Abdel-aal, F.A.M., Mohamed, A.-M.I. Anatase titanium oxide nanoparticles and multi-walled carbon nanotubes-modified carbon paste electrode for simultaneous determination of avanafil and doxorubicin in plasma samples (2023) *Microchemical Journal*, 185, art. no. 108261, .
2. Lu, B.-B., Xing, Z.-X., Bao, Y.-S., Ye, F., Fu, Y. Selective luminescent sensing of teflubenzuron and oxyfluorfen by a resorcin[4]arene-based metal-organic framework (2023) *Chemical Engineering Journal*, 452, art. no. 139234, .
3. Rad, A.K., Zarei, M., Astaikina, A., Streletskii, R., Etesami, H. Fungicide and pesticide fallout on aquatic fungi (2022) *Freshwater Mycology: Perspectives of Fungal Dynamics in Freshwater Ecosystems*, pp. 171-191.

❖ **Randelovic M.S., Momcilovic M.Z., Milicevic J.S., Durovic-Pejcev R.D., Mofarah S.S., Sorrel C.C., Voltammetric sensor based on Pt nanoparticles supported MWCNT for determination of pesticide clomazone in water samples (2019) *Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers*, 105 , pp. 115-123.**

Broj citata (bez autocitata) : 12

Citiran u:

1. Kaur, H., Siwal, S.S., Chauhan, G., Saini, A.K., Kumari, A., Thakur, V.K. Recent advances in electrochemical-based sensors amplified with carbon-based nanomaterials (CNMs) for sensing pharmaceutical and food pollutants (2022) *Chemosphere*, 304, art. no. 135182, .
2. Jing, H., Ouyang, H., Li, W., Long, Y. Molten salt synthesis of BCNO nanosheets for the electrochemical detection of clenbuterol (2022) *Microchemical Journal*, 178, art. no. 107359, .
3. Vrabelj, T., Finšgar, M. Recent Progress in Non-Enzymatic Electroanalytical Detection of Pesticides Based on the Use of Functional Nanomaterials as Electrode Modifiers (2022) *Biosensors*, 12 (5), art. no. 263, .
4. Wang, P., Xu, X., Song, S., Aihong, Wu, Liu, L., Kuang, H., Xu, C. Rapid and sensitive detection of clomazone in potato and pumpkin samples using a gold nanoparticle-based lateral-flow strip (2022) *Food Chemistry*, 375, art. no. 131888, .
5. Mitrović Rajić, A.I., Milićević, J.S., Grbović Novaković, J.D. Development of modified pyrophyllite carbon paste electrode for carbendazim detection (2022) *Materials and Manufacturing Processes*, .
6. Yuksel, N., Kose, A., Fellah, M.F. Pd, Ag and Rh doped (8,0) single-walled carbon nanotubes (SWCNTs): A DFT study on furan adsorption and detection (2022) *Surface Science*, 715, art. no. 121939, .
7. Zahran, M., Khalifa, Z., Zahran, M.A.-H., Abdel Azzem, M. Recent advances in silver nanoparticle-based electrochemical sensors for determining organic pollutants in water: A review (2021) *Materials Advances*, 2 (22), pp. 7350-7365.
8. Kilele, J.C., Chokkareddy, R., Redhi, G.G. Ultra-sensitive electrochemical sensor for fenitrothion pesticide residues in fruit samples using IL@CoFe₂O₄NPs@MWCNTs nanocomposite (2021) *Microchemical Journal*, 164, art. no. 106012, .
9. Koçak, S. Platinum Nanoparticles/Poly(isoleucine) Modified Glassy Carbon Electrode for the Simultaneous Determination of Hydroquinone and Catechol (2021) *Electroanalysis*, 33 (2), pp. 375-382.
10. Mishra, S., Mondal, D.P., Kumar, P., Singh, S. Carbon Nanomaterials: A Prominent Emerging Materials Towards Environmental Pollution Study and Control (2021) *Energy, Environment, and Sustainability*, pp. 5-25.

11. Li, C., Begum, A., Xue, J. Analytical methods to analyze pesticides and herbicides (2020) *Water Environment Research*, 92 (10), pp. 1770-1785.
12. Čović, J.S., Zarubica, A.R., Bojić, A.L.J., Troter, T.M., Randelović, M.S. Electrochemical study of novel composite electrodes based on glassy carbon bulk-modified with Pt and MoO₂ nanoparticles supported onto multi-walled carbon nanotubes [ЕЛЕКТРОХЕМИЈСКО ИСПИТИВАЊЕ НОВИХ КОМПОЗИТНИХ ЕЛЕКТРОДА БАЗИРАНИХ НА СТАКЛАСТОМ УГЉЕНИКУ ЗАПРЕМИНСКИ МОДИФИКОВАНОМ Pt И МоО₂ НАНОЧЕСТИЦАМА ИМОБИЛИСАНИМ НА ВИШЕСЛОЈНИМ УГЉЕНИЧНИМ НАНОЦЕВИМА] (2020) *Journal of the Serbian Chemical Society*, 85 (9), pp. 1185-1196.

❖ **Randjelovic M.S., Momcilovic M.Z., Enke D., Mirceski V., Electrochemistry of hydrogen peroxide reduction reaction on carbon paste electrodes modified by Ag- and Pt-supported carbon microspheres (2019) *Journal of Solid State Electrochemistry*, 23 (4) , pp. 1257-1267.**

Broj citata (bez autocitata) : 9

Citiran u:

1. Chu, Y., Zhang, H., Zhou, H., Xu, T., Yan, H., Huang, Z., Zhao, F. L-tyrosine-assisted synthesis of nanosilver/titanium nitride with hollow microsphere structure for electrochemical detection of hydrogen peroxide (2023) *Journal of Solid State Electrochemistry*, 27 (3), pp. 753-761.
2. Milikić, J., Knežević, S., Stojadinović, S., Alsaiari, M., Harraz, F.A., Santos, D.M.F., Šljukić, B. Facile Synthesis of Low-Cost Copper-Silver and Cobalt-Silver Alloy Nanoparticles on Reduced Graphene Oxide as Efficient Electrocatalysts for Oxygen Reduction Reaction in Alkaline Media (2022) *Nanomaterials*, 12 (15), art. no. 2657, .
3. Othmani, A., Derbali, M., Kalfat, R., Touati, F., Dhaouadi, H. A novel 1D/2D Bi₂S₃/g-C₃N₄ core-shell nanocomposite as a highly performing H₂O₂ non-enzymatic electrochemical sensor (2021) *Journal of Materials Research and Technology*, 15, pp. 5762-5775.
4. Amini, N., Rashidzadeh, B., Amanollahi, N., Maleki, A., Yang, J.-K., Lee, S.-M. Application of an electrochemical sensor using copper oxide nanoparticles/polyalizarin yellow R nanocomposite for hydrogen peroxide (2021) *Environmental Science and Pollution Research*, 28 (29), pp. 38809-38816.
5. Sayahpour, M., Hashemnia, S., Mokhtari, Z. Preparation and Assessment of a Polysafranin/Multiwall Carbon Nanotube-Nafion Hybrid Film-Modified Carbon Paste Electrode and Its Performance as an Easy Sensing Probe for H₂O₂ and Cu²⁺ (2021) *Electrocatalysis*, 12 (1), pp. 91-100.
6. Sun, Q., Cai, Y., Sun, L., Ye, W., Long, X., Xu, S., Ji, Y., Wang, R. Preparation of sandwich-like CNs@rGO nanocomposites with enhanced microwave absorption properties (2021) *Journal of Materials Science*, 56 (2), pp. 1492-1503.
7. Herrasti, P., Mazarío, E., Recio, F.J. Improved magnetosensor for the detection of hydrogen peroxide and glucose (2021) *Journal of Solid State Electrochemistry*, 25 (1), pp. 231-236.
8. Duan, Z., Huang, C., Yang, X., Hu, A., Lu, X., Jiang, Q. Preparation of SnS₂/MWCNTs chemically modified electrode and its electrochemical detection of H₂O₂ (2020) *Analytical and Bioanalytical Chemistry*, 412 (18), pp. 4403-4412.
9. Buljac, M., Krivić, D., Škugor Rončević, I., Vladislavić, N., Vukadin, J., Buzuk, M. Voltammetric behaviour and amperometric sensing of hydrogen peroxide on a carbon paste electrode modified with ternary silver-copper sulfides containing intrinsic silver (2020) *Monatshefte fur Chemie*, 151 (4), pp. 511-524.

❖ **Miljkovic M.V., Momcilovic M., Stankovic M., Cirkovic B., Laketic D., Nikolic G., Vujovic M., Remediation of arsenic contaminated water by a novel carboxymethyl cellulose bentonite adsorbent (2019) *Applied Ecology and Environmental Research*, 17 (1) , pp. 733-744.**

Broj citata (bez autocitata): 8

Citiran u:

1. Moradi, Z., Alihosseini, A., Ghadami, A. Adsorption removal of arsenic from Aqueous solution by carboxy methyl Cellulose(CMC) modified with montmorillonite (2023) *Results in Materials*, 17, art. no. 100378, .

2. Bidast, S., Golchin, A., Baybordi, A., Mohseni, A., Naidu, R. Impact of bare and CMC-coated Fe oxide nanoparticles on microbial activity and immobilising zinc, lead, and cadmium in a contaminated soil (2022) *Archives of Agronomy and Soil Science*, .
3. Miljković, V., Gajić, I., Nikolić, L. Waste materials as a resource for production of cmc superabsorbent hydrogel for sustainable agriculture (2021) *Polymers*, 13 (23), art. no. 4115, .
4. Altınışık Tağaç, A., Erdem, P., Seyhan Bozkurt, S., Merdivan, M. Utilization of montmorillonite nanocomposite incorporated with natural biopolymers and benzyl functionalized dicationic imidazolium based ionic liquid coated fiber for solid-phase microextraction of organochlorine pesticides prior to GC/MS and GC/ECD (2021) *Analytica Chimica Acta*, 1185, art. no. 339075, .
5. Bidast, S., Golchin, A., Baybordi, A., Zamani, A., Naidu, R. The effects of non-stabilised and Na-carboxymethylcellulose-stabilised iron oxide nanoparticles on remediation of Co-contaminated soils (2020) *Chemosphere*, 261, art. no. 128123, .
6. Marsiezade, N., Javanbakht, V. Novel hollow beads of carboxymethyl cellulose/ZSM-5/ZIF-8 for dye removal from aqueous solution in batch and continuous fixed bed systems (2020) *International Journal of Biological Macromolecules*, 162, pp. 1140-1152.
7. Aliahmadipour, P., Ghazanfari, D., Gohari, R.J., Akhgar, M.R. Preparation of PVDF/FMBO composite electrospun nanofiber for effective arsenate removal from water (2020) *RSC Advances*, 10 (41), pp. 24653-24662.
8. Lotfy, V.F., Basta, A.H. Electiveness of agro-pulping process in the sustainable production of black liquorbased activated carbons (2019) *Royal Society Open Science*, 6 (5), art. no. 190173.

❖ **Gavrilov N., Momcilovic M., Dobrota A.S., Stankovic D.M., Jokic B., Babic B., Skorodumova N.V., (...), Pasti I.A., A study of ordered mesoporous carbon doped with Co and Ni as a catalyst of oxygen reduction reaction in both alkaline and acidic media (2018) *Surface and Coatings Technology*, 349 , pp. 511-521.**

Broj citata (bez autocitata): 20

Citiran u:

1. Di, S., Guo, C., Dai, Y., Wang, F., Wang, Z., Zhu, H. Nitrogen-Doped Porous Carbon-Supported PtCo Nanoparticle Electrocatalyst for Oxygen Reduction Reaction Prepared by a Dual-Template Method (2023) *ACS Applied Energy Materials*, 6 (3), pp. 1639-1649.
2. Collins, G., Kasturi, P.R., Karthik, R., Shim, J.-J., Sukanya, R., Breslin, C.B. Mesoporous carbon-based materials and their applications as non-precious metal electrocatalysts in the oxygen reduction reaction (2023) *Electrochimica Acta*, 439, art. no. 141678, .
3. Grishchenko, L.M., Vakaliuk, A.V., Tsapyuk, G.G., Matusko, I.P., Kuryliuk, V.V., Mischanchuk, Î.V., Lisnyak, V.V. CATALYSTS FOR DEHYDRATION OF ISOPROPYL ALCOHOL BASED ON CHLORINATED CARBON FIBER [Каталізатори дегідратації ізопропілового спирту на основі хлорованого вуглецевого волокна] (2022) *Voprosy Khimii i Khimicheskoi Tekhnologii*, (3), pp. 3-11.
4. Kang, Q., Wang, G., Liu, Q., Sui, X., Liu, Y., Chen, Y., Luo, S., Li, Z. Investigation for oxidation mechanism of CrN: A combination of DFT and ab initio molecular dynamics study (2021) *Journal of Alloys and Compounds*, 885, art. no. 160940, .
5. Qin, L., Wu, Y., Hou, Z., Zhang, S., Jiang, E. Synthesis of heteroatom and metallic compound self-doped porous carbon derived from swine manure for supercapacitor electrodes and lead ion adsorbents (2021) *Journal of Industrial and Engineering Chemistry*, 102, pp. 195-205.
6. Dmitriev, D.S., Lobinsky, A.A., Popkov, V.I. Morphology-dependent impedance and electrocatalytic activity of Ni-Co nanocoatings (2021) *Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects*, 626, art. no. 127007, .
7. Long, X., Wang, J., Gao, G., Nie, C., Sun, P., Xi, Y., Li, F. Direct Oxidative Amination of the Methyl C-H Bond in N-Heterocycles over Metal-Free Mesoporous Carbon (2021) *ACS Catalysis*, 11 (17), pp. 10902-10912.
8. Ren, X., Liu, B., Liang, X., Wang, Y., Lv, Q., Liu, A. Review-current progress of non-precious metal for ORR based electrocatalysts used for fuel cells (2021) *Journal of the Electrochemical Society*, 168 (4), art. no. 044521, .

9. Dmitriev, D.S., Khristyuk, N.A., Popkov, V.I. Electrodeposition of α -Ni/ β -Co composite coatings on the carbon felt: Structural features and electrochemical performance (2020) *Journal of Alloys and Compounds*, 849, art. no. 156625, .
10. Wu, L., Peng, B., Zhou, J., Liu, C., Yue, C., Tian, W., Song, Y., Jiang, L. Advances on Carbon-based Non-noble Metal Electrocatalyst [碳基非贵金属电催化剂研究进展] (2020) *Cailiao Daobao/Materials Reports*, 34 (23), pp. 23009-23019.
11. Qiao, M., Wang, Y., Wågberg, T., Mamat, X., Hu, X., Zou, G., Hu, G. Ni-Co bimetallic coordination effect for long lifetime rechargeable Zn-air battery (2020) *Journal of Energy Chemistry*, 47, pp. 146-154.
12. Qiao, M.-F., Wang, Y., Li, L., Hu, G.-Z., Zou, G.-A., Mamat, X., Dong, Y.-M., Hu, X. Self-templated nitrogen-doped mesoporous carbon decorated with double transition-metal active sites for enhanced oxygen electrode catalysis (2020) *Rare Metals*, 39 (7), pp. 824-833.
13. Sarkar, S., Biswas, A., Purkait, T., Das, M., Kamboj, N., Dey, R.S. Unravelling the Role of Fe-Mn Binary Active Sites Electrocatalyst for Efficient Oxygen Reduction Reaction and Rechargeable Zn-Air Batteries (2020) *Inorganic Chemistry*, 59 (7), pp. 5194-5205.
14. Chen, L., Xu, Z., Han, W., Zhang, Q., Bai, Z., Chen, Z., Li, G., Wang, X. Bimetallic CoNi Alloy Nanoparticles Embedded in Pomegranate-like Nitrogen-Doped Carbon Spheres for Electrocatalytic Oxygen Reduction and Evolution (2020) *ACS Applied Nano Materials*, 3 (2), pp. 1354-1362.
15. Hu, Q.-L., Zhang, Z.-X., Zhang, J.-J., Li, S.-M., Wang, H., Lu, J.-X. Ordered Mesoporous Carbon Embedded with Cu Nanoparticle Materials for Electrocatalytic Synthesis of Benzyl Methyl Carbonate from Benzyl Alcohol and Carbon Dioxide (2020) *ACS Omega*, 5 (7), pp. 3498-3503.
16. Wang, Q., Wang, J., Jiang, S., Li, P. Recent progress in sol-gel method for designing and preparing metallic and alloy nanocrystals (2019) *Wuli Huaxue Xuebao/ Acta Physico - Chimica Sinica*, 35 (11), pp. 1186-1206.
17. Tolstoy, V.P., Lobinsky, A.A., Kaneva, M.V. Features of inorganic nanocrystals formation in conditions of successive ionic layers deposition in water solutions and the Co(II)Co(III) 2D layered double hydroxide synthesis (2019) *Journal of Molecular Liquids*, 282, pp. 32-38.
18. Tang, X., Fang, D., Qu, L., Xu, D., Qin, X., Qin, B., Song, W., Shao, Z., Yi, B. Carbon-supported ultrafine Pt nanoparticles modified with trace amounts of cobalt as enhanced oxygen reduction reaction catalysts for proton exchange membrane fuel cells (2019) *Chinese Journal of Catalysis*, 40 (4), pp. 504-514.
19. Canuto De Almeida E Silva, T., Mooste, M., Kibena-Pöldsepp, E., Matisen, L., Merisalu, M., Kook, M., Sammelselg, V., Tammeveski, K., Wilhelm, M., Rezwani, K. Polymer-derived Co/Ni-SiOC(N) ceramic electrocatalysts for oxygen reduction reaction in fuel cells (2019) *Catalysis Science and Technology*, 9 (3), pp. 854-866.
20. Li, G., Yi, Q., Yang, X., Chen, Y., Zhou, X., Xie, G. Ni-Co-N doped honeycomb carbon nanocomposites as cathodic catalysts of membrane-less direct alcohol fuel cell (2018) *Carbon*, 140, pp. 557-568.

❖ **Momcilovic M.Z., Onjia A.E., Trajkovic D.N., Kostic M.M., Milenkovic D.D., Bojic D.V., Bojic A.L., Experimental and modelling study on strontium removal from aqueous solutions by *Lagenaria vulgaris* biosorbent (2018) *Journal of Molecular Liquids*, 258 , pp. 335-344.**

Broj citata (bez autocitata): 3

Citiran u:

1. Sumalatha, B., Narayana, A.V., Khan, A.A., Venkateswarulu, T.C., Reddy, G.S., Reddy, P.R., Babu, D.J. A Sustainable Green Approach for Efficient Capture of Strontium from Simulated Radioactive Wastewater Using Modified Biochar (2022) *International Journal of Environmental Research*, 16 (5), art. no. 75, .
2. Hassan, H.S., El-Kamash, A.M., Ibrahim, H.A.-S. Evaluation of hydroxyapatite/poly(acrylamide-acrylic acid) for sorptive removal of strontium ions from aqueous solution (2019) *Environmental Science and Pollution Research*, 26 (25), pp. 25641-25655.
3. Du, Z., Jia, M., Wang, X., Men, J. Preparation of Polyacrylonitrile-potassium Titanate Spherical Composite Adsorbents and Their Adsorption Properties for Sr²⁺

[聚丙烯腈基钛酸钾球形复合吸附剂的制备及其对Sr²⁺的吸附性能研究] (2019) Yuanzineng Kexue Jishu/Atomic Energy Science and Technology, 53 (8), pp. 1359-1366.

Bojic D., Momcilovic M., Milenkovic D., Mitrovic J., Bankovic P., Velinov N., Nikolic G. Characterization of a low cost Lagenaria vulgaris based carbon for ranitidine removal from aqueous solutions (2017) Arabian Journal of Chemistry, 10 (7) , pp. 956-964.

Broj citata (bez autocitata): 24

Citiran u:

1. Menya, E., Jjagwe, J., Kalibbala, H.M., Storz, H., Olupot, P.W. Progress in deployment of biomass-based activated carbon in point-of-use filters for removal of emerging contaminants from water: A review (2023) Chemical Engineering Research and Design, 192, pp. 412-440.
2. Chang, P.-H., Mukhopadhyay, R., Chen, C.-Y., Sarkar, B., Li, J., Tzou, Y.-M. A mechanistic insight into the shrinkage and swelling of Ca-montmorillonite upon adsorption of chain-like ranitidine in an aqueous system (2023) Journal of Colloid and Interface Science, 633, pp. 979-991.
3. Chang, P.-H., Guo, J., Li, J., Li, Z., Li, X. Seizing forbidden drug ranitidine by illite and the adsorption mechanism study (2022) Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects, 639, art. no. 128395, .
4. García-Reyes, C.B., Salazar-Rábago, J.J., Sánchez-Polo, M., Loredó-Cancino, M., Leyva-Ramos, R. Ciprofloxacin, ranitidine, and chlorphenamine removal from aqueous solution by adsorption. Mechanistic and regeneration analysis (2021) Environmental Technology and Innovation, 24, art. no. 102060,
5. Milenković, D.D., Milenković, V.D., J.D.Milenković, A., Tomić, T.J.D., Moskovljević, D.D., Đorđević, M.M. Ultrasound-assisted adsorption of fenoterol from water solution by shells of plum seeds activated carbon (2021) Separation and Purification Technology, 274, art. no. 119074, .
6. Jjagwe, J., Olupot, P.W., Menya, E., Kalibbala, H.M. Synthesis and Application of Granular Activated Carbon from Biomass Waste Materials for Water Treatment: A Review (2021) Journal of Bioresources and Bioproducts, 6 (4), pp. 292-322.
7. AHAMMAD, N.A., YUSOP, M.F.M., MOHD DIN, A.T., AHMAD, M.A. Preparation of alpinia galanga stem based activated carbon via single-step microwave irradiation for cationic dye removal (2021) Sains Malaysiana, 50 (8), pp. 2251-2269.
8. Nikolić, G.S., Marković Nikolić, D., Nikolić, T., Stojadinović, D., Andjelković, T., Kostić, M., Bojić, A. Nitrate Removal by Sorbent Derived from Waste Lignocellulosic Biomass of Lagenaria vulgaris: Kinetics, Equilibrium and Thermodynamics (2021) International Journal of Environmental Research, 15 (1), pp. 215-230.
9. Marković-Nikolić, D., Bojić, A., Bojić, D., Cvetković, D., Cakić, M., Nikolić, G.S. Preconcentration and Immobilization of Phosphate from Aqueous Solutions in Environmental Cleanup by a New Bio-based Anion Exchanger (2020) Waste and Biomass Valorization, 11 (4), pp. 1373-1384.
10. Godoy, A.A., Domingues, I., de Carvalho, L.B., Oliveira, Á.C., de Jesus Azevedo, C.C., Taparo, J.M., Assano, P.K., Mori, V., de Almeida Vergara Hidalgo, V., Nogueira, A.J.A., Kummrow, F. Assessment of the ecotoxicity of the pharmaceuticals bisoprolol, sotalol, and ranitidine using standard and behavioral endpoints (2020) Environmental Science and Pollution Research, 27 (5), pp. 5469-5481.
11. Das, S., Goud, V.V. Characterization of a low-cost adsorbent derived from agro-waste for ranitidine removal (2020) Materials Science for Energy Technologies, 3, pp. 879-888.
12. Godoy, A.A., de Oliveira, Á.C., Silva, J.G.M., Azevedo, C.C.D.J., Domingues, I., Nogueira, A.J.A., Kummrow, F. Single and mixture toxicity of four pharmaceuticals of environmental concern to aquatic organisms, including a behavioral assessment (2019) Chemosphere, 235, pp. 373-382.
13. Marković-Nikolić, D.Z., Cakić, M.D., Petković, G., Nikolić, G.S. Kinetics, thermodynamics and mechanisms of phosphate sorption onto bottle gourd biomass modified by (3-chloro-2-hydroxypropyl) trimethylammonium chloride (2019) Progress in Reaction Kinetics and Mechanism, 44 (3), pp. 267-285.
14. França, D.B., Torres, S.M., Filho, E.C.S., Fonseca, M.G., Jaber, M. Understanding the interactions between ranitidine and magadiite: Influence of the interlayer cation (2019) Chemosphere, 222, pp. 980-990.
15. Kostic, M., Hurt, A.P., Milenković, D.D., Velinov, N.D., Petrović, M.M., Bojić, D.V., Marković-Nikolić, D.Z., Bojić, A.L. Effects of Ultrasound on Removal of Ranitidine Hydrochloride from Water by Activated Carbon Based on Lagenaria siceraria (2019) Environmental Engineering Science, 36 (2), pp. 237-248.

16. Marković Nikolić, D.Z., Petković, G., Ristić, N., Nikolić, T., Zdravković, A., Stojadinović, D., Žerajić, S., Nikolić, G.S. The green modification of lagenaria vulgaris agro-waste: spectroscopic and morphological analysis [ZELENA MODIFIKACIJA LAGENARIA VULGARIS AGRO-OTPADA: SPEKTROSKOPSKA I MORFOLOŠKA ANALIZA] (2019) *Materials Protection*, 60 (2), pp. 197-209.
17. Mansour, F., Al-Hindi, M., Yahfoufi, R., Ayoub, G.M., Ahmad, M.N. The use of activated carbon for the removal of pharmaceuticals from aqueous solutions: a review (2018) *Reviews in Environmental Science and Biotechnology*, 17 (1), pp. 109-145.
18. Marković-Nikolić, D.Z., Bojić, A.L., Bojić, D.V., Cakić, M.D., Cvetković, D.J., Nikolić, G.S. The biosorption potential of modified bottle gourd shell for phosphate: Equilibrium, kinetic and thermodynamic studies [Biosorpcioni potencijal modifikovane kore tikve sudovnjače za fosfate: Ravnotežne, kinetičke i termodinamičke studije] (2018) *Chemical Industry and Chemical Engineering Quarterly*, 24 (4), pp. 319-332.
19. Marković-Nikolić, D.Z., Bojić, A.L., Savić, S.R., Petrović, S.M., Cvetković, D.J., Cakić, M.D., Nikolić, G.S. Synthesis and Physicochemical Characterization of Anion Exchanger Based on Green Modified Bottle Gourd Shell (2018) *Journal of Spectroscopy*, 2018, art. no. 1856109, .
20. Sikder, M.T., Jakariya, M., Rahman, M.M., Fujita, S., Saito, T., Kurasaki, M. Facile synthesis, characterization, and adsorption properties of Cd (II) from aqueous solution using β -cyclodextrin polymer impregnated in functionalized chitosan beads as a novel adsorbent (2017) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 5 (4), pp. 3395-3404.
21. Mondal, S., Aikat, K., Siddharth, K., Sarkar, K., DasChaudhury, R., Mandal, G., Halder, G. Optimizing ranitidine hydrochloride uptake of Parthenium hysterophorus derived N-biochar through response surface methodology and artificial neural network (2017) *Process Safety and Environmental Protection*, 107, pp. 388-401.
22. Li, Z., Fitzgerald, N.M., Jiang, W.-T., Lv, G. Palygorskite for the uptake and removal of pharmaceuticals for wastewater treatment (2016) *Process Safety and Environmental Protection*, 101, pp. 80-87.
23. Li, Z., Fitzgerald, N.M., Albert, Z., Jiang, W.-T. Interference of 1:1 and 2:1 layered phyllosilicates as excipients with ranitidine (2016) *Colloids and Surfaces B: Biointerfaces*, 140, pp. 67-73.
24. Mondal, S., Aikat, K., Halder, G. Ranitidine hydrochloride sorption onto superheated steam activated biochar derived from mung bean husk in fixed bed column (2016) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 4 (1), pp. 488-497.

❖ **Randelovic M.S., Momcilovic M.Z., Nikolic G., Dordevic J.S. Electrocatalytic behaviour of serpentinite modified carbon paste electrode (2017) *Journal of Electroanalytical Chemistry*, 801 , pp. 338-344.**

Broj citata (bez autocitata): 5

Citiran u:

1. Mitrović Rajić, A.I., Milićević, J.S., Grbović Novaković, J.D. Development of modified pyrophyllite carbon paste electrode for carbendazim detection (2022) *Materials and Manufacturing Processes*, .
2. Zhang, G., Zhang, H., Tan, L., Zhang, Z., Lu, J. Excellent electrocatalysis of methanol oxidation on platinum nanoparticles supported on carbon-coated silicon (2021) *International Journal of Hydrogen Energy*, 46 (13), pp. 9215-9221.
3. Mourya, A., Mazumdar, B., Sinha, S.K. Heavy metal ions detection by carbon paste electrode as an electrochemical sensor (2021) *Lecture Notes in Bioengineering*, pp. 29-34.
4. Carmignano, O.R.R.D., Vieira, S.S., Brandão, P.R.G., Bertoli, A.C., Lago, R.M. Serpentinites: Mineral structure, properties and technological applications (2020) *Journal of the Brazilian Chemical Society*, 31 (1), pp. 2-14.
5. Bukkitgar, S.D., Shetti, N.P., Kulkarni, R.M., Reddy, K.R., Shukla, S.S., Saji, V.S., Aminabhavi, T.M. Electro-catalytic behavior of Mg-doped ZnO nano-flakes for oxidation of anti-inflammatory drug (2019) *Journal of the Electrochemical Society*, 166 (9), pp. B3072-B3078.

❖ **Momcilovic M.Z., Randelovic M.S., Purenovic M.M., Dordevic J.S., Onjia A., Matovic B. Morpho-structural, adsorption and electrochemical characteristics of serpentinite (2016) *Separation and Purification Technology*, 163 , pp. 72-78.**

Broj citata (bez autocitata): 16

Citiran u:

1. Wang, B., Lan, J., Bo, C., Gong, B., Ou, J. Adsorption of heavy metal onto biomass-derived activated carbon: review (2023) *RSC Advances*, 13 (7), pp. 4275-4302.
2. Lupi, C.P., Ferreira, A.A.P., Guizzellini, F.C., Pastre, I.A., Yamanaka, H., Fertonani, F.L. Thermal and electrochemical studies of the interaction of organophilic montmorillonite and chlorpyrifos (2023) *Journal of Thermal Analysis and Calorimetry*, 148 (1), pp. 107-117.
3. Mitrović Rajić, A.I., Milićević, J.S., Grbović Novaković, J.D. Development of modified pyrophyllite carbon paste electrode for carbendazim detection (2022) *Materials and Manufacturing Processes*, .
4. Xu, P., Ke, C., Wu, Y., Liu, Z., Du, L., Yang, Y. Adsorption mechanism and optimization of the adsorption conditions of modified serpentine for Pb²⁺ removal [改性蛇纹石对 Pb²⁺的吸附机理及吸附条件优化] (2022) *Journal of Agro-Environment Science*, 41 (9), pp. 2043-2054.
5. Al-Salihi, S., Jasim, A.M., Fidalgo, M.M., Xing, Y. Removal of Congo red dyes from aqueous solutions by porous γ -alumina nanoshells (2022) *Chemosphere*, 286, art. no. 131769, .
6. Yu, C., Zhang, L., Syed, S., Li, Y., Xu, M., Lian, B. The formation of fungus-serpentine aggregation and its immobilization of lead(II) under acidic conditions (2021) *Applied Microbiology and Biotechnology*, 105 (5), pp. 2157-2169.
7. Li, Z., Huang, P., Hu, H., Zhang, Q., Chen, M. Efficient separation of Zn(II) from Cd(II) in sulfate solution by mechanochemically activated serpentine (2020) *Chemosphere*, 258, art. no. 127275, .
8. Carmignano, O.R.R.D., Vieira, S.S., Brandão, P.R.G., Bertoli, A.C., Lago, R.M. Serpentinites: Mineral structure, properties and technological applications (2020) *Journal of the Brazilian Chemical Society*, 31 (1), pp. 2-14.
9. Chen, Z., Mu, D., Chen, F., Tan, N. NiFe₂O₄@ nitrogen-doped carbon hollow spheres with highly efficient and recyclable adsorption of tetracycline (2019) *RSC Advances*, 9 (19), pp. 10445-10453.
10. Feng, S., Wang, R., Feng, S., Zhang, Z., Liu, S. Synthesis of UiO-66 based on benzoic acid and chloroform with highly efficient adsorption of congo red dye (2018) *Desalination and Water Treatment*, 126, pp. 350-360.
11. Slukovskaya, M.V., Kremenetskaya, I.P., Drogobuzhskaya, S.V., Ivanova, L.A., Mosendz, I.A., Novikov, A.I. Serpentine mining wastes—materials for soil rehabilitation in Cu-Ni polluted wastelands (2018) *Soil Science*, 183 (4), pp. 141-149.
12. Shaban, M., Abukhadra, M.R., Khan, A.A.P., Jibali, B.M. Removal of Congo red, methylene blue and Cr(VI) ions from water using natural serpentine (2018) *Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers*, 82, pp. 102-116.
13. Lei, C., Pi, M., Xu, D., Jiang, C., Cheng, B. Fabrication of hierarchical porous ZnO-Al₂O₃ microspheres with enhanced adsorption performance (2017) *Applied Surface Science*, 426, pp. 360-368.
14. Lei, C., Pi, M., Jiang, C., Cheng, B., Yu, J. Synthesis of hierarchical porous zinc oxide (ZnO) microspheres with highly efficient adsorption of Congo red (2017) *Journal of Colloid and Interface Science*, 490, pp. 242-251.
15. Slukovskaya, M.V., Kremenetskaya, I.P., Ivanova, L.A., Vasilieva, T.N. Remediation in conditions of an operating copper-nickel plant: Results of perennial experiment (2017) *Non-ferrous Metals*, 43 (2), pp. 20-26.
16. Lei, C., Pi, M., Zhou, W., Guo, Y., Zhang, F., Qin, J. Synthesis of hierarchical porous flower-like ZnO-AlOOH structures and their applications in adsorption of Congo Red (2017) *Chemical Physics Letters*, 687, pp. 143-151.

❖ **Randelovic M., Momcilovic M., Purenovic M., Zarubica A., Bojic A. The acid–base, morphological and structural properties of new biosorbent obtained by oxidative hydrothermal treatment of peat (2016) *Environmental Earth Sciences*, 75 (9) , art. no. 764**

Broj citata (bez autocitata): 3

Citiran u:

1. Chen, W., Luan, J., Yu, X., Wang, X., Ke, X. Preparation of core-shell structured polystyrene @ graphene oxide composite microspheres with high adsorption capacity and its removal of dye contaminants (2021) *Environmental Technology (United Kingdom)*, 42 (24), pp. 3840-3851.

2. Hasini, S.E., Nobili, M.D., El Azzouzi, M., Azim, K., Douaik, A., Laghrour, M., El Idrissi, Y., El Alaoui El Belghiti, M., Zouahri, A. The influence of compost humic acid quality and its ability to alleviate soil salinity stress (2020) *International Journal of Recycling of Organic Waste in Agriculture*, 9 (1), pp. 21-31.
3. Klučáková, M. Conductometric study of the dissociation behavior of humic and fulvic acids (2018) *Reactive and Functional Polymers*, 128, pp. 24-28.

❖ **Vasic M.B., Randjelovic M.S., Momcilovic M.Z., Matovic B.Z., Zarubica A.R. Degradation of crystal violet over heterogeneous TiO₂-based catalysts: The effect of process parameters (2016) *Processing and Application of Ceramics*, 10 (3) , pp. 189-198.**

Broj citata (bez autocitata): 10

Citiran u:

1. Singh, A., Kumar, S. Structural, chemical, optical and photocatalytic properties of Zr co-doped anatase-rutile mixed phase TiO₂: Ag nanoparticles (2022) *Journal of Alloys and Compounds*, 925, art. no. 166709, .
2. Thangavel, P., Karuppanan, S., Muthusamy Poomalai, P., Sakthivel, A., Nandagopalan, G., Bellucci, S. Effect of Chelating Agents on the Structural, Optical, and Dye-Degradation Properties of Tungsten Oxide Nanoparticles (2022) *Photonics*, 9 (11), art. no. 849, .
3. Vasilyeva, M.S., Lukiyanchuk, I.V., Shchitovskaya, E.V., Golushko, A.D., Kondrikov, N.B. Plasma Electrolytic Formation and Photoelectrochemical Properties of Zr- and/or Ce-Containing Oxide Layers on Titanium (2022) *Russian Journal of Inorganic Chemistry*, 67 (9), pp. 1460-1464.
4. Tavakoli-Azar, T., Mahjoub, A., Seyed Sadjadi, M., Ghaznavi-Ghoushchi, M.B. Enhanced photocatalytic activity of ZrO₂-CdZrO₃-S nanocomposites for degradation of Crystal Violet dye under sunlight (2022) *Journal of Photochemistry and Photobiology A: Chemistry*, 426, art. no. 113746, .
5. Raja, V.R., Muthupandi, K., Karthika, A., Aravindhan, B., Nithya, L. Preparation and Characterization of NiO-WO₃ nanocomposite with Enhanced Photocatalytic Activity under Visible Light Irradiation (2022) *Journal of Nanostructures*, 12 (2), pp. 353-365.
6. Angela, S., Bervia Lunardi, V., Kusuma, K., Edi Soetaredjo, F., Nyoo Putro, J., Permatasari Santoso, S., Elisa Angkawijaya, A., Lie, J., Gunarto, C., Kurniawan, A., Ismadji, S. Facile synthesis of hierarchical porous ZIF-8@TiO₂ for simultaneous adsorption and photocatalytic decomposition of crystal violet (2021) *Environmental Nanotechnology, Monitoring and Management*, 16, art. no. 100598, .
7. Gurenko, V.E., Popkov, V.I. Hydrothermal-assisted synthesis of sponge-like brookite for pseudo-Fenton decomposition of crystal violet under UV-light (2021) *Nano-Structures and Nano-Objects*, 28, art. no. 100801, .
8. Abbas, H.A., Nasr, R.A., Abu-Zurayk, R., Bawab, A.A., Jamil, T.S. Decolourization of crystal violet using nano-sized novel fluorite structure Ga₂Zr_{2-x}W_xO₇ photocatalyst under visible light irradiation (2020) *Royal Society Open Science*, 7 (3), art. no. rsos191632, .
9. Mas, N., Hueso, J.L., Martinez, G., Madrid, A., Mallada, R., Ortega-Liebana, M.C., Bueno-Alejo, C., Santamaria, J. Laser-driven direct synthesis of carbon nanodots and application as sensitizers for visible-light photocatalysis (2020) *Carbon*, 156, pp. 453-462.
10. Rabizadeh, H., Feizbakhsh, A., Ahmad Panahi, H., Kono, E. Synthesis and characterization of Ag doped cadmium sulfide/multi walled carbon nanotubes: Structural, and photocatalysis studies (2019) *Fullerenes Nanotubes and Carbon Nanostructures*, 27 (10), pp. 788-795.

❖ **Randelovic M., Momcilovic M., Matovic B., Babic B., Barek J. Cyclic voltammetry as a tool for model testing of catalytic Pt- and Ag-doped carbon microspheres (2015) *Journal of Electroanalytical Chemistry*, 757 , pp. 176-182.**

Broj citata (bez autocitata): 2

Citiran u:

1. Čović, J.S., Zarubica, A.R., Bojić, A.L.J., Troter, T.M., Randelović, M.S. Electrochemical study of novel composite electrodes based on glassy carbon bulk-modified with Pt and MoO₂ nanoparticles supported onto multi-walled carbon nanotubes [ЕЛЕКТРОХЕМИЈСКО ИСПИТИВАЊЕ НОВИХ КОМПОЗИТНИХ ЕЛЕКТРОДА БАЗИРАНИХ НА СТАКЛАСТОМ УГЉЕНИКУ ЗАПРЕМИНСКИ МОДИФИКОВАНОМ Рт И МоО₂ НАНОЧЕСТИЦАМА ИМОБИЛИСАНИМ НА ВИШЕСЛОЈНИМ

УГЉЕНИЧНИМ НАНОЦЕВИМА] (2020) Journal of the Serbian Chemical Society, 85 (9), pp. 1185-1196.

2. Mourya, A., Sinha, S.K., Mazumdar, B. Glassy carbon electrode modified with blast furnace slag for electrochemical investigation of Cu²⁺ and Pb²⁺ metal ions (2019) Microchemical Journal, 147, pp. 707-716.

❖ **Pasti I.A., Gavrilov N.M., Dobrota A.S., Momcilovic M., Stojmenovic M., Topalov A., Stankovic D.M., (...), Mentus S.V. The Effects of a Low-Level Boron, Phosphorus, and Nitrogen Doping on the Oxygen Reduction Activity of Ordered Mesoporous Carbon (2015) Electroanalysis, 6 (6) , pp. 498-511.**

Broj citata (bez autocitata): 34

Citiran u:

1. Collins, G., Kasturi, P.R., Karthik, R., Shim, J.-J., Sukanya, R., Breslin, C.B. Mesoporous carbon-based materials and their applications as non-precious metal electrocatalysts in the oxygen reduction reaction (2023) Electrochimica Acta, 439, art. no. 141678, .
2. Krstic, A., Lolic, A., Mirkovic, M., Kovac, J., Arsic, T.M., Babic, B., Kalijadis, A. Synthesis of nitrogen doped and nitrogen and sulfur co-doped carbon cryogels and their application for pharmaceuticals removal from wate (2022) Journal of Environmental Chemical Engineering, 10 (6), art. no. 108998, .
3. Carrillo-Rodríguez, J.C., Garay-Tapia, A.M., Escobar-Morales, B., Escorcía-García, J., Ochoa-Lara, M.T., Rodríguez-Varela, F.J., Alonso-Lemus, I.L. Insight into the performance and stability of N-doped Ordered Mesoporous Carbon Hollow Spheres for the ORR: Influence of the nitrogen species on their catalytic activity after ADT (2021) International Journal of Hydrogen Energy, 46 (51), pp. 26087-26100.
4. Rey-Raap, N., Granja, M.A.C., Pereira, M.F.R., Figueiredo, J.L. Phosphorus-doped carbon/carbon nanotube hybrids as high-performance electrodes for supercapacitors (2020) Electrochimica Acta, 354, art. no. 136713,
5. Wang, B., Yuan, F., Li, W., Wang, Q., Ma, X., Gu, L., Sun, H., Xi, K., Zhang, D., Wang, W.A. Rational formation of solid electrolyte interface for high-rate potassium ion batteries (2020) Nano Energy, 75, art. no. 104979, .
6. Dobrota, A.S., Pašti, I.A., Mentus, S.V., Johansson, B., Skorodumova, N.V. Altering the reactivity of pristine, N- and P-doped graphene by strain engineering: A DFT view on energy related aspects (2020) Applied Surface Science, 514, art. no. 145937, .
7. Doronin, S.V., Volykhov, A.A., Inozemtseva, A.I., Usachov, D.Y., Yashina, L.V. Comparative Catalytic Activity of Graphene Imperfections in Oxygen Reduction Reaction (2020) Journal of Physical Chemistry C,
8. Kalijadis, A., Gavrilov, N., Jokić, B., Gilić, M., Krstić, A., Pašti, I., Babić, B. Composition, structure and potential energy application of nitrogen doped carbon cryogels (2020) Materials Chemistry and Physics, 239, art. no. 122120,
9. Razavi, R., Najafi, M. Al-zigzag-SiNT (9, 0), Al-armchair-SiNT (5, 5) and Al-chiral-SiNT (9, 3) as catalysts with high efficiency to oxygen reduction reaction in fuel cells (2020) Journal of Physics and Chemistry of Solids, 136, art. no. 109149, .
10. Sun, M., Wang, X., Shang, X., Liu, X., Najafi, M. Investigation of performance of aluminum doped carbon nanotube (8, 0) as adequate catalyst to oxygen reduction reaction (2019) Journal of Molecular Graphics and Modelling, 92, pp. 123-130.
11. Li, Y., Yang, B., Yan, L., Gao, W., Najafi, M. Role of boron doped silicon nanocage (B-Si48) as catalyst for oxygen reduction reaction in fuel cells (2019) Chemical Physics Letters, 731, art. no. 136629, .
12. Ashraf, M.A., Liu, Z., Li, C., Peng, W.-X., Najafi, M. Examination of potential of B-CNT (6, 0), Al-CNT (6, 0) and Ga-CNT (6, 0) as novel catalysts to oxygen reduction reaction: A DFT study (2019) Journal of Molecular Liquids, 290, art. no. 111366, .
13. Villemson, K.M., Kaare, K., Raudsepp, R., Käämbre, T., Šmits, K.N., Wang, P., Kuzmin, A.V., Šutka, A., Shainyan, B.A., Kruusenberg, I. Identification of Active Sites for Oxygen Reduction Reaction on Nitrogen- and Sulfur-Codoped Carbon Catalysts (2019) Journal of Physical Chemistry C, 123 (26), pp. 16065-16074.
14. Razavi, R., Najafi, M. Theoretical investigation of the ORR on boron-silicon nanotubes (B-SiNTs) as acceptable catalysts in fuel cells (2019) RSC Advances, 9 (54), pp. 31572-31582.
15. Pašti, I.A., Dobrota, A.S., Gavrilov, N.M., Ćirić-Marjanović, G., Mentus, S.V. Effects of alkali metal cations on oxygen reduction on N-containing carbons viewed as the interplay between capacitive and

- electrocatalytic properties: Experiment and theory (2019) *Journal of the Serbian Chemical Society*, 84 (8), pp. 901-914.
16. Lu, C., Zhang, X., Qi, Y., Ji, H., Zhu, Q., Wang, H., Zhou, Y., Feng, Z., Li, X. Surface-Group-Oriented, Condensation Cyclization-Driven, Nitrogen-Doping Strategy for the Preparation of a Nitrogen-Species-Tunable, Carbon-Material-Supported Pd Catalyst (2019) *ChemistryOpen*, 8 (1), pp. 87-96.
 17. Suo, N., Huang, H., Wu, A.M., Cao, G.Z., Zhang, G.F. A Novel Method of Synthesizing Boron-doped Carbon Catalysts (2018) *Fuel Cells*, 18 (6), pp. 681-687.
 18. Qu, L., Zhang, Z., Zhang, H., Zhang, H., Dong, S. Transformation from graphitic C₃N₄ to nitrogen-boron-carbon ternary nanosheets as efficient metal-free bifunctional electrocatalyst for oxygen reduction reaction and hydrogen evolution reaction (2018) *Applied Surface Science*, 448, pp. 618-627.
 19. Dong, X., Wang, Y., Yu, Y., Zhang, M. Density Functional Theory Investigation on the Synthesis Mechanism of Vinyl Acetate from Acetylene and Acetic Acid Catalyzed by Ordered Mesoporous Carbon-Supported Zinc Acetate (2018) *Industrial and Engineering Chemistry Research*, 57 (22), pp. 7363-7373.
 20. Son, D.N., Van Cao, P., Hanh, T.T.T., Chihaiia, V., Pham-Ho, M.P. Influences of Electrode Potential on Mechanism of Oxygen Reduction Reaction on Pd-Skin/Pd₃Fe(111) Electrocatalyst: Insights from DFT-Based Calculations (2018) *Electrocatalysis*, 9 (1), pp. 10-21.
 21. Yang, N., Zheng, X., Li, L., Li, J., Wei, Z. Influence of Phosphorus Configuration on Electronic Structure and Oxygen Reduction Reactions of Phosphorus-Doped Graphene (2017) *Journal of Physical Chemistry C*, 121 (35), pp. 19321-19328.
 22. Bober, P., Trchová, M., Morávková, Z., Kovářová, J., Vulić, I., Gavrilov, N., Pašti, I.A., Stejskal, J. Phosphorus and nitrogen-containing carbons obtained by the carbonization of conducting polyaniline complex with phosphites (2017) *Electrochimica Acta*, 246, pp. 443-450.
 23. Pan, F., Duan, Y., Liang, A., Zhang, J., Li, Y. Facile Integration of Hierarchical Pores and N,P-Codoping in Carbon Networks Enables Efficient Oxygen Reduction Reaction (2017) *Electrochimica Acta*, 238, pp. 375-383.
 24. Meng, Y., Xiao, M., Wang, L., Duan, C., Zhu, F., Zhang, Y. Microwave modification of N-doped carbon for high performance lithium-ion batteries (2017) *Journal of the Electrochemical Society*, 164 (14), pp. A3772-A3776.
 25. Wang, X., He, Z., Shi, Y., Li, B. Nitrogen-doped ordered mesoporous carbon as metal-free catalyst for power generation in single chamber microbial fuel cells (2017) *Journal of the Electrochemical Society*, 164 (6), pp. F620-F627.
 26. Meng, Y.-S., Wang, C., Wang, L., Wang, G.-R., Xia, J., Zhu, F.-L., Zhang, Y. Efficient synthesis of sulfur and nitrogen Co-doped porous carbon by microwave-assisted pyrolysis of ionic liquid (2017) *Wuli Huaxue Xuebao/ Acta Physico - Chimica Sinica*, 33 (9), pp. 1915-1922.
 27. Lu, C., Wang, M., Feng, Z., Qi, Y., Feng, F., Ma, L., Zhang, Q., Li, X. A phosphorus-carbon framework over activated carbon supported palladium nanoparticles for the chemoselective hydrogenation of parachloronitrobenzene (2017) *Catalysis Science and Technology*, 7 (7), pp. 1581-1589.
 28. Dobrota, A.S., Pašti, I.A., Mentus, S.V., Skorodumova, N.V. A DFT study of the interplay between dopants and oxygen functional groups over the graphene basal plane - Implications in energy-related applications (2017) *Physical Chemistry Chemical Physics*, 19 (12), pp. 8530-8540.
 29. Qiu, Q., Yang, W., Zhan, Y., Wang, H. Facile synthesis of high performance non-noble-metal electrocatalyst Fe-N-S/C for oxygen reduction reaction in acidic solutions (2017) *Journal of Materials Science: Materials in Electronics*, 28 (1), pp. 949-957.
 30. Li, J., Tian, Q., Jiang, S., Zhang, Y., Wu, Y. Electrocatalytic performances of phosphorus doped carbon supported Pd towards formic acid oxidation (2016) *Electrochimica Acta*, 213, pp. 21-30.
 31. Wang, L., Dong, H., Guo, Z., Zhang, L., Hou, T., Li, Y. Potential Application of Novel Boron-Doped Graphene Nanoribbon as Oxygen Reduction Reaction Catalyst (2016) *Journal of Physical Chemistry C*, 120 (31), pp. 17427-17434.
 32. Lazarević-Pašti, T.D., Čolović, M.B. Organophosphorus insecticides: Toxic effects and detoxification (2016) *Organophosphorus Pesticides: Structural Characteristics, Mechanisms of Toxicity and Effects of Exposure on Health*, pp. 1-44.
 33. Su, J., Cao, X., Wu, J., Jin, C., Tian, J.-H., Yang, R. One-pot synthesis of boron-doped ordered mesoporous carbons as efficient electrocatalysts for the oxygen reduction reaction (2016) *RSC Advances*, 6 (29), pp. 24728-24737.

34. Zhao, S., Yan, T., Wang, H., Chen, G., Huang, L., Zhang, J., Shi, L., Zhang, D. High capacity and high rate capability of nitrogen-doped porous hollow carbon spheres for capacitive deionization (2016) *Applied Surface Science*, 369, pp. 460-469.

❖ **Momcilovic M.Z., Randelovic M.S., Purenovic M., Onjia A.E., Babic B.M., Matovic B.Z. Synthesis and characterization of resorcinol formaldehyde carbon cryogel as efficient sorbent for imidacloprid removal (2014) *Desalination and Water Treatment*, 52 (37-39) , pp. 7306-7316.**

Broj citata (bez autocitata): 10

Citiran u:

1. Ma, X., Cui, X., Zhang, H., Liu, X., Lin, C., He, M., Ouyang, W. Efficient catalyst prepared from water treatment residuals and industrial glucose using hydrothermal treatment: Preparation, characterization and its catalytic performance for activating peroxymonosulfate to degrade imidacloprid (2022) *Chemosphere*, 290, art. no. 133326, .
2. Yang, Y., Ma, X., Yang, C., Wang, Y., Cheng, J., Zhao, J., Dong, X., Zhang, Q. Eco-friendly and acid-resistant magnetic porous carbon derived from ZIF-67 and corn stalk waste for effective removal of imidacloprid and thiamethoxam from water (2022) *Chemical Engineering Journal*, 430, art. no. 132999, .
3. Mohammad, S.G., El-Sayed, M.M.H. Removal of imidacloprid pesticide using nanoporous activated carbons produced via pyrolysis of peach stone agricultural wastes (2021) *Chemical Engineering Communications*, 208 (8), pp. 1069-1080.
4. Li, S., Shen, X., Zhang, Z., Gao, S., Shao, Z., Li, X., Sun, T., Zhang, H. Removal mechanism of neonicotinoid insecticides in wastewater by aminated metal-organic framework [氨基化金属有机骨架对废水中新型烟碱类农药的去除机制] (2020) *Chinese Journal of Environmental Engineering*, 14 (10), pp. 2654-2667.
5. Verissimo, L.M.P., Utzeri, G., Ramos, M.L., Ribeiro, A.C.F., Valente, A.J.M. Limiting diffusion coefficients of glufosinate ammonium, cymoxanil and imidacloprid in aqueous solutions (2019) *Journal of Molecular Liquids*, 293, art. no. 111459, .
6. Yuan, M., Liu, X., Li, C., Yu, J., Zhang, B., Ma, Y. A higher efficiency removal of neonicotinoid insecticides by modified cellulose-based complex particle (2019) *International Journal of Biological Macromolecules*, 126, pp. 857-866.
7. Verma, A., Kumar, S., Balomajumder, C., Kumar, S. Efficacy of sargassum filipendula for the removal of Pb^{2+} , Cd^{2+} and Ni^{2+} ions from aqueous solution: A comparative study (2018) *Desalination and Water Treatment*, 129, pp. 216-226.
8. Kumar, S., Verma, A., Kumar, S. Statistical modeling, equilibrium and kinetic studies of cadmium ions biosorption from aqueous solution using *S. filipendula* (2017) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 5 (3), pp. 2290-2304.
9. Hu, P., Tan, B., Long, M. Advanced nanoarchitectures of carbon aerogels for multifunctional environmental applications (2016) *Nanotechnology Reviews*, 5 (1), pp. 23-39.
10. Choudhury, S., Connolly, D., White, B. Supermacroporous polyHIPE and cryogel monolithic materials as stationary phases in separation science: A review (2015) *Analytical Methods*, 7 (17), pp. 6967-6982.

❖ **Petrovic D., Dukic A., Kumric K., Babic B., Momcilovic M., Ivanovic N., Matovic L., Mechanism of sorption of pertechnetate onto ordered mesoporous carbon (2014) *Journal of Radioanalytical and Nuclear Chemistry*, 302 (1) , pp. 217-224.**

Broj citata (bez autocitata): 14

Citiran u:

1. Mausolf, E.J., Johnstone, E.V., Mayordomo, N., Williams, D.L., Guan, E.Y.Z., Gary, C.K. Fusion-based neutron generator production of ^{99m}Tc and ^{101}Tc : A prospective avenue to technetium theranostics (2021) *Pharmaceuticals*, 14 (9), art. no. 875, .
2. Li, J., Li, B., Shen, N., Chen, L., Guo, Q., Chen, L., He, L., Dai, X., Chai, Z., Wang, S. Task-Specific Tailored Cationic Polymeric Network with High Base-Resistance for Unprecedented $^{99}TcO_4^-$ -Cleanup from Alkaline Nuclear Waste (2021) *ACS Central Science*, 7 (8), pp. 1441-1450.

3. Kazakov, A.G., Garashchenko, B.L., Yakovlev, R.Y., Vinokurov, S.E., Myasoedov, B.F. Study of Technetium Sorption Behavior on Nanodiamonds Using $^{99,99m}\text{Tc}$ Isotopes (2020) *Radiochemistry*, 62 (6), pp. 752-758.
4. Kazakov, A.G., Garashchenko, B.L., Yakovlev, R.Y., Vinokurov, S.E., Kalmykov, S.N., Myasoedov, B.F. An experimental study of sorption/desorption of selected radionuclides on carbon nanomaterials: a quest for possible applications in future nuclear medicine (2020) *Diamond and Related Materials*, 104, art. no. 107752,
5. Taylor-Pashow, K.M.L., McCabe, D.J., Nash, C.A. Tc removal from the waste treatment and immobilization plant low-activity waste vitrification off-gas recycle (2018) *Separation Science and Technology (Philadelphia)*, 53 (12), pp. 1925-1934.
6. Li, J., Zhu, L., Xiao, C., Chen, L., Chai, Z., Wang, S. Efficient uptake of perrhenate/pertechnenate from aqueous solutions by the bifunctional anion-exchange resin (2018) *Radiochimica Acta*, 106 (7), pp. 581-591.
7. Hercigonja, R.V., Vranješ-Djurić, S.D., Mirković, M.D., Marković, B.M., Maksin, D.D., Marković, B.N., Nastasović, A.B. Technetium removal from the aqueous solution using zeolites A and Y containing transition metal ions Co^{2+} and Zn^{2+} (2018) *Journal of Radioanalytical and Nuclear Chemistry*, 317 (1), pp. 215-225.
8. Daňo, M., Viglašová, E., Galamboš, M., Rajec, P., Novák, I. Sorption behaviour of pertechnetate on oxidized and reduced surface of activated carbon (2017) *Journal of Radioanalytical and Nuclear Chemistry*, 314 (3), pp. 2219-2227.
9. Shen, J., Chai, W., Wang, K., Zhang, F. Efficient Removal of Anionic Radioactive Pollutant from Water Using Ordered Urea-Functionalized Mesoporous Polymeric Nanoparticle (2017) *ACS Applied Materials and Interfaces*, 9 (27), pp. 22440-22448.
10. Neeway, J.J., Asmussen, R.M., Lawter, A.R., Bowden, M.E., Lukens, W.W., Sarma, D., Riley, B.J., Kanatzidis, M.G., Qafoku, N.P. Removal of TcO_4^- from Representative Nuclear Waste Streams with Layered Potassium Metal Sulfide Materials (2016) *Chemistry of Materials*, 28 (11), pp. 3976-3983.
11. Han, D., Li, X., Peng, J., Xu, L., Li, J., Li, H., Zhai, M. A new imidazolium-based polymeric ionic liquid gel with high adsorption capacity for perrhenate (2016) *RSC Advances*, 6 (73), pp. 69052-69059.
12. Viglašová, E., Daňo, M., Galamboš, M., Roskopfová, O., Rajec, P., Novák, I. Column studies for the separation of ^{99m}Tc using activated carbon (2016) *Journal of Radioanalytical and Nuclear Chemistry*, 307 (1), pp. 591-597.
13. Galamboš, M., Daňo, M., Viglašová, E., Krivosudský, L., Roskopfová, O., Novák, I., Berek, D., Rajec, P. Effect of competing anions on pertechnetate adsorption by activated carbon (2015) *Journal of Radioanalytical and Nuclear Chemistry*, 304 (3), pp. 1219-1224.
14. Martínez-Baez, E., Domínguez, J., Ortega-Pijeira, M.S., Tejeda-Mazola, Y., Borroto, J., Rivera-Denis, A. Synthesis and evaluation of ferragels as prospective solid ^{99m}Tc radiotracers (2015) *Journal of Radioanalytical and Nuclear Chemistry*, 304 (1), pp. 267-272.

❖ **Ranelovic M.S., Purenovic M.M., Matovic B.Z., Zarubica A.R., Momcilovic M.Z., Purenovic J.M. Structural, textural and adsorption characteristics of bentonite-based composite (2014) *Microporous and Mesoporous Materials*, 195 , pp. 67-74.**

Broj citata (bez autocitata): 33

Citiran u:

1. Ibrahim, S.M., Al-Hossainy, A.F., El-Aal, M.A. Novel synthesis of nitro-acriflavine dye thin film by kinetics and mechanism of oxidation of acriflavine hydrochloride by permanganate ion: Characterization, optical properties and TD-DFT (2023) *Surfaces and Interfaces*, 36, art. no. 102598, .
2. Al Kausor, M., Sen Gupta, S., Bhattacharyya, K.G., Chakraborty, D. Montmorillonite and modified montmorillonite as adsorbents for removal of water soluble organic dyes: A review on current status of the art (2022) *Inorganic Chemistry Communications*, 143, art. no. 109686, .
3. Ruan, C., Ma, Y., Shi, G., He, C., Du, C., Jin, X., Liu, X., He, S., Huang, Y. Self-assembly cellulose nanocrystals/ SiO_2 composite aerogel under freeze-drying: Adsorption towards dye contaminant (2022) *Applied Surface Science*, 592, art. no. 153280, .

4. Di, N., Zhang, Z., Li, D., Li, Z., He, X. Synthesis and thixotropic characterization of micron-nanometer magnetic grease with high suspension stability (2022) *Journal of Magnetism and Magnetic Materials*, 551, art. no. 169063, .
5. Esmaili, E., Rounaghi, S.A., Eckert, J. Mechanochemical synthesis of rosin-modified montmorillonite: A breakthrough approach to the next generation of ommt/rubber nanocomposites (2021) *Nanomaterials*, 11 (8), art. no. 1974, .
6. Hua, J. Synthesis and characterization of gold nanoparticles (AuNPs) and ZnO decorated zirconia as a potential adsorbent for enhanced arsenic removal from aqueous solution (2021) *Journal of Molecular Structure*, 1228, art. no. 129482, .
7. El Ouardi, Y., Branger, C., Laatikainen, K., Durrieu, G., Mounier, S., Ouammou, A., Lenoble, V. Impact of thermal treatment on bentonite retention ability toward nickel and silver retention (2021) *Separation Science and Technology (Philadelphia)*, 56 (15), pp. 2521-2531.
8. Xi, H., Li, Q., Yang, Y., Zhang, J., Guo, F., Wang, X., Xu, S., Ruan, S. Synergistic modification of bentonite by acid activation and hydroxyl iron pillaring for enhanced dye adsorption capacity (2020) *Water Science and Technology*, 81 (7), pp. 1518-1529.
9. Li, Y., Huang, Z., Xia, Y., Shi, J., Gao, L. Adsorption equilibrium, isotherm, kinetics, and thermodynamic of modified bentonite for removing rhodamine b (2020) *Indian Journal of Chemical Technology*, 27 (2), pp. 116-125.
10. Woo, S.-Y., Lee, H.-S., Ji, H., Moon, D.-S., Kim, Y.-D. Silica gel-based adsorption cooling cum desalination system: Focus on brine salinity, operating pressure, and its effect on performance (2019) *Desalination*, 467, pp. 136-146.
11. Hajjaji, M., Beraa, A., Coppel, Y., Laurent, R., Caminade, A.-M. Adsorption capacity of sodic- and dendrimers-modified stevensite (2018) *Clay Minerals*, 53 (3), pp. 525-544.
12. Hua, J. Adsorption of low-concentration arsenic from water by co-modified bentonite with manganese oxides and poly(dimethyldiallylammonium chloride) (2018) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 6 (1), pp. 156-168.
13. Sayed, M., Burham, N. Removal of cadmium (II) from aqueous solution and natural water samples using polyurethane foam/organobentonite/iron oxide nanocomposite adsorbent (2018) *International Journal of Environmental Science and Technology*, 15 (1), pp. 105-118.
14. De Lima, A.E.A., Sales, H.B., De Lima, L.C., Santos, J.C.O., dos Santos, I.M.G., De Souza, A.G., Rosenhaim, R. Natural clay applied to the clarification of used automotive lubricating oil [Argila natural aplicada à clarificação de óleo lubrificante automotivo usado] (2017) *Ceramica*, 63 (368), pp. 517-523.
15. Ninago, M.D., López, O.V., Gabriela Passaretti, M., Fernanda Horst, M., Lassalle, V.L., Ramos, I.C., Di Santo, R., Ciolino, A.E., Villar, M.A. Mild microwave-assisted synthesis of aluminum-pillared bentonites: Thermal behavior and potential applications (2017) *Journal of Thermal Analysis and Calorimetry*, 129 (3), pp. 1517-1531.
16. Rahmani, O., Bouzid, B., Guibadj, A. Extraction and characterization of chitin and chitosan: Applications of chitosan nanoparticles in the adsorption of copper in an aqueous environment (2017) *E-Polymers*, 17 (5), pp. 383-397.
17. Wan, D., Wang, G., Li, W., Wei, X. Investigation into the morphology and structure of magnetic bentonite nanocomposites with their catalytic activity (2017) *Applied Surface Science*, 413, pp. 398-407.
18. Gao, M., Ma, Q., Lin, Q., Chang, J., Ma, H. Fabrication and adsorption properties of hybrid fly ash composites (2017) *Applied Surface Science*, 396, pp. 400-411.
19. Gao, M., Ma, Q., Lin, Q., Chang, J., Ma, H. A novel approach to extract SiO₂ from fly ash and its considerable adsorption properties (2017) *Materials and Design*, 116, pp. 666-675.
20. Cao, X., Yan, B., Wang, Q., Wang, Y., Qiu, J., Huang, Y., Li, L., Zhang, Y., Hu, S., Kang, L., Lü, X. Adsorption of Cr(VI) from Aqueous Solutions on Organic Modified Laponite (2017) *Gaodeng Xuexiao Huaxue Xuebao/Chemical Journal of Chinese Universities*, 38 (2), pp. 173-181.
21. Sarkar, D.J., Singh, A. Base triggered release of insecticide from bentonite reinforced citric acid crosslinked carboxymethyl cellulose hydrogel composites (2017) *Carbohydrate Polymers*, 156, pp. 303-311.
22. Castillo, L.A., López, O.V., Ninago, M.D., Versino, F., Barbosa, S.E., García, M.A., Villar, M.A. Composites and Nanocomposites Based on Starches. Effect of Mineral and Organic Fillers on Processing, Structure, and Final Properties of Starch (2017) *Starch-Based Materials in Food Packaging: Processing, Characterization and Applications*, pp. 125-151.

23. Ribeiro Carrott, M.M.L., Cansado, I.P.P., Carrott, P.J.M., Russo, P.A., Castilho, P., Fernandes, C., Catrinescu, C., Breen, C. Porosity in ion-exchanged and acid activated clays evaluated using n-nonane pre-adsorption (2016) *Microporous and Mesoporous Materials*, 232, pp. 238-247.
24. Lin, J., Wang, H., Zhan, Y., Zhang, Z. Evaluation of sediment amendment with zirconium-reacted bentonite to control phosphorus release (2016) *Environmental Earth Sciences*, 75 (11), art. no. 942. .
25. Mihai, O., Calin, C., Marinescu, C., Natu, N., Pantea, O., Matei, D. The adsorption study of the cyanides using solid adsorbents (2016) *Revista de Chimie*, 67 (8), pp. 1594-1598.
26. Chang, J., Ma, J., Ma, Q., Zhang, D., Qiao, N., Hu, M., Ma, H. Adsorption of methylene blue onto Fe₃O₄/activated montmorillonite nanocomposite (2016) *Applied Clay Science*, 119, pp. 132-140.
27. Zhang, Y., Liu, Q., Wu, Z., Zhang, Y. Thermal behavior analysis of two bentonite samples selected from China (2015) *Journal of Thermal Analysis and Calorimetry*, 121 (3), pp. 1287-1295.
28. Hua, J. Synthesis and characterization of bentonite based inorgano-organo-composites and their performances for removing arsenic from water (2015) *Applied Clay Science*, 114, pp. 239-246.
29. Guo, Z., Hussain, F., Cinar, Y. Permeability variation associated with fines production from anthracite coal during water injection (2015) *International Journal of Coal Geology*, 147-148, pp. 46-57.
30. Marco-Brown, J.L., Trinelli, M.A., Gaigneaux, E.M., Torres Sánchez, R.M., Dos Santos Afonso, M. New insights on the structure of the picloram-montmorillonite surface complexes (2015) *Journal of Colloid and Interface Science*, 444, pp. 115-122.
31. Ejder-Korucu, M., Gürses, A., Dogar, C., Sharma, S.K., Açıkyıldız, M. Removal of Organic Dyes from Industrial Effluents: An Overview of Physical and Biotechnological Applications (2015) *Green Chemistry for Dyes Removal from Waste Water: Research Trends and Applications*, pp. 1-34.
32. Crini, G. Non-Conventional Adsorbents for Dye Removal (2015) *Green Chemistry for Dyes Removal from Waste Water: Research Trends and Applications*, pp. 359-407.
33. Chen, Q., Wu, Q. Preparation of carbon microspheres decorated with silver nanoparticles and their ability to remove dyes from aqueous solution (2015) *Journal of Hazardous Materials*, 283, pp. 193-201.

❖ **Stojmenovic M., Momcilovic M., Gavrilov N., Pasti I.A., Mentus S., Jokic B., Babic B., Incorporation of Pt, Ru and Pt-Ru nanoparticles into ordered mesoporous carbons for efficient oxygen reduction reaction in alkaline media (2014) *Electrochimica Acta*, 153 , pp. 130-139.**

Broj citata (bez autocitata): 21

Citiran u:

1. Ravichandran, S., Bhuvanendran, N., Xu, Q., Maiyalagan, T., Xing, L., Su, H. Ordered mesoporous Pt-Ru-Ir nanostructures as superior bifunctional electrocatalyst for oxygen reduction/oxygen evolution reactions (2022) *Journal of Colloid and Interface Science*, 608, pp. 207-218.
2. Talebi, A., Omrani, A., Rostami, H., Jamshidi Roodbari, N. Modification of commercial Pt/C catalyst by cobalt for enhanced electro-oxidation of ethanol (2021) *Inorganic and Nano-Metal Chemistry*, .
3. Güneş, S., Güldür, F.Ç. Synthesis of OMC supported Pt catalysts and the effect of the metal loading technique on their PEM fuel cell performances (2020) *Chemical Engineering Communications*, 207 (7), pp. 961-971.
4. Gao, J., Mao, M., Li, P., Liu, R., Song, H., Sun, K., Zhang, S. Segmentation and Re-encapsulation of Porous PtCu Nanoparticles by Generated Carbon Shell for Enhanced Ethylene Glycol Oxidation and Oxygen-Reduction Reaction (2020) *ACS Applied Materials and Interfaces*, 12 (5), pp. 6298-6308.
5. Holec, D., Kostoglou, N., Tampaxis, C., Babic, B., Mitterer, C., Rebholz, C. Theory-guided metal-decoration of nanoporous carbon for hydrogen storage applications (2018) *Surface and Coatings Technology*, 351, pp. 42-49.
6. Abdelwahab, A., Castelo-Quibén, J., Vivo-Vilches, J.F., Pérez-Cadenas, M., Maldonado-Hódar, F.J., Carrasco-Marín, F., Pérez-Cadenas, A.F. Electrodes based on carbon aerogels partially graphitized by doping with transition metals for oxygen reduction reaction (2018) *Nanomaterials*, 8 (4), art. no. 266. .
7. Güneş, S., Güldür, Ç. Synthesis of large pore sized ordered mesoporous carbons using triconstituent self-assembly strategy under different acidic conditions and ratios of carbon precursor to structure directing agent (2018) *Colloid and Polymer Science*, 296 (4), pp. 799-807.
8. Ma, X., Chai, H., Cao, Y., Xu, J., Wang, Y., Dong, H., Jia, D., Zhou, W. An effective bifunctional electrocatalysts: Controlled growth of CoFe alloy nanoparticles supported on N-doped carbon nanotubes (2018) *Journal of Colloid and Interface Science*, 514, pp. 656-663.

9. Kotbagi, T.V., Shaughnessy, K.H., LeDoux, C., Cho, H., Tay-Agbozo, S., van Zee, J., Bakker, M.G. Copolymerization of transition metal salen complexes and conversion into metal nanoparticles supported on hierarchically porous carbon monoliths: a one pot synthesis (2017) *Journal of Sol-Gel Science and Technology*, 84 (2), pp. 258-273.
10. Tolmachev, Y.V., Petrii, O.A. Pt–Ru electrocatalysts for fuel cells: developments in the last decade (2017) *Journal of Solid State Electrochemistry*, 21 (3), pp. 613-639.
11. Wakabayashi, R.H., Paik, H., Murphy, M.J., Schlom, D.G., Brützmam, M., Uecker, R., Van Dover, R.B., DiSalvo, F.J., Abruña, H.D. Rotating disk electrode voltammetry of thin films of novel oxide materials (2017) *Journal of the Electrochemical Society*, 164 (14), pp. H1154-H1160.
12. Pan, S., Cai, Z., Duan, Y., Yang, L., Tang, B., Jing, B., Dai, Y., Xu, X., Zou, J. Tungsten diselenide/porous carbon with sufficient active edge-sites as a co-catalyst/Pt-support favoring excellent tolerance to methanol-crossover for oxygen reduction reaction in acidic medium (2017) *Applied Catalysis B: Environmental*, 219, pp. 18-29.
13. Elmouwahidi, A., Vivo-Vilches, J.F., Pérez-Cadenas, A.F., Maldonado-Hódar, F.J., Carrasco-Marín, F. Free metal oxygen-reduction electro-catalysts obtained from biomass residue of the olive oil industry (2016) *Chemical Engineering Journal*, 306, pp. 1109-1115.
14. Li, M., Liu, T., Fan, L., Bo, X., Guo, L. Three-dimensional hierarchical meso/macroporous Fe/Co-nitrogen-doped carbon encapsulated FeCo alloy nanoparticles prepared without any template or surfactant: High-performance bifunctional oxygen electrodes (2016) *Journal of Alloys and Compounds*, 686, pp. 467-478.
15. Yang, G., Sun, Y., Lv, P., Zhen, F., Cao, X., Chen, X., Wang, Z., Yuan, Z., Kong, X. Preparation of Pt–Ru/C as an oxygen-reduction electrocatalyst in microbial fuel cells for wastewater treatment (2016) *Catalysts*, 6 (10), art. no. 150, .
16. Yu, K.K.-H., Rimal, S., Asokan, M., Nalla, P.R., Koskey, S., Pillai, K.S.M., Chyan, O., Singh, K.J., Suri, S. Micro-pattern Corrosion Screening on Bimetallic Corrosion for Microelectronic Application (2016) *Electrochimica Acta*, 210, pp. 512-519.
17. Yang, Y., Han, C., Jiang, B., Iocozzia, J., He, C., Shi, D., Jiang, T., Lin, Z. Graphene-based materials with tailored nanostructures for energy conversion and storage (2016) *Materials Science and Engineering R: Reports*, 102, pp. 1-72.
18. Raof, J.-B., Hosseini, S.R., Ojani, R., Mandegarzad, S. MOF-derived Cu/nanoporous carbon composite and its application for electro-catalysis of hydrogen evolution reaction (2015) *Energy*, 90, pp. 1075-1081.
19. Johnson, G.E., Colby, R., Engelhard, M., Moon, D., Laskin, J. Soft landing of bare PtRu nanoparticles for electrochemical reduction of oxygen (2015) *Nanoscale*, 7 (29), pp. 12379-12391.
20. He, Q., Cairns, E.J. Review - Recent progress in electrocatalysts for oxygen reduction suitable for alkaline anion exchange membrane fuel cells (2015) *Journal of the Electrochemical Society*, 162 (14), pp. F1504-F1539.
21. Kotbagi, T.V., Hakat, Y., Bakker, M.G. Novel one-pot synthesis of hierarchically porous Pd/C monoliths by a co-gelation method (2015) *MRS Communications*, 5 (1), pp. 51-56.

❖ **Momcilovic M., Stojmenovic M., Gavrilo N., Pasti I., Mentus S., Babic B., Complex electrochemical investigation of ordered mesoporous carbon synthesized by soft-templating method: Charge storage and electrocatalytic or Pt-electrocatalyst supporting behavior (2014) *Electrochimica Acta*, 125 , pp. 606-614.**

Broj citata (bez autocitata): **16**

Citiran u:

1. Xiao, M., Pang, M., Peng, Y., Hao, B., Liao, Y., Mao, H., Huo, F. Zeolitic imidazolate framework-8 templated synthesis of a heterogeneous Pd catalyst for remediation of chlorophenols pollution (2020) *Chemical Communications*, 56 (21), pp. 3143-3146.
2. Čović, J.S., Zarubica, A.R., Bojić, A.L.J., Troter, T.M., Ranđelović, M.S. Electrochemical study of novel composite electrodes based on glassy carbon bulk-modified with Pt and MoO₂ nanoparticles supported onto multi-walled carbon nanotubes [ЕЛЕКТРОХЕМИЈСКО ИСПИТИВАЊЕ НОВИХ КОМПОЗИТНИХ ЕЛЕКТРОДА БАЗИРАНИХ НА СТАКЛАСТОМ УГЉЕНИКУ ЗАПРЕМИНСКИ МОДИФИКОВАНОМ Pt И МоО₂ НАНОЧЕСТИЦАМА ИМОБИЛИСАНИМ НА ВИШЕСЛОЈНИМ УГЉЕНИЧНИМ НАНОЦЕВИМА] (2020) *Journal of the Serbian Chemical Society*, 85 (9), pp. 1185-1196.

3. Kalijadis, A., Gavrilov, N., Jokić, B., Gilić, M., Krstić, A., Pašti, I., Babić, B. Composition, structure and potential energy application of nitrogen doped carbon cryogels (2020) *Materials Chemistry and Physics*, 239, art. no. 122120.
4. Qiu, Z., Huang, N., Zhang, J., Zhou, S., Wang, P. Fabricating carbon nanocages as ORR catalysts in alkaline electrolyte from F127 self-assemble core-shell micelle (2019) *International Journal of Hydrogen Energy*, 44 (60), pp. 32184-32191.
5. Ma, Y., Cui, B., He, L., Tian, K., Zhang, Z., Wang, M. A novel support for platinum electrocatalyst based on mesoporous carbon embedded with bimetallic SnTi oxide as a bifunctional electrocatalyst (2019) *Journal of Electroanalytical Chemistry*, 850, art. no. 113435, .
6. Koczwar, C., Rumswinkel, S., Hammerschmidt, L., Salihovic, M., Elsaesser, M.S., Amenitsch, H., Paris, O., Huesing, N. Nanofibers versus Nanopores: A Comparison of the Electrochemical Performance of Hierarchically Ordered Porous Carbons (2019) *ACS Applied Energy Materials*, 2 (7), pp. 5279-5291.
7. Melke, J., Schuster, R., Möbus, S., Jurzinsky, T., Elsässer, P., Heilemann, A., Fischer, A. Electrochemical stability of silica templated polyaniline derived mesoporous N-doped carbons for the design of Pt based oxygen reduction reaction catalysts (2019) *Carbon*, 146, pp. 44-59.
8. Holec, D., Kostoglou, N., Tampaxis, C., Babic, B., Mitterer, C., Rebholz, C. Theory-guided metal-decoration of nanoporous carbon for hydrogen storage applications (2018) *Surface and Coatings Technology*, 351, pp. 42-49.
9. He, Y., Xu, J., Wang, F., Zhao, X., Yin, G., Mao, Q., Huang, Y., Zhang, T. In-situ carbonization approach for the binder-free Ir-dispersed ordered mesoporous carbon hydrogen evolution electrode (2017) *Journal of Energy Chemistry*, 26 (6), pp. 1140-1146.
10. Quiroa-Montalván, C.M., Gómez-Pineda, L.E., Álvarez-Contreras, L., Valdez, R., Arjona, N., Oropeza-Guzmán, M.T. Ordered mesoporous carbon decorated with magnetite for the detection of heavy metals by square wave anodic stripping voltammetry (2017) *Journal of the Electrochemical Society*, 164 (6), pp. B304-B313.
11. Lazarević-Pašti, T.D., Čolović, M.B. Organophosphorus insecticides: Toxic effects and detoxification (2016) *Organophosphorus Pesticides: Structural Characteristics, Mechanisms of Toxicity and Effects of Exposure on Health*, pp. 1-44.
12. Lazarević-Pašti, T.D., Pašti, I.A., Jokić, B., Babić, B.M., Vasić, V.M. Heteroatom-doped mesoporous carbons as efficient adsorbents for removal of dimethoate and omethoate from water (2016) *RSC Advances*, 6 (67), pp. 62128-62139.
13. Wang, S., Zhu, M., Bao, X., Wang, J., Chen, C., Li, H., Wang, Y. Synthesis of Mesoporous Fe N/C Materials with High Catalytic Performance in the Oxygen Reduction Reaction (2015) *ChemCatChem*, 7 (18), pp. 2937-2944.
14. Yan, Z., He, G., Jiang, Z., Wei, W., Gao, L., Xie, J. Mesoporous graphene-like nanobowls as Pt electrocatalyst support for highly active and stable methanol oxidation (2015) *Journal of Power Sources*, 284, pp. 497-503.
15. Ma, Y., Wang, H., Feng, H., Ji, S., Mao, X., Wang, R. Three-dimensional iron, nitrogen-doped carbon foams as efficient electrocatalysts for oxygen reduction reaction in alkaline solution (2014) *Electrochimica Acta*, 142, pp. 317-323.
16. Ciric-Marjanovic, G., Mentus, S., Pašti, I., Gavrilov, N., Krstić, J., Travas-Sejdic, J., Strover, L.T., Kopecká, J., Moravková, Z., Trchová, M., Stejskal, J. Synthesis, characterization, and electrochemistry of nanotubular polypyrrole and polypyrrole-derived carbon nanotubes (2014) *Journal of Physical Chemistry C*, 118 (27), pp. 14770-14784.

❖ **Zarubica A., Vasic M., Antonijevic M.D., Rancrossed D Signelovic M., Momcilovic M., Krstic J., Nedeljkovic J. Design and photocatalytic ability of ordered mesoporous TiO₂ thin films (2014) *Materials Research Bulletin*, 57 , pp. 146-151.**

Broj citata (bez autocitata): **13**

Citiran u:

1. Crespo-Monteiro, N., Hamandi, M., Higueta, M.A.U., Guillard, C., Dappozze, F., Jamon, D., Vocanson, F., Jourlin, Y. Influence of the Micro-Nanostructuring of Titanium Dioxide Films on the Photocatalytic Degradation of Formic Acid under UV Illumination (2022) *Nanomaterials*, 12 (6), art. no. 1008, .

2. Purcar, V., Rădițoiu, V., Rădițoiu, A., Raduly, F.M., Manea, R., Frone, A., Anastasescu, M., Ispas, G.C., Căprărescu, S. Bilayer coatings based on silica materials and iron (III) phthalocyanine – Sensitized TiO₂ photocatalyst (2021) *Materials Research Bulletin*, 138, art. no. 111222, .
3. Karthick, P., Thanmathikalai, T., Manoj Christopher, M., Saravanakumar, K., Gopalakrishnan, C., Jeyadheepan, K. Development of highly performing TiO₂ complex thin films by novel combined physico-chemical process for enhanced photo-catalytic applications (2020) *Ceramics International*, 46 (8), pp. 12437-12448.
4. Söyleyici Cergel, M., Demir, E., Atay, F. The effect of the structural, optical, and surface properties of anatase-TiO₂ film on photocatalytic degradation of methylene blue organic contaminant (2019) *Ionics*, 25 (9), pp. 4481-4492.
5. Söyleyici Cergel, M., Atay, F. The role of the annealing process in different gas environments on the degradation of the methylene blue organic pollutant by brookite-TiO₂ photocatalyst (2019) *Ionics*, 25 (8), pp. 3823-3836.
6. Xu, Y., Zhang, Y., He, T., Ding, K., Huang, X., Li, H., Shi, J., Guo, Y., Zhang, J. The effects of thermal and atmospheric pressure radio frequency plasma annealing in the crystallization of TiO₂ thin films (2019) *Coatings*, 9 (6), art. no. 357, .
7. Ndabankulu, V.O., Maddila, S., Jonnalagadda, S.B. Synthesis of lanthanide-doped TiO₂ nanoparticles and their photocatalytic activity under visible light (2019) *Canadian Journal of Chemistry*, 97 (9), pp. 672-681.
8. Rosić, M., Zarubica, A., Šaponjić, A., Babić, B., Zagorac, J., Jordanov, D., Matović, B. Structural and photocatalytic examination of CoMoO₄ nanopowders synthesized by GNP method (2018) *Materials Research Bulletin*, 98, pp. 111-120.
9. Dhanalakshmi, J., Ahila, M., Selvakumari, J.C., Padiyan, D.P. Impact of structural, morphological and electrical properties of GdxTi1-xO₂ nanocomposites on the photocatalytic degradation of Rhodamine B dye (2017) *Journal of Materials Science: Materials in Electronics*, 28 (21), pp. 16384-16396.
10. Xie, H., Li, N., Liu, B., Yang, J., Zhao, X. Role of sodium ion on TiO₂ photocatalyst: Influencing crystallographic properties or serving as the recombination center of charge carriers? (2016) *Journal of Physical Chemistry C*, 120 (19), pp. 10390-10399.
11. Varshney, G., Kanel, S.R., Kempisty, D.M., Varshney, V., Agrawal, A., Sahle-Demessie, E., Varma, R.S., Nadagouda, M.N. Nanoscale TiO₂ films and their application in remediation of organic pollutants (2016) *Coordination Chemistry Reviews*, 306 (P1), pp. 43-64.
12. Muthukrishnaraj, A., Vadivel, S., Joni, I.M., Balasubramanian, N. Development of reduced graphene oxide/CuBi₂O₄ hybrid for enhanced photocatalytic behavior under visible light irradiation (2015) *Ceramics International*, 41 (5), pp. 6164-6168.
13. Zarubica, A. Modified nanostructured titania based thin films in photocatalysis: Kinetic and mechanistic approach (2015) *Reaction Kinetics, Mechanisms and Catalysis*, 115 (1), pp. 159-174.

❖ **Momcilovic M.Z., Randelovic M.S., Onjia A.E., Zarubica A., Babic B.M., Matovic B.Z., Study on the efficient removal of clopyralid from water using a resorcinol-formaldehyde carbon cryogel (2014) *Journal of the Serbian Chemical Society*, 79 (4) , pp. 481-494.**

Broj citata (bez autocitata): 4

Citiran u:

1. Ren, X., Liu, S., Qu, R., Xiao, L., Hu, P., Song, H., Wu, W., Zheng, C., Wu, X., Gao, X. Synthesis and characterization of single-phase submicron zeolite Y from coal fly ash and its potential application for acetone adsorption (2020) *Microporous and Mesoporous Materials*, 295, art. no. 109940, .
2. Cosgrove, S., Jefferson, B., Jarvis, P. Pesticide removal from drinking water sources by adsorption: a review (2019) *Environmental Technology Reviews*, 8 (1), pp. 1-24.
3. Hou, Z., Zhu, W., Song, H., Chen, P., Yao, S. The adsorption behavior and mechanistic investigation of Cr(VI) ions removal by poly(2-(dimethylamino)ethyl methacrylate)/poly(ethyleneimine) gels (2015) *Journal of the Serbian Chemical Society*, 80 (7), pp. 889-902.
4. Basu, S., Neha, X.X.X., Nair, P., Singh, S., Nisha, X.X.X. Use of statistical expressions to evaluate the performance of two parameter adsorption isotherm models on dyes using natural adsorbents (2014) *Applied Mathematical Sciences*, 8 (117-120), pp. 5847-5862.

- ❖ Momcilovic M.Z., Randelovic M.S., Zarubica A.R., Onjia A.E., Kokunesoski M., Matovic B.Z., SBA-15 templated mesoporous carbons for 2,4-dichlorophenoxyacetic acid removal (2013) *Chemical Engineering Journal*, 220 , pp. 276-283.

Broj citata (bez autocitata): 37

Citiran u:

1. Chu, K.H., Bashiri, H., Hashim, M.A., Abd Shukor, M.Y., Bollinger, J.-C. The Halsey isotherm for water contaminant adsorption is fake (2023) *Separation and Purification Technology*, 313, art. no. 123500, .
2. Andrunik, M., Skalny, M., Bajda, T. Functionalized adsorbents resulting from the transformation of fly ash: characterization, modification, and adsorption of pesticides (2023) *Separation and Purification Technology*, 309, art. no. 123106, .
3. Angin, D., Ilici, A. Investigation of the adsorption capacity of olive-waste cake activated carbon for removal of metribuzin from aqueous solutions (2022) *International Journal of Environmental Science and Technology*, 19 (5), pp. 3607-3624.
4. Marsolla, L.D., Brito, G.M., Freitas, J.C.C., Coelho, E.R.C. Removing 2,4-D micropollutant herbicide using powdered activated carbons: the influence of different aqueous systems on adsorption process (2022) *Journal of Environmental Science and Health - Part B Pesticides, Food Contaminants, and Agricultural Wastes*, 57 (7), pp. 588-596.
5. Angin, D., Güneş, S., Ateş, A., Selengil, U., Altıntığ, E., Tan, B., Demirel, H. Effect of activated carbon produced from biochar on removal of 2, 4-dichlorophenoxy acetic acid from aqueous solutions (2021) *Indian Journal of Chemical Technology*, 28 (6), pp. 701-708.
6. Andrunik, M., Bajda, T. Removal of pesticides from waters by adsorption: Comparison between synthetic zeolites and mesoporous silica materials. A review (2021) *Materials*, 14 (13), art. no. 3532, .
7. Ebrahimi, R., Maleki, A., Rezaee, R., Daraei, H., Safari, M., McKay, G., Lee, S.-M., Jafari, A. Synthesis and Application of Fe-Doped TiO₂ Nanoparticles for Photodegradation of 2,4-D from Aqueous Solution (2021) *Arabian Journal for Science and Engineering*, 46 (7), pp. 6409-6422.
8. Kodali, J., Arunraj, B., Sathvika, T., Krishna Kumar, A.S., Nagarathnam, R. Prospective application of diethylaminoethyl cellulose (DEAE-cellulose) with a high adsorption capacity toward the detoxification of 2,4-dichlorophenoxyacetic acid (2,4-D) from water (2021) *RSC Advances*, 11 (37), pp. 22640-22651.
9. Angin, D., Güneş, S. The usage of orange pulp activated carbon in the adsorption of 2,4-dichlorophenoxy acetic acid from aqueous solutions (2021) *International Journal of Phytoremediation*, 23 (4), pp. 436-444.
10. Gülen, J., Aslan, S. Adsorption of 2,4-Dichlorophenoxyacetic Acid from Aqueous Solution Using Carbonized Chest Nut as Low Cost Adsorbent: Kinetic and Thermodynamic (2020) *Zeitschrift für Physikalische Chemie*, 234 (3), pp. 461-484.
11. Sabeela, N.I., Almutairi, T.M., Al-Lohedan, H.A., Ezzat, A.O., Atta, A.M. Reactive mesoporous ph-sensitive amino-functionalized silica nanoparticles for efficient removal of coomassie blue dye (2019) *Nanomaterials*, 9 (12), art. no. 1721, .
12. Salmani, M.H., Sahlabadi, F., Eslami, H., Ghaneian, M.T., Balaneji, I.R., Zad, T.J. Removal of Cr(VI) oxoanion from contaminated water using granular jujube stems as a porous adsorbent (2019) *Groundwater for Sustainable Development*, 8, pp. 319-323.
13. Li, D., He, M., Chen, B., Hu, B. Metal organic frameworks-derived magnetic nanoporous carbon for preconcentration of organophosphorus pesticides from fruit samples followed by gas chromatography-flame photometric detection (2019) *Journal of Chromatography A*, 1583, pp. 19-27.
14. Li, Y., Zhang, N., Li, Z., Wang, X. Adsorption of phenol and p-chlorophenol from aqueous solutions on the template-synthesized mesoporous carbon (2018) *Desalination and Water Treatment*, 132, pp. 120-133.
15. Trivedi, N.S., Mandavgane, S.A. Fundamentals of 2, 4 Dichlorophenoxyacetic Acid Removal from Aqueous Solutions (2018) *Separation and Purification Reviews*, 47 (4), pp. 337-354.
16. Diagboya, P.N.E., Dikio, E.D. Silica-based mesoporous materials; emerging designer adsorbents for aqueous pollutants removal and water treatment (2018) *Microporous and Mesoporous Materials*, 266, pp. 252-267.
17. Farhadian, N., Behin, J. Degradation of 2,4-dichlorophenoxyacetate isopropyl amine (2,4-D IPA) by O₃/AC/UV in an internally slurry airlift photo-reactor (2017) *Environmental Technology (United Kingdom)*, 38 (24), pp. 3180-3191.
18. Angin, D., Ilici, A. Removal of 2,4-dichlorophenoxy acetic acid from aqueous solutions by using activated carbon derived from olive-waste cake (2017) *Desalination and Water Treatment*, 82, pp. 282-291.

19. Pourmortazavi, S.M., Taghdiri, M., Ahmadi, R., Zahedi, M.M. Procedure optimization for removal of 2,4-dichlorophenoxyacetic acid from water by surfactant-modified magnetic nanoparticles (2017) *Desalination and Water Treatment*, 70, pp. 261-268.
20. Lin, Y.-S., Zhou, H.-J., Zhou, X.-H., Gong, S., Xu, H., Chen, H.-Y. Preparation and properties of PH value-responsive sustained release system of chlorpyrifos/copper (II) schiff base SBA-15 (2017) *Chinese Journal of Inorganic Chemistry*, 33 (3), pp. 446-454.
21. Evy Alice Abigail M, Melvin Samuel S, Needhidasan, S., Ramalingam, C. Stratagems employed for 2,4-dichlorophenoxyacetic acid removal from polluted water sources (2017) *Clean Technologies and Environmental Policy*, 19 (6), pp. 1607-1620.
22. Wang, L., Zhang, Z., Zhang, J., Zhang, L. Magnetic solid-phase extraction using nanoporous three dimensional graphene hybrid materials for high-capacity enrichment and simultaneous detection of nine bisphenol analogs from water sample (2016) *Journal of Chromatography A*, 1463, pp. 1-10.
23. De Carvalho Eufrásio Pinto, M., Gonçalves, R.G.L., Dos Santos, R.M.M., Araújo, E.A., Perotti, G.F., Dos Santos Macedo, R., Bizeto, M.A., Constantino, V.R.L., Pinto, F.G., Tronto, J. Mesoporous carbon derived from a biopolymer and a clay: Preparation, characterization and application for an organochlorine pesticide adsorption (2016) *Microporous and Mesoporous Materials*, 225, pp. 342-354.
24. Yuliati, L., Siah, W.R., Roslan, N.A., Shamsuddin, M., Lintang, H.O. Modification of titanium dioxide nanoparticles with copper oxide co-catalyst for photocatalytic degradation of 2,4-dichlorophenoxyacetic acid [Nanozarah titanium dioksida terubahsuai ko-mangkin kobalt oksida untuk degradasi asid 2,4-diklorofenoksiasetik] (2016) *Malaysian Journal of Analytical Sciences*, 20 (1), pp. 171-178.
25. Wu, M.-B., Li, L.-Y., Liu, J., Li, Y., Ai, P.-P., Wu, W.-T., Zheng, J.-T. Template-free preparation of mesoporous carbon from rice husks for use in supercapacitors (2015) *Xinxing Tan Cailiao/New Carbon Materials*, 30 (5), pp. 471-475.
26. Zhang, X., Zang, X., Zhang, G., Wang, C., Wang, Z. Application of mesoporous carbon as a solid-phase microextraction fiber coating for the extraction of volatile aromatic compounds (2015) *Journal of Separation Science*, 38 (16), pp. 2880-2886.
27. Njoku, V.O., Islam, M.A., Asif, M., Hameed, B.H. Adsorption of 2,4-dichlorophenoxyacetic acid by mesoporous activated carbon prepared from H₃PO₄-activated langsung empty fruit bunch (2015) *Journal of Environmental Management*, 154, pp. 138-144.
28. Tang, L., Zhang, S., Zeng, G.-M., Zhang, Y., Yang, G.-D., Chen, J., Wang, J.-J., Wang, J.-J., Zhou, Y.-Y., Deng, Y.-C. Rapid adsorption of 2,4-dichlorophenoxyacetic acid by iron oxide nanoparticles-doped carboxylic ordered mesoporous carbon (2015) *Journal of Colloid and Interface Science*, 445, pp. 1-8.
29. Liu, L., Hao, Y., Ren, Y., Wang, C., Wu, Q., Wang, Z. Magnetic nanoporous carbon as an adsorbent for the extraction of phthalate esters in environmental water and aloe juice samples (2015) *Journal of Separation Science*, 38 (8), pp. 1411-1418.
30. Liu, L., Hao, Y., Zhou, X., Wang, C., Wu, Q., Wang, Z. Magnetic porous carbon based solid-phase extraction coupled with high performance liquid chromatography for the determination of neonicotinoid insecticides in environmental water and peanut milk samples (2015) *Analytical Methods*, 7 (6), pp. 2762-2769.
31. Wu, Q., Zhao, Y., Wang, C., Sun, M., Ma, X., Wang, Z. Mesoporous carbon reinforced hollow fiber liquid-phase microextraction for the enrichment of phenylurea herbicides followed by their determination with high performance liquid chromatography (2015) *Analytical Methods*, 7 (3), pp. 901-908.
32. Liu, L., Zhou, X., Wang, C., Wu, Q., Wang, Z. Extraction and enrichment of polycyclic aromatic hydrocarbons by ordered mesoporous carbon reinforced hollow fiber liquid-phase microextraction (2015) *Journal of Separation Science*, 38 (4), pp. 683-689.
33. Hao, L., Wang, C., Wu, Q., Li, Z., Zang, X., Wang, Z. Metal-organic framework derived magnetic nanoporous carbon: Novel adsorbent for magnetic solid-phase extraction (2014) *Analytical Chemistry*, 86 (24), pp. 12199-12205.
34. Diagboya, P.N., Olu-Owolabi, B.I., Adebowale, K.O. Microscale scavenging of pentachlorophenol in water using amine and triphosphosphate-grafted SBA-15 silica: Batch and modeling studies (2014) *Journal of Environmental Management*, 146, pp. 42-49.
35. Wang, C., Ma, R., Wu, Q., Sun, M., Wang, Z. Magnetic porous carbon as an adsorbent for the enrichment of chlorophenols from water and peach juice samples (2014) *Journal of Chromatography A*, 1361, pp. 60-66.

36. Otero, R., Esquivel, D., Ulibarri, M.A., Romero-Salguero, F.J., Van Der Voort, P., Fernández, J.M. Mesoporous phenolic resin and mesoporous carbon for the removal of S-Metolachlor and Bentazon herbicides (2014) *Chemical Engineering Journal*, 251, pp. 92-101.
37. Wu, M., Ai, P., Tan, M., Jiang, B., Li, Y., Zheng, J., Wu, W., Li, Z., Zhang, Q., He, X. Synthesis of starch-derived mesoporous carbon for electric double layer capacitor (2014) *Chemical Engineering Journal*, 245, pp. 166-172.

❖ **Zarubica A., Randjelovic M., Momcilovic M., Stojkovic N., Vasic M., Radulovic N. The balance between acidity and tetragonal phase fraction in the favorable catalytic act of modified zirconia towards isomerized n-hexane(s) (2013) *Optoelectronics and Advanced Materials, Rapid Communications*, 7 (1-2) , pp. 62-69.**

Broj citata (bez autocitata): 1

Citiran u:

1. Stojkovic, N.I., Vasic, M.B., Ljupkovic, R.B., Marinkovic, M.M., Randjelovic, M.S., Zarubica, A.R. Influence of catalyst properties on Biodiesel production from sunflower oil via Sulphated Zirconia: Total acidity and Sulphur in highest oxidation state - Essential factors for catalytic efficiency (2017) *Oxidation Communications*, 40 (1-II), pp. 313-326.

❖ **Randelovic M., Purenovic M., Zarubica A., Purenovic J., Matovic B., Momcilovic M. Synthesis of composite by application of mixed Fe, Mg (hydr)oxides coatings onto bentonite - A use for the removal of Pb(II) from water (2012) *Journal of Hazardous Materials*, 199-200 , pp. 367-374.**

Broj citata (bez autocitata): 52

Citiran u:

1. Dhar, A.K., Himu, H.A., Bhattacharjee, M., Mostufa, M.G., Parvin, F. Insights on applications of bentonite clays for the removal of dyes and heavy metals from wastewater: a review (2023) *Environmental Science and Pollution Research*, 30 (3), pp. 5440-5474.
2. Chuang, Y., Chen, J., Lu, J., Su, L., Jiang, S.Y., Zhao, Y., Lee, C.H., Wu, Z., Ruan, H.D. Sorption studies of Pb(II) onto montmorillonite clay (2022) *IOP Conference Series: Earth and Environmental Science*, 1087 (1), art. no. 012007, .
3. Cheng, X., Deng, J., Li, X., Wei, X., Shao, Y., Zhao, Y. Layered double hydroxides loaded sludge biochar composite for adsorptive removal of benzotriazole and Pb(II) from aqueous solution (2022) *Chemosphere*, 287, art. no. 131966, .
4. Li, S., Qi, B., Luo, J., Zhuang, Y., Wan, Y. Ultrafast selective adsorption of pretreatment inhibitors from lignocellulosic hydrolysate with metal-organic frameworks: Performance and adsorption mechanisms (2021) *Separation and Purification Technology*, 275, art. no. 119183.
5. Biglari Quchan Atigh, Z., Sardari, P., Moghiseh, E., Asgari Lajayer, B., Hursthouse, A.S. Purified montmorillonite as a nano-adsorbent of potentially toxic elements from environment: an overview (2021) *Nanotechnology for Environmental Engineering*, 6 (1), art. no. 12, .
6. Badmus, S.O., Tawabini, B. Sulphate Removal from Aqueous Solution Using Modified Bentonite (2021) *Advances in Science, Technology and Innovation*, pp. 203-211.
7. Mobasherpour, I., Javaherai, M., Salahi, E., Ebrahimi, M., Ashrafi, Z., Orooji, Y. Removal of pb(Ii) from aqueous solution by ceramsite prepared from isfahan bentonite and y-alumina (2021) *Chemistry and Chemical Technology*, 15 (2), pp. 263-273.
8. Luo, X., Shen, M., Huang, Z., Chen, Z., Chen, Z., Lin, B., Cui, L. Efficient removal of Pb(II) through recycled biochar-mineral composite from the coagulation sludge of swine wastewater (2020) *Environmental Research*, 190, art. no. 110014, .
9. Hamid, S.A., Azha, S.F., Sellaoui, L., Bonilla-Petriciolet, A., Ismail, S. Adsorption of copper (II) cation on polysulfone/zeolite blend sheet membrane: Synthesis, characterization, experiments and adsorption modelling (2020) *Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects*, 601, art. no. 124980,
10. Chen, Y.-G., Liao, R.-P., Yu, C., Yu, X. Sorption of Pb(II) on sodium polyacrylate modified bentonite (2020) *Advanced Powder Technology*, 31 (8), pp. 3274-3286.

11. Luo, X., Huang, Z., Lin, J., Li, X., Qiu, J., Liu, J., Mao, X. Hydrothermal carbonization of sewage sludge and in-situ preparation of hydrochar/MgAl-layered double hydroxides composites for adsorption of Pb(II) (2020) *Journal of Cleaner Production*, 258, art. no. 120991, .
12. Joshi Gayatri, Y., Konale Ram, A., Patil Sachin, D., Attarde Sanjay, B., Ingle Sopan, T. Kinetic and isotherm studies of lead removal from aqueous solution using graphene oxide-zeolite nanocomposite (2020) *Research Journal of Chemistry and Environment*, 24 (5), pp. 91-100.
13. Meng, B., Guo, Q., Men, X., Ren, S., Jin, W., Shen, B. Preparation of modified bentonite by polyhedral oligomeric silsesquioxane and sodium dodecyl sulfate in aqueous phase and its adsorption property (2019) *Materials Letters*, 253, pp. 71-73.
14. GracePavithra, K., Jaikumar, V., Kumar, P.S., SundarRajan, P. A review on cleaner strategies for chromium industrial wastewater: Present research and future perspective (2019) *Journal of Cleaner Production*, 228, pp. 580-593.
15. Mahmoud, M.E., Rashad, A.R., Ragab, S.H., Abdel-Fattah, T.M. Microwave-Assisted Modification of Nanoalumina with Vitamin B3 as an Eco-Friendly Nanosorbent for Trace Metals (2019) *Clean - Soil, Air, Water*, 47 (3), art. no. 1900022, .
16. Karkouri, A.E., Harboul, K., Arroud, H., Hassouni, M.E. Hexavalent chromium removal from a tannery effluent by a bacterial consortium (2019) *Moroccan Journal of Chemistry*, 7 (4), pp. 615-623.
17. Shehata, M.F., El-Shafey, S.E., Ammar, N.S., El-Shamy, A.M. Reduction of Cu²⁺ and Ni²⁺ ions from wastewater using mesoporous adsorbent: Effect of treated wastewater on corrosion behavior of steel pipelines (2019) *Egyptian Journal of Chemistry*, 62 (9), pp. 1587-1602.
18. Shahrin, S., Lau, W.-J., Kartohardjono, S., Jamshidi Gohari, R., Goh, P.-S., Jaafar, J., Ismail, A.F. Development of adsorptive ultrafiltration membranes for heavy metal removal (2018) *Advanced Nanomaterials for Membrane Synthesis and Its Applications*, pp. 1-22.
19. Abukhadra, M.R., Shaban, M., Sayed, F., Saad, I. Efficient photocatalytic removal of safarin-O dye pollutants from water under sunlight using synthetic bentonite/polyaniline@Ni₂O₃ photocatalyst of enhanced properties (2018) *Environmental Science and Pollution Research*, 25 (33), pp. 33264-33276.
20. Karanac, M., Đolić, M., Veličković, Z., Kapidžić, A., Ivanovski, V., Mitrić, M., Marinković, A. Efficient multistep arsenate removal onto magnetite modified fly ash (2018) *Journal of Environmental Management*, 224, pp. 263-276.
21. Wang, A., Chu, Y., Muhmood, T., Xia, M., Xu, Y., Yang, L., Lei, W., Wang, F. Adsorption Properties of Pb²⁺ by Amino Group's Functionalized Montmorillonite from Aqueous Solutions (2018) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 63 (8), pp. 2940-2949.
22. Jorfi, S., Pourfadakari, S., Kakavandi, B. A new approach in sono-photocatalytic degradation of recalcitrant textile wastewater using MgO@Zeolite nanostructure under UVA irradiation (2018) *Chemical Engineering Journal*, 343, pp. 95-107.
23. Kamrani, S., Rezaei, M., Kord, M., Baalousha, M. Co-transport and remobilization of Cu and Pb in quartz column by carbon dots (2018) *Science of the Total Environment*, 626, pp. 995-1004.
24. Jalali, S., Rahimi, M.R., Ghaedi, M., Asfaram, A., Goudarzi, A. Synthesis and characterization of SnO₂/(NH₄)₂-SnCl₆ nanocomposites loaded on activated carbon and its application for adsorption of methylene Blue and Orange G (2018) *Applied Organometallic Chemistry*, 32 (1), art. no. e3903, .
25. Kan, C.-C., Ibe, A.H., Rivera, K.K.P., Arazo, R.O., de Luna, M.D.G. Hexavalent chromium removal from aqueous solution by adsorbents synthesized from groundwater treatment residuals (2017) *Sustainable Environment Research*, 27 (4), pp. 163-171.
26. Kaleekkal, N.J., Thanigaivelan, A., Rana, D., Mohan, D. Studies on carboxylated graphene oxide incorporated polyetherimide mixed matrix ultrafiltration membranes (2017) *Materials Chemistry and Physics*, 186, pp. 146-158.
27. Gohari, R.J., Lau, W.J., Matsuura, T., Ismail, A.F. Adsorptive removal of arsenic from water sources using novel nanocomposite mixed matrix membranes (2017) *Handbook of Advanced Industrial and Hazardous Wastes Management*, pp. 413-438.
28. You, X., Cao, J., Liu, X., Lu, J., Chen, X. Synthesis of the poly(acrylic acid-acrylic sodium) bentonite composite and its adsorption of Cd(II) (2017) *Asia-Pacific Journal of Chemical Engineering*, 12 (1), pp. 65-74.
29. Jamshidi Gohari, R., Lau, W.J., Matsuura, T., Ismail, A.F. Adsorptive removal of arsenic from water sources using novel nanocomposite mixed matrix membranes (2016) *Remediation of Heavy Metals in the Environment*, pp. 413-438.

30. Rafiei, H.R., Shirvani, M., Ogunseitan, O.A. Removal of lead from aqueous solutions by a poly(acrylic acid)/bentonite nanocomposite (2016) *Applied Water Science*, 6 (4), pp. 331-338.
31. Rafiei, H.R., Shirvani, M., Ogunseitan, O.A. Kinetics and thermodynamics of Pb sorption onto bentonite and poly(acrylic acid)/bentonite hybrid sorbent (2016) *Desalination and Water Treatment*, 57 (47), pp. 22467-22479.
32. Bensid, N., Berredjem, Y., Hattab, Z., Djellabi, R., Khiereddine, O., Hailaimia, F., Magri, P., Boulmouk, A. Adsorption of benzoic and salicylic acids using sodium and intercalated bentonite in aqueous solution (2016) *Sensor Letters*, 14 (9), pp. 872-882.
33. Zhang, Z.-Q., Zeng, H.-Y., Liu, X.-J., Xu, S., Chen, C.-R., Du, J.-Z. Modification of MgAl hydrotalcite by ammonium sulfate for enhancement of lead adsorption (2016) *Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers*, 60, pp. 361-368.
34. Medina, R.P., Nadres, E.T., Ballesteros, F.C., Jr., Rodrigues, D.F. Incorporation of graphene oxide into a chitosan-poly(acrylic acid) porous polymer nanocomposite for enhanced lead adsorption (2016) *Environmental Science: Nano*, 3 (3), pp. 638-646.
35. Saeidi, N., Parvini, M. Accuracy of dubinin-astakhov and dubinin-radushkevich adsorption isotherm models in evaluating micropore volume of bentonite (2016) *Periodica Polytechnica Chemical Engineering*, 60 (2), pp. 123-129.
36. Yuan, L., Zhi, W., Xie, Q., Chen, X., Liu, Y. Lead removal from solution by a porous ceramisite made from bentonite, metallic iron, and activated carbon (2015) *Environmental Science: Water Research and Technology*, 1 (6), pp. 814-822.
37. Teng, J., Zhang, Q., Yang, Q., Wang, Z., Jiao, T., Peng, Q., Chen, Y. New route to the charged functional assisted nano-lanthanum hydroxide composite with superior lead sorption capacities (2015) *Science of Advanced Materials*, 7 (9), pp. 1722-1729.
38. Gohari, R.J., Lau, W.J., Halakoo, E., Ismail, A.F., Korminouri, F., Matsuura, T., Jamshidi Gohari, M.S., Chowdhury, M.N.K. Arsenate removal from contaminated water by a highly adsorptive nanocomposite ultrafiltration membrane (2015) *New Journal of Chemistry*, 39 (11), pp. 8263-8272.
39. Fu, F., Cheng, Z., Lu, J. Synthesis and use of bimetal and bimetal oxides in contaminants removal from water: A review (2015) *RSC Advances*, 5 (104), pp. 85395-85409.
40. Shao, H., Liu, X.-G., Cao, N., Li, J.-G., Wang, D.-W., Zhang, Z.-F. Synthesis of thiamine-modified bentonite for pretreatment of pharmaceutical wastewater (2015) *Kemija u industriji/Journal of Chemists and Chemical Engineers*, 64 (5-6), pp. 237-245.
41. Chen, J., He, F., Zhang, H., Zhang, X., Zhang, G., Yuan, G. Novel core-shell structured Mn-Fe/MnO₂ magnetic nanoparticles for enhanced Pb(II) removal from aqueous solution (2014) *Industrial and Engineering Chemistry Research*, 53 (48), pp. 18481-18488.
42. Zhao, Q., Ren, L., Zhou, H., Cao, T., Chen, P. Enhanced adsorption of Pb(II) by Al(OH)₃/(PAA-CO-PAM) sub-microspheres with three-dimensional interpenetrating network structure (2014) *Chemical Engineering Journal*, 250, pp. 6-13.
43. Sen Gupta, S., Bhattacharyya, K.G. Adsorption of metal ions by clays and inorganic solids (2014) *RSC Advances*, 4 (54), pp. 28537-28586.
44. Fan, H., Zhou, L., Jiang, X., Huang, Q., Lang, W. Adsorption of Cu²⁺ and methylene blue on dodecyl sulfobetaine surfactant-modified montmorillonite (2014) *Applied Clay Science*, 95, pp. 150-158.
45. You, X.-L., Chen, X.-Q., Cao, J.-L. Preparation of poly(acrylic acid-acrylic sodium) bentonite composite and its adsorption to lead and fluorine ions (2013) *Guocheng Gongcheng Xuebao/The Chinese Journal of Process Engineering*, 13 (6), pp. 1034-1040.
46. Jamshidi Gohari, R., Lau, W.J., Matsuura, T., Halakoo, E., Ismail, A.F. Adsorptive removal of Pb(II) from aqueous solution by novel PES/HMO ultrafiltration mixed matrix membrane (2013) *Separation and Purification Technology*, 120, pp. 59-68.
47. Wang, Y., Jiang, X., Zhou, L., Wang, C., Liao, Y., Duan, M., Jiang, X. A comparison of new gemini surfactant modified clay with its monomer modified one: Characterization and application in methyl orange removal (2013) *Journal of Chemical and Engineering Data*, 58 (6), pp. 1760-1771.
48. Purenović, J., Mitić, V.V., Kocić, L., Pavlović, V., Randjelović, M., Purenović, M. Intergranular area microalloyed aluminium-silicate ceramics fractal analysis (2013) *Science of Sintering*, 45 (1), pp. 117-126.
49. Wang, C., Jiang, X., Zhou, L., Xia, G., Chen, Z., Duan, M., Jiang, X. The preparation of organo-bentonite by a new gemini and its monomer surfactants and the application in MO removal: A comparative study (2013) *Chemical Engineering Journal*, 219, pp. 469-477.

50. Bojić, D.V., Randelović, M.S., Zarubica, A.R., Mitrović, J.Z., Radović, M.D., Purenović, M.M., Bojić, A.L. Comparison of new biosorbents based on chemically modified *Lagenaria vulgaris* shell (2013) *Desalination and Water Treatment*, 51 (34-36), pp. 6871-6881.
51. Lu, Y., Liang, Q. Removal of Pb(II) from vanillin solution by acid-modified cattail biomass (2013) *BioResources*, 8 (2), pp. 2631-2640.
52. Zhang, H., Tong, Z., Wei, T., Tang, Y. Sorption characteristics of Pb(II) on alkaline Ca-bentonite (2012) *Applied Clay Science*, 65-66, pp. 21-23.

❖ **Momčilović M.Z., Onjia A.E., Purenović M.M., Zarubica A.R., Randelović M.S., Removal of a cationic dye from water by activated pinecones (2012) *Journal of the Serbian Chemical Society*, 77 (6) , pp. 761-774.**

Broj citata (bez autocitata): 15

Citiran u:

1. Akkari, I., Graba, Z., Bezzi, N., Kaci, M.M., Merzeg, F.A., Bait, N., Ferhati, A., Dotto, G.L., Benguerba, Y. Effective removal of cationic dye on activated carbon made from cactus fruit peels: a combined experimental and theoretical study (2023) *Environmental Science and Pollution Research*, 30 (2), pp. 3027-3044.
2. Grzeszczak, J., Wróblewska, A., Kamińska, A., Miądlicki, P., Sreńscek-Nazzal, J., Wróbel, R.J., Koren, Z.C., Michalkiewicz, B. Carbon catalysts from pine cones – Synthesis and testing of their activities (2022) *Catalysis Today*, .
3. Atmani, F., Kaci, M.M., Yeddou-Mezenner, N., Soukeur, A., Akkari, I., Navio, J.A. Insights into the physicochemical properties of Sugar Scum as a sustainable biosorbent derived from sugar refinery waste for efficient cationic dye removal (2022) *Biomass Conversion and Biorefinery*, .
4. Chopra, I., Singh, S.B. Kinetics and equilibrium study for adsorptive removal of cationic dye using agricultural waste-raw and modified cob husk (2022) *International Journal of Environmental Analytical Chemistry*, 102 (18), pp. 7062-7083.
5. Sulaiman, N.S., Amini, M.H.M., Danish, M., Sulaiman, O., Hashim, R. Kinetics, thermodynamics, and isotherms of methylene blue adsorption study onto cassava stem activated carbon (2021) *Water (Switzerland)*, 13 (20), art. no. 2936, .
6. Akkari, I., Graba, Z., Bezzi, N., Merzeg, F.A., Bait, N., Ferhati, A. Raw pomegranate peel as promise efficient biosorbent for the removal of Basic Red 46 dye: equilibrium, kinetic, and thermodynamic studies (2021) *Biomass Conversion and Biorefinery*, .
7. Kavci, E. Malachite green adsorption onto modified pine cone: Isotherms, kinetics and thermodynamics mechanism (2021) *Chemical Engineering Communications*, 208 (3), pp. 318-327.
8. Rauf, N., Liu, G., Cai, Y., Tahir, S.S. Sorption studies for the removal of arsenite onto *pinus roxburghii* cone: Ph, isothermal, kinetics and thermodynamic studies (2020) *Desalination and Water Treatment*, 185, pp. 196-208.
9. Hafyana, S.M., Elsheikh, A.F., Hausler, R. Batch biosorption removal of total organic carbon from laundry aqueous media using raw pine and acid/microwave irradiation treated pine cone powder (2020) *Desalination and Water Treatment*, 183, pp. 205-221.
10. Mguni, L.L., Yao, Y., Liu, X., Yuan, Z., Hildebrandt, D. Ultra-deep desulphurization of both model and commercial diesel fuels by adsorption method (2019) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 7 (2), art. no. 102957, .
11. Fodeke, A.A., Olayera, O.O. Thermodynamics of adsorption of malachite green hydrochloride on treated and untreated corncob charcoal (2019) *Journal of the Serbian Chemical Society*, 84 (10), pp. 1143-1154.
12. Valizadeh, S., Younesi, H., Bahramifar, N. Highly mesoporous K₂CO₃ and KOH/activated carbon for SDBS removal from water samples: Batch and fixed-bed column adsorption process (2016) *Environmental Nanotechnology, Monitoring and Management*, 6, pp. 1-13.
13. Stojiljković, M.S., Todorović, B.Ž., Stojiljković, S.T., Stojanović, S.B., Savić, S.R. The degree of removal efficiency As³⁺ ions from the water activated carbon adsorption in porous and full columns of small height (2016) *International Multidisciplinary Scientific GeoConference Surveying Geology and Mining Ecology Management, SGEM*, 2, pp. 805-812.
14. Salimian, S., Moghaddam, M.K., Safi, S., Mortazavi, S.M. Properties of wool dyed with pinecone powder as a by-product colorant (2016) *Indian Journal of Fibre and Textile Research*, 41 (2), pp. 173-179.

15. Tang, L., Zhang, S., Zeng, G.-M., Zhang, Y., Yang, G.-D., Chen, J., Wang, J.-J., Wang, J.-J., Zhou, Y.-Y., Deng, Y.-C. Rapid adsorption of 2,4-dichlorophenoxyacetic acid by iron oxide nanoparticles-doped carboxylic ordered mesoporous carbon (2015) *Journal of Colloid and Interface Science*, 445, pp. 1-8.

❖ **Randelovic M., Purenovic M., Purenovic J., Momcilovic M., Removal of Mn 2+ from water by bentonite coated with immobilized thin layers of natural organic matter (2011) *Journal of Water Supply: Research and Technology - AQUA*, 60 (8) , pp. 486-493.**

Broj citata (bez autocitata): 1

Citiran u:

1. Kang, S., Durand-Vidal, S., Badot, J.-C., Legein, C., Body, M., Borkiewicz, O.J., Dubrunfaut, O., Dambournet, D. Intercalation-exfoliation processes during ionic exchange reactions from sodium lepidocrocite-type titanate toward a proton-based trititanate structure (2021) *Physical Chemistry Chemical Physics*, 23 (17), pp. 10498-10508.

❖ **Randelovic M.S., Purenovic M.M., Zarubica A.R., Mladenovic I.D., Purenovic J.M., Momcilovic M.Z. Physico-chemical characterization of bentonite and its application for Mn²⁺ removal from water (2011) *Hemijaska Industrija*, 65 (4) , pp. 381-387.**

Broj citata (bez autocitata): 5

Citiran u:

1. Samaržija-Jovanović, S., Jovanović, V., Jovanović, T., Petković, B., Marković, G., Porobić, S., Marinović Cincović, M. Synthesis, characterization, hydrolytic, and thermal stability of urea–formaldehyde composites based on modified montmorillonite K10 (2022) *Journal of Thermal Analysis and Calorimetry*, 147 (17), pp. 9417-9429.
2. Bakalár, T., Pavolová, H. Removal of manganese from water using modified natural zeolite (2018) *International Journal of Engineering Research and Technology*, 11 (12), pp. 2045-2059.
3. Uddin, M.K. A review on the adsorption of heavy metals by clay minerals, with special focus on the past decade (2017) *Chemical Engineering Journal*, 308, pp. 438-462.
4. Arsenović, M.V., Pezo, L.L., Radojević, Z.M., Stanković, S.M. Serbian heavy clays behavior: Application in rough ceramics [Opekarske gline iz Srbije: Primena u proizvodnji grube keramike] (2013) *Hemijaska Industrija*, 67 (5), pp. 811-822.
5. Stojiljkovic, S., Stamenkovic, M., Kostic, D., Miljkovic, M., Arsic, B., Savic, I., Savic, I., Miljkovic, V. The influence of organic modification on the structural and adsorptive properties of bentonite clay and its application for the removal of lead (2013) *Science of Sintering*, 45 (3), pp. 363-376.

❖ **Momcilovic M.Z., Purenovic M.M., Miljkovic M.N., Bojic A.L., Zarubica A.R., Randelovic M.S., Physico-chemical characterization of powdered activated carbons obtained by thermo-chemical conversion of brown municipal waste (2011) *Hemijaska Industrija*, 65 (3) , pp. 241-247.**

Broj citata (bez autocitata): 2

Citiran u:

1. Milenković, D.D., Milenković, V.D., J.D.Milenković, A., Tomić, T.J.D., Moskovljević, D.D., Đorđević, M.M. Ultrasound-assisted adsorption of fenoterol from water solution by shells of plum seeds activated carbon (2021) *Separation and Purification Technology*, 274, art. no. 119074, .
2. Lopičić, Z.R., Milojković, J.V., Šoštarić, T.D., Petrović, M.S., Mihajlović, M.L., Lačnjevac, Č., Stojanović, M.D. Influence of pH value on Cu(II) biosorption by lignocellulose peach shell waste material [Uticaj pH vrednosti na biosorpciju jona bakra otpadnom lignoceluloznom masom koštice breskve] (2013) *Hemijaska Industrija*, 67 (6), pp. 1007-1015.

❖ **Momcilovic M.Z., Purenovic M.M., Miljkovic M.N., Bojic A.L., Randelovic M.S., Adsorption of cationic dye methylene blue onto activated carbon obtained from horse chestnut kernel (2011) *Hemijaska Industrija*, 65 (2) pp. 123-129.**

Broj citata (bez autocitata): 6

Citiran u:

1. Isinkaralar, K., Gullu, G., Turkyilmaz, A., Dogan, M., Turhan, O. Activated carbon production from horse chestnut shells for hydrogen storage (2022) *International Journal of Global Warming*, 26 (4), pp. 361-373.
2. Xu, W., Li, Y., Li, M., Wang, H., Sun, Y., Cui, M., Li, L. Adsorption properties of polyacrylamide/Nicandra physaloides (L.) gaertn gel to Congo red (2022) *Desalination and Water Treatment*, 246, pp. 304-314.
3. Krstić, N.S., Dimitrijević, V.D., Stanković, M.N., Dulanović, D.T., Đorđević, M.G., Marinković, M., Đorđević, D.M. Zero-valent iron nickel modified natural zeolite material: Characterization and environmental aspect of application – first results (2021) *Studia Universitatis Babes-Bolyai Chemia*, 66 (1), pp. 23-34.
4. Al-Ghamdi, Y.O., Jabli, M., Soury, R., Khan, S.A. A cellulosic fruit derived from Nerium oleander biomaterial: Chemical characterization and its valuable use in the biosorption of methylene blue in a batch mode (2020) *Polymers*, 12 (11), art. no. 2539, pp. 1-16.
5. Boumaza, S., Yenounne, A., Hachi, W., Kaouah, F., Bouhamidi, Y., Trari, M. Application of Typha angustifolia (L.) Dead Leaves Waste as Biomaterial for the Removal of Cationic Dye from Aqueous Solution (2018) *International Journal of Environmental Research*, 12 (5), pp. 561-573.
6. Marković, S., Stanković, A., Lopičić, Z., Lazarević, S., Stojanović, M., Uskoković, D. Application of raw peach shell particles for removal of methylene blue (2015) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 3 (2), pp. 716-724.

КРАЈ ЗБИРНОГ ДОКУМЕНТА