

ТЕХНИЧКИ ФАКУЛТЕТ У БОРУ

Број захтева: I/2-
Датум: 06. 07. 2017.

СЕНАТУ УНИВЕРЗИТЕТА У БЕОГРАДУ ПОСРЕДСТВОМ ВЕЋА НУЧНИХ ОБЛАСТИ ТЕХНИЧКИХ НАУКА

ПРЕДЛОГ ЗА ИЗБОР У ЗВАЊЕ РЕДОВНОГ ПРОФЕСОРА

I – ПОДАЦИ О КАНДИДАТУ ПРЕДЛОЖЕНОМ ЗА ИЗБОР У ЗВАЊЕ НАСТАВНИКА

1. Име, средње име и презиме кандидата: **др МИЛЕ (Душан) ДИМИТРИЈЕВИЋ**
2. Предложено звање: **Редовни професор**
3. Ужа научна, односно уметничка област за коју се наставник бира: **Хемија, хемијска технологија и хемијско инжењерство**
4. Радни однос са пуним или непуним радним временом: **Пуним**
5. До овог избора кандидат је био у звању: **Ванредног професора** у које је први пут изабран: **22. 10. 2012.** године за ужу научну област: **Хемија, хемијска технологија и хемијско инжењерство .**

II – ОСНОВНИ ПОДАЦИ О ТОКУ ПОСТУПКА ИЗБОРА У ЗВАЊЕ

1. Датум истека изборног периода за који је кандидат изабран у звање: **21. 10. 2017.** године
2. Датум и место објављивања конкурса: **17. 05. 2017.** године у листу „Послови“ и на веб странама сајта Факултета и Универзитета
3. Звање за које је расписан конкурс: **Редовни или ванредни професор.**

III – ПОДАЦИ О КОМИСИЈИ ЗА ПРИРЕМУ РЕФЕРАТА И О РЕФЕРАТУ

1. Назив органа и датум именовања Комисије: Изборно веће Наставно научног већа Техничког факултета у Бору, број VI/5-2-ИВ-4/2 од 27. 04. 2017. године
2. Састав Комисије за припрему реферата

Име и презиме	Звање	Ужа научна односно уметничка област	Организација у којој је запослен
1) др Милан Антонијевић, редовни проф.		Хем., хем, технол. и хем инжењерство	Технички факултет у Бору
2) др Снежана Шербула, редовни проф.		Хем., хем, технол. и хем инжењерство	Технички факултет у Бору
3) др Миомир Павловић, научни саветник		Хемија	ИХТМ у Београду

3. Број пријављених кандидата на конкурс: **1**
4. Да ли је било издвојених мишљења чланова комисије: **није**
5. Датум стављања реферата на увид јавности: **21. 06. 2017. године**
6. Начин (место) објављивања реферата: **Библиотека Техничког факултета у Бору и на Веб странама Сајта Факултета, као и обавештење о истом на огласним таблама Факултета**
7. Приговори: **није их било**

**IV – ДАТУМ УТВРЂИВАЊА ПРЕДЛОГА ОД СТРАНЕ ИЗБОРНОГ ВЕЋА
ФАКУЛТЕТА : 06. 07. 2017. године**

Потврђујем да је поступак утврђивања предлога за избор кандидата др МИЛЕТА ДИМИТРИЈЕВИЋА у звање РЕДОВНОГ ПРОФЕСОРА вођен у свему у складу са одредбама Закона, Статута Универзитета, Статута факултета и Правилника о начину и поступку стицање звања и заснивање радног односа наставника Универзитета у Београду.

**ПОТПИС ДЕКАНА
ФАКУЛТЕТА**

Проф. др Нада Штрбац

Прилози:

1. Одлука изборног већа факултета о утврђивању предлога за избор у звање;
2. Реферат Комисије о пријављеним кандидатима за избор у звање;
3. Сажетак реферата Комисије о пријављеним кандидатима за избор у звање;
4. Доказ о непостојању правоснажне пресуде о околностима из чл. 62. ст. 4. Закона;
5. Изјава о изворности

Напомена: сви прилози, осим под бр. 4., достављају се и у електронској форми.

Универзитет у Београду
ТЕХНИЧКИ ФАКУЛТЕТ У БОРУ
Бр. VI/5-5-ИВ-1
Бор, 06. 07. 2017. године

На основу члана 65. став 2. Закона о високом образовању ("Сл.Гл.РС", бр 44/2010) и члана 49., 103. и 104. Статута, Изборно веће Техничког факултета у Бору, на седници одржаној 06. 07. 2017. године, доноси

О Д Л У К У
о утврђивању предлога за избор у звање и заснивање радног односа

I Утврђује се предлог за избор др **МИЛЕТА ДИМИТРИЈЕВИЋА**, дипломираног инж. неорганске хемијске технологије, из Бора, у звање **редовног професора** и заснивање радног односа на неодређено време, са пуним радним временом, за ужу научну област: **ХЕМИЈА, ХЕМИЈСКА ТЕХНОЛОГИЈА И ХЕМИЈСКО ИНЖЕЊЕРСТВО.**

II Утврђени предлог одлуке доставља се Сенату Универзитета у Београду посредством Већа научних области техничких наука Универзитета, у складу са чланом 65. став 2. истог Закона.

III По добијању позитивне Одлуке из става II ове одлуке, декан ће са изабраним лицем закључити уговор о раду на неодређено време.

О б р а з л о ж е њ е

На основу Одлуке Изборног већа Техничког факултета у Бору, бр. VI/5-2-ИВ-4-5 од 27. 04. 2017. године, дана 17. 05. 2017. године, објављен је конкурс у огласном листу Националне службе запошљавања: „Послови“, за избор једног универзитетског наставника у звању редовног или ванредног професора за ужу научну област: Хемија, хемијска технологија и хемијско инжењерство.

Изборно веће формирало је комисију за припрему реферата, решењем бр. VI/5-2-ИВ-4/2 од 27. 04. 2017. године. Сачињени Реферат о пријављеном кандидату стављен је на увид јавности, излагањем у библиотеци Факултета, као и на Веб-страницама сајта Факултета, у периоду од 21. 06. - 05. 07. 2017. године, у складу са Законом и Статутом Факултета.

Достављено:

- Сенату Универзитета у Београду
- ВНО техничких наука Универзитета
- Катедри за Хем.хем.техн.и хем инж.
- а/а, III/1

Д е к а н

Проф. др Нада Штрбац

**ИЗБОРНОМ ВЕЋУ
ТЕХНИЧКОГ ФАКУЛТЕТА У БОРУ
УНИВЕРЗИТЕТА У БЕОГРАДУ**

Одлуком Изборног већа Техничког факултета у Бору бр. VI/5-2-ИВ-4/2 од 27.04.2017. године, одређени смо за чланове Комисије за писање реферата за избор у звање и заснивање радног односа једног наставника за ужу научну област *Хемија, хемијска технологија и хемијско инжењерство*, по конкурс који је објављен у недељном листу ПОСЛОВИ 17.05.2017. године. После прегледа достављеног материјала Комисија подноси Изборном већу Техничког факултета у Бору следећи:

РЕФЕРАТ

На расписани конкурс пријавио се један кандидат и то Др Миле Димитријевић, дипл. инж. технологије, ванредни професор Техничког факултета у Бору Универзитета у Београду.

Приказ кандидата

Кандидат др Миле Димитријевић, дипл. инж. технологије

А. БИОГРАФСКИ ПОДАЦИ

Др Миле Д. Димитријевић је рођен 15.12.1961. године у Стрелцу, општина Бабушница. У Бору живи од своје треће године. Након завршетка основне школе и гимназије у Бору, одлази на одслужење војног рока, а затим се уписује и студира на Техничком факултету у Бору. Дипломирао је 1988. године на истом факултету, на одсеку за неорганску технологију. Исте године заснива радни однос на факултету у звању асистента – приправника на предмету “Корозија и заштита материјала”. Магистарску тезу под називом “Оксидација пирита калијум-дихроматом” одбранио је 1992. године на Техничком факултету у Бору. У звање асистента на предмету “Корозија и заштита материјала” изабран је 1993. Године. Поред овога држао је вежбе и из предмета “Неорганска хемијска технологија”, “Општа и неорганска хемија” и “Машине и уређаји у хемијској индустрији”. Дана 03.04.1998. године одбранио је докторску дисертацију под називом “Утицај анјона на оксидацију пирита водоник-пероксидом” и тиме стекао академски назив доктор техничких наука – област хемијске технологије.

Од 04.05.1998. године ради у Институту за бакар у Бору у заводу за металургију и технологију – група за технологију. У звање научни сарадник изабран је 15.09.1998. године, а у звање виши научни сарадник 20.01.2004. године. Дугогодишњи је члан Српског хемијског друштва. Био је члан председништва подружнице СХД у Бору од 1988.

године, а секретар друштва у периоду 1998-2000. године. Био је члан Савеза инжењера и техничара за заштиту материјала Србије. Уредник часописа “Иновације и развој” био је од 2000-2006. год. У периоду од 2003. до 2008. године руководио је Регионалним центром за таленте у Бору, бавећи се промоцијом науке код младих у Борском и Зајечарском округу.

У звање доцента на Техничком факултету у Бору изабран је 29.10.2007. године, а од 01.10.2008. године заснива радни однос на факултету, са пуним радним временом. У звање ванредног професора изабран је 22.10.2012. године. Као ванредни професор ангажован је на предметима: Корозија и заштита, Општа хемијска технологија, Технологија прераде и одлагања чврстог отпада (основне академске студије); Анализа технолошких процеса и заштита животне средине (мастер академске студије); Електрохемијска технологија и Третман чврстог отпада (докторске академске студије).

Др Миле Димитријевић је аутор две монографије националног значаја, аутор и коаутор 22 рада објављених у међународним научним часописима (M21-23), од тога 12 у врхунским међународним часописима, 30 радова (M24, M50) публикованих у националним часописима, као и великог броја саопштења са међународних и националних скупова. Главне области његовог деловања су хидрометалуршки третман сулфидних и других отпадних материјала, рециклажа, мониторинг и заштита животне средине. Кандидат је непрекидно, од 1991. године, као сарадник учествовао у изради 6 пројекта финансираних од стране Министарства просвете, науке и технолошког развоја Републике Србије, био је руководилац једног пројекта финансираног од стране привреде, а на неколико пројеката учествовао је као сарадник. Вишегодишњи је члан научних одбора конференција: International October Conference, International Conference “Ecological Truth” и Symposium “Recycling Technologies and Sustainable Development”. Рецензирао је радове у часописима: Waste Management & Research, International Journal of Mineral Processing, Journal of Hazardous Materials и Journal of Mining and Metallurgy, section B: Metallurgy. Члан је уређивачког одбора часописа Recycling and Sustainable Development.

Активно учешће кандидат је остварио као члан комисија и ментор већег броја дипломских и завршних радова, једног магистарског и два мастер рада. Био је члан комисије за оцену и одбрану три докторске дисертације и ментор две одбрањене докторске дисертације.

Поред наставних активности на факултету, кандидат др Миле Димитријевић је учествовао и у другим активностима везаним за развој и унапређење научних и стручних области којима се бави. Током вишегодишњег рада на факултету учествовао је или руководио разним комисијама формираним од стране Већа Техничког факултета. Члан је Савета Техничког факултета у Бору, шеф Катедре за хемију и хемијску технологију и шеф Одсека за технолошко инжењерство (трећи мандат).

Б. ДИСЕРТАЦИЈЕ

Б.1. Одбрањена магистарска теза

Магистарску тезу под називом “Оксидација пирита калијум-дихроматом” је одбранио 22. септембра 1992. године, под менторством проф. др Милана Антонијевића, на Техничком факултету у Бору Универзитета у Београду.

Б.2. Одбрањена докторска дисертација

Докторску дисертацију под називом “Утицај анјона на оксидацију пирита водоник-пероксидом”, под менторством проф. др Милана Антонијевића, одбранио је 3. априла 1998. године на Техничком факултету у Бору Универзитета у Београду.

В. ПЕДАГОШКА АКТИВНОСТ

Др Миле Димитријевић, ван. проф. стекао је богато педагошко искуство током свог досадашњег рада на Универзитету у Београду. Прошао је сва изборна звања: од истраживача приправника, преко асистента приправника, асистента, доцента, до избора у звање ванредног професора 2012. године.

Као асистент на основним студијама био је ангажован на предметима Корозија и заштита материјала, Неорганска хемијска технологија, Општа и неорганска хемија и Машине и уређаји у хемијској индустрији.

Као доцент и ванредни професор на основним академским студијама је ангажован на предметима Корозија и заштита, Општа хемијска технологија, Технологија прераде и одлагања чврстог отпада. На мастер академским студијама ангажован је на предмету Анализа технолошких процеса и заштита животне средине, а на докторским академским студијама ангажован је на предметима Електрохемијска технологија и Третман чврстог отпада.

В.1. Оцена наставне активности кандидата

Вишегодишњим праћењем педагошког рада и ангажовања др Милета Димитријевића у настави, може се закључити да је кандидат савесно и квалитетно изводио наставу. Вредновање педагошког рада наставника од стране студената на Техничком факултету у Бору врши се анонимним анкетавањем два пута годишње (пролећни и јесењи семестар). У свим оцењивањима педагошког рада наставника др Милета Димитријевића од стране студената, у току последњег изборног периода, кандидат је добијао високе оцене. У наставку је дат приказ просечних оцена вредновања педагошког рада наставника, које је кандидат добијао у протеклим школским годинама, радећи на на Техничком Факултету у Бору.

Основне академске студије:

Година: 2012/2013, пролећни семестар, укупна просечна оцена: 4,48

Година: 2013/2014, пролећни семестар, укупна просечна оцена: 4,53

Година: 2014/2015, пролећни семестар, укупна просечна оцена: 4,73

Година: 2015/2016, пролећни семестар, укупна просечна оцена: 4,51

Докторске академске студије:

Година: 2014/2015, јесењи семестар, укупна просечна оцена: 4,60

В.2. Припрема и реализација наставе

Др Миле Димитријевић врши припреме детаљних планова реализације наставе које редовно излаже на самом почетку семестра. Уз то, за сваки предмет који држи обезбеђује одговарајућу литературу, настојећи да припреми и сопствене текстове (скрипта). Кандидат је у потпуности припремио наставни програм за наведене предмете.

В.3. Менторство

У оквиру педагошке делатности др Миле Димитријевић се активно укључивао у активности везане за израду дипломских, завршних, мастер радова и докторских дисертација. Био је ментор две одбрањене докторске дисертације, члан комисије за оцену и одбрану три докторске дисертације, члан комисије за одбрану једног магистарског и два мастер рада, ментор 14 дипломских/завршних радова и 38 пута члан комисије за одбрану дипломског/завршног рада.

В.3.1. Ментор одбрањене докторске дисертације:

1. Даниела Урошевић: Екстракција бакра из топионичке шљаке комбинованим поступцима, Универзитет у Београду, Технички Факултет у Бору, 2016.
2. Маја Нујкић: Биомониторинг тешких метала у областима загађеним рударско-металуршким активностима коришћењем воћних врста: дивља купина, винова лоза, виноградарска бресква и јабука, Универзитет у Београду, Технички Факултет у Бору, 2016.

В.3.2. Члан комисије за одбрану докторске дисертације:

1. Радмила Марковић: Третман отпадних раствора из процеса електролитичке рафинације бакра коришћењем бакарних анода нестандардног хемијског састава, Универзитет у Београду, Технички Факултет у Бору, 2013.
2. Тања Калиновић: Могућности коришћења бора, липе и зове у биомониторингу и фиторемедијацији, Универзитет у Београду, Технички Факултет у Бору, 2016.
3. Ана Радојевић: Биомониторинг ваздуха и фиторемедијација земљишта употребом храста, смреке и лешника, Универзитет у Београду, Технички Факултет у Бору, 2017.

В.3.3. Члан комисије за одбрану магистарског рада:

1. Лиљана Соколова-Ђокић, Арсен у подземним водама-утицај на животну средину, Универзитет у Београду, Технички факултет у Бору, 2006.

В.3.4. Члан комисије одбрањеног мастер рада:

1. Маја Нујкић: Утицај тешких метала на земљиште и биљке у околини флотацијског јаловишта, Универзитет у Београду, Технички факултет у Бору, 2010.
2. Маја Атанасијевић: Микроелементи у животној средини, Универзитет у Београду, Технички факултет у Бору, 2015.

Б.3.5. Ментор одбрањеног дипломског/завршног рада:

1. Марјан Димов: Киселе рудничке (дренажне) воде, Технички факултет у Бору, 2012.
2. Марина Савић: Оксидација пирита бактеријама, Технички факултет у Бору, 2012.
3. Саша Вучковић: Истрошени аутокатализатори као извор платинских метала, Технички факултет у Бору, 2012.
4. Ана Дамњановић: Валоризација бакра из топионичке шљаке, Технички факултет у Бору, 2012.
5. Бојана Проговац: Термоелектране на угаљ - утицај на животну средину, Технички факултет у Бору, 2012.
6. Виолета Димитријевић: Искоришћење бакарне шљаке у цементној индустрији, Технички факултет у Бору, 2012.
7. Марина Здравковић: Производња био гаса, стање и перспективе, Технички факултет у Бору, 2013.
8. Драгана Војновић: Акумулација тешких метала у морским рибама, Технички факултет у Бору, 2013.
9. Десанка Дашић: Биолужење руда бакра, Технички факултет у Бору, 2013.
10. Милош Радисављевић: Рециклажа електронског отпада, Технички факултет у Бору, 2016.
11. Кика Адамовић: Рециклажа путничких аутомобила, Технички факултет у Бору, 2016.
12. Бојана Милисављевић: Загађење земљишта и биљака тешким металима, Технички факултет у Бору, 2016.
13. Владимир Аксић: Киселе рудничке воде, Технички факултет у Бору, 2016.
14. Светлана Станковић: Технологије за третман рударског отпада, Технички факултет у Бору, 2016.

В.3.6. Члан комисије одбрањеног дипломског/завршног рада:

Кандидат је 38 пута био у комисијама за одбрану дипломских и завршних радова.

Г. БИБЛИОГРАФИЈА НАУЧНИХ И СТРУЧНИХ РАДОВА

Г.1. Преглед радова др Милета Димитријевића по индикаторима научне и стручне компетентности – пре избора у звање ванредног професора

Г.1.1. Радови објављени у часописима међународног значаја (M20):

Рад у врхунском међународном часопису, првих 10% импакт листе (M21a)

1. **Mile Dimitrijević**, Ana Kostov, Visa Tasić, Novica Milosević, Influence of pyrometallurgical copper production on the environment, J. Hazardous Materials, 164 (2009) 892-899.
{IF(2009) = 4,144 (Environmental Science 11/181)}
ISSN: 0304-3894 DOI: 10.1016/j.jhazmat.2008.08.099
<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0304389408013022>

Рад у врхунском међународном часопису (M21)

1. M.M. Antonijević, **M. Dimitrijević** and Z. Janković, Investigation of pyrite oxidation by potassium dichromate, Hydrometallurgy, 32 (1993) 61-72.
{IF(1993) = 1,255}
ISSN: 0304-386X DOI: 10.1016/0304-386X(93)90056-J
<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/0304386X9390056J?via%3Dihub>
2. M.M. Antonijević, Z. Janković and **M. Dimitrijević**, Investigation of the kinetics of chalcopyrite oxidation by potassium dichromate, Hydrometallurgy, 35 (1994) 187-201.
{IF(1994) = 0,590}
ISSN: 0304-386X DOI: 10.1016/0304-386X(94)90051-5
<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/0304386X94900515?via%3Dihub>
3. **M. Dimitrijević**, M. Antonijević and Z. Janković, Kinetics of pyrite oxidation by hydrogen peroxide in perchloric acid, Hydrometallurgy, 42 (1996) 377-386.
{IF(1996) = 0,483}
ISSN: 0304-386X DOI: 10.1016/0304-386X(95)00094-W
<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/0304386X9500094W>
4. M.M. Antonijević, **M. Dimitrijević** and Z. Janković, Leaching of pyrite with hydrogen peroxide in sulphuric acid, Hydrometallurgy, 46 (1997) 71-83.
IF(1997) = 0,575
ISSN: 0304-386X DOI: 10.1016/S0304-386X(96)00096-5
<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0304386X96000965>
5. **M. Dimitrijević**, M.M. Antonijević and V. Dimitrijević, Investigation of the kinetics of pyrite oxidation by hydrogen peroxide in hydrochloric acid solution, Minerals Engineering, 12 (1999) 165-174.
{IF(1999) = 0,500 (Mining and Mineral Processing 5/19)}

ISSN: 0892-6875 DOI: 10.1016/S0892-6875(98)00129-0

<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0892687598001290>

6. M.M. Antonijević, Z.D. Janković and **M.D. Dimitrijević**, Kinetics of chalcopyrite dissolution by hydrogen peroxide in sulphuric acid, *Hydrometallurgy*, 71 (2004) 329-334. {IF(2004) = 1,088 (Metallurgy and Metallurgical Engineering 12/71)}
ISSN: 0304-386X DOI: 10.1016/S0304-386X(03)00082-3
<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0304386X03000823>
7. M.M. Antonijević, **M. D. Dimitrijević**, S.M. Šerbula, V.L.J. Dimitrijević, G.D. Bogdanović, S.M. Milić, Influence of inorganic anions on electrochemical behaviour of pyrite, *Electrochimica Acta*, 50 (2005) 4160-4167.
{IF(2005) = 2,453 (Electrochemistry 5/21)}
ISSN: 0013-4686 DOI: 10.1016/j.electacta.2005.01.036
<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0013468605000903>
8. M.M. Antonijević, **M.D. Dimitrijević**, Z.O. Stevanović, S.M. Šerbula, G.D. Bogdanović, Investigation of the possibility of copper recovery from the flotation tailings by acid leaching, *J. Hazardous Materials*, 158 (2008) 23-34.
{IF(2008) = 2,975 (Engineering, Environmental 5/37)}
ISSN: 0304-3894 DOI: 10.1016/j.jhazmat.2008.01.063
<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0304389408000940>

Рад у истакнутом међународном часопису (M22)

1. M. M. Antonijević, S. M. Milić, **M. D. Dimitrijević**, M. B. Petrović, M. B. Radovanović and A. T. Stamenković, The influence of pH and chlorides on electrochemical behavior of copper in the presence of benzotriazole, *International Journal of Electrochemical Science*, 4 (7) (2009) 962-979.
{IF(2009) = 2,175 (Electrochemistry 11/24)} ISSN: 1452-3981
<http://www.electrochemsci.org/papers/vol4/4070962.pdf>
2. M. M. Antonijević, **M. D. Dimitrijević**, S. M. Milić and M. M. Nujkić, Metal concentrations in the soils and native plants surrounding the old flotation tailings pond of the Copper Mining and Smelting Complex Bor (Serbia), *Journal of Environmental Monitoring*, 14 (2012) 866-877.
{IF(2012) = 2,085 (Environmental Science 84/210)} ISSN: 1464-0325

Рад у међународном часопису (M23)

1. M.M. Antonijević, **M. Dimitrijević** and Z. Janković, Kinetics of pyrite oxidation by potassium dichromate in acidic solutions, *J. Serb. Chem. Soc.*, 60(3) (1995) 241-249. ISSN: 0352-5139
2. **M. Dimitrijević**, M. Antonijević and V. Dimitrijević, Kinetics of pyrite oxidation by hydrogen peroxide in phosphoric acid solution, *J. Serb. Chem. Soc.*, 64(12) (1999) 753-764. ISSN: 0352-5139

Kategorizacija (<http://www.shd.org.rs/JSCS/>): Odlukom Odbora za hemiju Republičkog fonda za nauku Srbije br. 6678/1 od 22.11.1990. godine, koja je kasnije potvrđena odlukom Saveta Fonda, ovaj časopis je uvršten u kategoriju međunarodnih časopisa (**M-23**).

Г.1.2. Зборници међународних научних скупова (М30)

Саопштење са међународног скупа штампано у целини (М33)

1. V. Dimitrijević, **M. Dimitrijević**, D. Milanović, Recovery of tungsten from low-grade scheelite concentrates by soda ash roast-leach method, 36th IOC on Mining and Metallurgy, 29 sep.-2 Oct., 2004, Bor Lake, Serbia and Montenegro, p. 539.
2. D. Milanović, **M. Dimitrijević**, et al. The possibility of tungsten valorization from the Blagojev Kamen Mine tailings by getting low grade scheelite concentrate and roasting with soda ash, 37th IOC on Mining and Metallurgy, 3-6 October, 2005, Bor Lake, Serbia and Montenegro, pp. 240-247.
3. D.B. Milanović, **M.D. Dimitrijević** and Z.S. Marković, Influence of hydrogen peroxide on flotation kinetics the pyritic copper ore "Dolovi 2" Copper Mine Majdanpek, Proceedings of XXIII International Mineral Processing Congress, Istanbul, Turkey 3-8 September 2006, pp. 701-706.
4. A. Kostov, D. Živković, **M. Dimitrijević**, General waste minimization options for metal cleaning, 10th National Conference of Metallurgy with International Participation, 28th-31st May 2007, Varna, Bulgaria, p. P3. ISBN 978-954-92052-1-3
5. **M. Dimitrijević**, A. Kostov, N. Milošević, Influence of the pyrite oxidation on environment, 10th National Conference of Metallurgy with International Participation, 28th-31st May 2007, Varna, Bulgaria, p. B5. ISBN 978-954-92052-1-3
6. S. Dragulović, **M. Dimitrijević**, A. Kostov and S. Jakovljević, Recovery of Platinum Group Metals from Spent Automotive Catalyst, 12th International Research/Expert Conference "Trends in the Development of Machinery and Associated Technology", TMT 2008, Istanbul, Turkey, 26-30 August, 2008, pp. 1289-1292.
7. D. Urošević, **M. Dimitrijević**, S. Milić, Z. Stevanović and D. Milanović, Copper leaching from copper smelter slag and copper slag flotation tailings, 43rd International October Conference on Mining and Metallurgy, Eds. D. Marković, D. Živković and S. Nestorović, Kladovo, Serbia, October 12-15, 2011, p. 499.
8. M. Antonijević, S. Milić, **M. Dimitrijević** and M. Nujkić, Heavy metal concentrations in soils and native plants surrounding old flotation tailings of Mining and smelting complex Bor (Serbia), 43rd International October Conference on Mining and Metallurgy, Eds. D. Marković, D. Živković and S. Nestorović, Kladovo, Serbia, October 12-15, 2011, p. 549.

Саопштење са међународног скупа штампано у изводу (M34)

1. M. Antonijević, **M. Dimitrijević** i M. Rajčić-Vujasinović, Electrochemical oxidation of covellite in a cell without diaphragm, 39th Meeting ISE, Glasgow, Scotland, 1988, p. 401.
2. M. Antonijević and **M. Dimitrijević**, Anodic oxidation of pyrite in perchloric acid, 48th Annual Meeting ISE, August 31 – September 5, 1997, Paris, France, Meeting Abstracts, No 570.
3. M. M. Antonijević and **M. Dimitrijević**, Anodic oxidation pyrite in hydrochloric acid, 49th Annual Meeting ISE, August 31 – September 5, 1998, Tokyo, Japan, Meeting Abstracts, No 491.
4. M.M. Antonijević and **M.D. Dimitrijević**, Anodic oxidation pyrite in sulphuric acid, 1st International Conference of the Chemical Societies of the South-East European Countries, June 1-4, 1998, Halkidiki, Greece, Book of Abstracts, vol. I, PO290.
5. **M.D. Dimitrijević**, V.LJ. Dimitrijević and S.Č. Jakovljević, Scheelite recovery from the Blagojev Kamen mine tailings, 3st International Conference of the Chemical Societies of the South-East European Countries on Chemistry in the New Millenium – an Endless Frontier, September 22-25, 2002, Bucharest, Romania, Book of Abstract, vol. II, PO 555.
6. V. Dimitrijević, M. Antonijević and **M. Dimitrijević**, The effect of galvanic interaction on the corrosion behaviour pyrite in hydrochloric acid and mixtures HCl and H₂O₂, 54th Annual Meeting ISE, August 31st to September 1st, 2003, Sao Pedro, Brazil, Meeting Abstracts, PN: 613-RP.
7. **M. Dimitrijević**, M. Antonijević and V. Dimitrijević, An electrochemical investigation of pyrite oxidation in acidic solution, 54th Annual Meeting ISE, August 31st to September 1st, 2003, Sao Pedro, Brazil, Meeting Abstracts, PN: 614-RP.

Г.1.3. Националне монографије (M40)

Монографија националног значаја (M42)

1. Миле Д. Димитријевић, Оксидација пирита и киселе рудничке воде, Технички факултет у Бору, Бор, 2013. ISBN: 978-86-80987-99-6

Г.1.4. Радови објављени у часописима националног значаја (M50):

Рад у водећем часопису националног значаја (M51)

1. M. Antonijević i **M. Dimitrijević**, Proučavanje reakcije oksidacije pirita kalijum-dihromatom, Tehnika, 48 (1993) 25-29.

2. M. Antonijević, S. Mladenović, Z. Janković i **M. Dimitrijević**, Koroziono ponašanje nerđajućeg čelika A254 SMO u kiselom rastvoru bakar(II)-sulfata, *Zaštita materijala*, 35 (1994) 8-11.
3. M.M. Antonijević, M. Rajčić-Vujasinović, Z.D. Stanković, **M.D. Dimitrijević**, Electrochemical Oxidation of Covellite in Chloride-Sulfate Solution, *Erzmetall – Journal for Exploration Mining and Metallurgy*, 51 (1998) 759-764.
ISSN: 0044-2658
4. **M.D. Dimitrijević**, M.M. Antonijević, V.LJ. Dimitrijević, Uticaj anjona na oksidaciju pirita vodonik-peroksidom, *Hemijska Industrija*, 53 (1999) 214-220.
5. M.M. Antonijević, **M.D. Dimitrijević**, V.D. Stanković, Luženje mesinganih prašina sumpornom kiselinom, *Hemijska Industrija*, 54 (2000) 330-336.
6. **M.D. Dimitrijević**, M.M. Antonijević, V.LJ. Dimitrijević, Oksidacija pirita – posledice i značaj, *Hemijska Industrija*, 56 (2002) 299-316.
7. **M. Dimitrijević**, M. Antonijević, V. Dimitrijević, Koroziono ponašanje pirita u rastvorima hlorovodonične kiseline i vodonik-peroksida, *Zaštita materijala*, 45, broj 2 (2004) 57-62.
8. V. Dimitrijević, **M. Dimitrijević**, D. Milanović, Recovery of tungsten from low-grade scheelite concentrate by soda ash roast-leach method, *Journal of Mining and Metallurgy*, 40A (2004) 75-89. ISSN: 1450-5959

Рад у часопису националног значаја (M52)

1. M.M. Antonijević, Z. Janković i **M. Dimitrijević**, Ispitivanje reakcije oksidacije halkopirita kalijum-dihromatom, *Glasnik rudarstva i metalurgije*, 27 (1991) 129-140.
2. **M. Dimitrijević**, M. Antonijević i Z. Janković, Kinetika oksidacije pirita vodonik-peroksidom u kiselim rastvorima, *Glasnik rudarstva i metalurgije*, 31 (1995) 51-64.
3. M. Antonijević, **M. Dimitrijević** i V. Dimitrijević, Kinetika oksidacije pirita vodonik-peroksidom u sumpornoj kiselini, *Glasnik rudarstva i metalurgije*, 32 (1996) 57-67.

Рад у научном часопису (M53)

1. V. Dimitrijević, S. Jakovljević i **M. Dimitrijević**, Selektivno luženje redukcionе šljake dore peći, *Bakar*, 2 (2002) 41-50.
2. **M. Dimitrijević** i V. Dimitrijević, Anodna oksidacija pirita u kiselim rastvorima, *Bakar*, 2(2002)1-11.
3. **M. Dimitrijević**, M. Antonijević i V. Dimitrijević, Koroziono ponašanje sprega pirit-grafit u kiselim rastvorima vodonik-peroksida, *Bakar*, 28 (2003) 1-12.

4. D. Milanović, **M. Dimitrijević** i V. Dimitrijević, Uticaj hemijske aktivacije na kinetiku flotiranja piritične rude bakra, Bakar, 28 (2003) 13-22.
5. D. Milanović, **M. Dimitrijević**, Z. Marković, Volfram iz jalovišta rudnika Blagojev Kamen, Bakar, 30 (2005) 39-50.
6. **M.D. Dimitrijević**, Kisele rudničke vode, Bakar, 37 (2012): 33 – 44. ISSN: 0353-0212
7. **M.D. Dimitrijević**, M.M. Nujkić, S.M. Milić, Obrada kiselih rudničkih voda krečom, Bakar, 37 (2012) 45 – 56. ISSN: 0353-0212
8. **M.D. Dimitrijević**, S.Č. Alagić, Pasivni tretman kiselih rudničkih voda, Bakar, 37 (2012) 57 – 68. ISSN: 0353-0212

Г.1.5. Зборници скупова националног значаја (М60)

Саопштење са скупа националног значаја штампано у целини (М63)

1. M. Antonijević, **M. Dimitrijević** i S. Bukilić, Ispitivanje kinetike reakcije oksidacije pirita kalijum-dihromatom, XXII OSRIM, Bor, 1990, Knjiga radova, str. 303-306.
2. M. Antonijević, **M. Dimitrijević** i L. Krstić, Kinetika oksidacije pirita vodonik-peroksidom u kiselom sulfatnom rastvoru, XXVI OSRIM, Donji Milanovac, 1994, Knjiga radova, str. 492-494.
3. M.M. Antonijević, **M. Dimitrijević**, Z. Janković i B. Vukanović, Mogućnost zagađenja zemljišta i voda usled oksidacije pirita, Naša ekološka istina, 1995, Knjiga radova, str. 91-94.
4. M. Antonijević, R. Stanojlović, **M. Dimitrijević**, D. Stošić i M. Trumić, Ispitivanje korozije legiranog livenog gvožđa koje se koristi za izradu mlinskih kugli, XVI Jugoslovenski simpozijum o pripremi mineralnih sirovina, Aranđelovac, 1997, Knjiga radova, str. 416-420.
5. **M. Dimitrijević**, M. Antonijević, V. Dimitrijević i B. Vukanović, Uticaj anjona na oksidaciju pirita vodonik-peroksidom, XXIX Oktobarsko savetovanje, Bor, 1997, Knjiga radova, str. 500-505.
6. M. Antonijević, R. Stanojlović, **M. Dimitrijević**, D. Stošić i S. Milić, Ispitivanje korozije legiranog livenog gvožđa u suspenzijama kvarca i pirita, XXIX Oktobarsko savetovanje, Bor, 1997, Knjiga radova, str. 528-531.
7. M. Antonijević, M. Rajčić-Vujasinović, Z. Stanković i **M. Dimitrijević**, Anodna oksidacija sulfida bakra u kiselim rastvorima, Naša ekološka istina, Donji Milanovac, 1997, Knjiga radova, str. 92-96.
8. M. Antonijević, R. Stanojlović, **M. Dimitrijević**, B. Vukanović, T. Jovanović, D. Stošić, Korozija legiranog livenog gvožđa u baznim rastvorima, 16. Savetovanje sa međunarodnim učešćem – Korozija i zaštita materijala, Beograd, 1997, Knjiga radova, str. 362-368.

9. **M. Dimitrijević**, M.M. Antonijević i V. Dimitrijević, Elektrohemijaska oksidacija pirita u fosfornoj kiselini, XXX Oktobarsko savetovanje, Donji Milanovac, 1998, Knjiga radova, str. 456-460.
10. V. Dimitrijević, M. Raković i **M. Dimitrijević**, Hemijski postupak selektivnog rastvaranja redukcionog šljake dore peći, XXXII Oktobarsko savetovanje, Donji Milanovac, 2000, Knjiga radova, str. 234-236.
11. **M. Dimitrijević**, M. Antonijević i V. Dimitrijević, Koroziono ponašanje pirita u rastvorima hlorovodonične kiseline, XXXII Oktobarsko savetovanje, Donji Milanovac, 2000, Knjiga radova, str. 275-279.
12. **M. Dimitrijević** i V. Dimitrijević, Koroziono ponašanje pirita u kiselim rastvorima, XVIII Jugoslovenski simpozijum o Koroziji i zaštiti materijala sa međunarodnim učešćem, Beograd, 2002, Knjiga radova, str. 184-199.
13. **M. Dimitrijević**, Vitamin C i vaše zdravlje, Ekološka istina, Borsko jezero, Bor, 1-4.06.2005., Zbornik radova, str. 246-251.
14. **M. Dimitrijević**, A. Kostov, Kvalitet vazduha koji su udisali građani Bora tokom 2006. godine, Ekološka istina, Sokobanja 27-30.05.2007. Zbornik radova, pp.324-328.
15. **M. Dimitrijević**, D. Urošević, S. Milić i D. Milanović, Ekstrakcija bakra iz topioničke šljake prženjem sa sumpornom kiselinom i luženjem vodom, 6. Simpozijum "Reciklažne tehnologije i održivi razvoj", Urednici: G.D. Bogdanović i M.Ž. Trumuć, Soko Banja, 18.-21. septembar 2011. godine, str. 95-101.
16. M.M. Antonijević, **M.D. Dimitrijević**, S.M. Milić i M.M. Nujkić, Distribucija teških metala u samoniklim biljkama oko starog flotacijskog jalovišta Rudnika bakra Bor, 6. Simpozijum "Reciklažne tehnologije i održivi razvoj", Urednici: G.D. Bogdanović i M.Ž. Trumuć, Soko Banja, 18.-21. septembar 2011. godine, str. 339-344.

Саопштење са скупа националног значаја штампано у изводу (M64)

1. M. Antonijević, **M. Dimitrijević** i S. Janjić, Elektrohemijaska oksidacija sprasjenog pirita, XXX Savetovanje hemičara SR Srbije, 1988, Knjiga radova, str. 135.
2. M. Antonijević i **M. Dimitrijević**, Uticaj pirita na anodno rastvaranje kovelina, XXXI Savetovanje hemičara SR Srbije, Beograd, 1989, Knjiga radova, str. 145.
3. M. Antonijević, **M. Dimitrijević** i S. Janjić, Uticaj pH na elektrohemijasku oksidaciju kovelina, XI Sastanak kemičara Hrvatske, Zagreb, 1989, Knjiga radova, str. 199.
4. M.M. Antonijević, R. Mihajlović, B. Vukanović i **M. Dimitrijević**, Univerzalna elektroda za potenciometrijske titracije, Igman, 1991, Knjiga radova, str. 223.
5. M.M. Antonijević, **M. Dimitrijević**, Z. Janković i S. Jovanović, Ponašanje pirita u rastvoru hroma(VI), IX Jugoslovenski kongres hemije i tehnologije, Herceg Novi, 1992, Knjiga saopštenja, I-150.

6. M. Antonijević, **M. Dimitrijević** i Z. Janković, Oksidacija pirita vodonik-peroksidom, XXXVI Savetovanje SHD, Beograd, 1994, Knjiga radova, str. 350.
7. M.M. Antonijević, **M. Dimitrijević** i Z. Janković, Kinetika oksidacije pirita vodonik-peroksidom u hlorovodoničnoj kiselini, XXXVII Savetovanje SHD sa međunarodnim učešćem, Novi Sad, 1995, Knjiga izvoda radova, str. 240.
8. M. Antonijević i **M. Dimitrijević**, Kinetika rastvaranja pirita vodonik-peroksidom u fosfornoj kiselini, 38. Savetovanje SHD, 1996, Beograd, Knjiga izvoda, str. 154.
9. **M.D. Dimitrijević** and M.M. Antonijević, Anodna oksidacija pirita u rastvorima hlorovodonične kiseline, XL Savetovanje SHD, Novi Sad, 18 i 19 januar 2001. god., Izvodi radova, M-6p, str. 59.
10. **M. Dimitrijević**, M.M. Antonijević i Z. Janković, Luženje bakra iz halkopirita vodonik-peroksidom u rastvoru hlorovodonične kiseline, V Savetovanje metalurga Jugoslavije sa međunarodnim učešćem, Novi Sad, 24-25 maj 2001. god., Zbornik sinopsisa, str 54.
11. Z. Janković, M.M. Antonijević, **M. Dimitrijević**, Luženje bakra iz halkopirita vodonik-peroksidom u rastvoru sumporne kiseline, V Savetovanje metalurga Jugoslavije sa međunarodnim učešćem, Novi Sad, 24-25 maj 2001. god., Zbornik sinopsisa, str 53.
12. V. Dimitrijević, **M. Dimitrijević** i S. Jakovljević, Valorizacija volframa iz siromašnog šelitnog koncentrata topljenjem sa natrijum-karbonatom, VI Savetovanje metalurga Srbije i Crne Gore, Arandelovac, 12-13. juni 2003, Knjiga radova, str. 43.
13. **M. Dimitrijević**, V. Dimitrijević i R. Kovačević, Kiselinsko luženje siromašnog šelitnog koncentrata, VI Savetovanje metalurga Srbije i Crne Gore, Arandelovac, 12-13. juni 2003, Knjiga radova, str. 40.

Г.1.7. Докторска дисертација (M70)

Одбрањена докторска дисертација (M71)

Миле Димитријевић: *Утицај анјона на оксидацију пирита водоник-пероксидом*, Технички факултет у Бору Универзитета у Београду, 1998.

Одбрањен магистарски рад (M72)

Миле Димитријевић: *Оксидација пирита калијум-дихроматом*, Технички факултет у Бору Универзитета у Београду, 1992.

Г.1.8. Техничка и развојна решења (М80)

Битно побољшано техничко решење на националном нивоу (М84)

1. М. Димитријевић, Неутрализација појаве закишељавања индустријске расхладне воде, Р.Ј. за производњу бакар сулфата, ТИР Бор (2002).

Г.1.9. Научно-истраживачко, наставно и стручно-професионално ангажовање (М100)

Руковођење пројектима, студијама, елаборатима и сл. са привредом (М104)

1. Техноекономска анализа и избор оптималне варијанте за систем хлађења у РЈ за производњу бакар-сулфата, ТИР Бор, 1999-2001.

Учешће у пројектима, студијама, елаборатима и сл. са привредом; учешће у пројектима финансираним од стране надлежног Министарства (М107)

1. Избор и освајање технологије елоксирања и брунирања производа који се користе у кожној галантерији (СОУР РТБ – Бор, 1988).
2. Истраживање основе технологије за производњу “ТК везива” термичким поступком за производњу силика бетона (СОУР РТБ – Бор, ОЗН Регион Зајечар – Бор, 1988)
3. Развој технологије за производњу силика бетона (СОУР РТБ – Бор, 1989).
4. Освајање технологије за производњу праха никла из никл-сулфата (СОУР РТБ – Бор, 1989).
5. Разрада нових аналитичких метода одређивања у води и неводеним срединама, период реализације (1991-1995).
6. Валоризација месинганих прашина, Иновациони пројекат, 1996.
7. Разрада хемијских и физичко-хемијских метода анализе, Пројекат број: 02Е37, период реализације 1996-2000.
8. Технологија новог поступка за прераду редуccionе шљаке доре пећи, ТИР Бор, 2000.
9. Развој нових и побољшање постојећих аналитичких метода и техника за праћење квалитета животне средине, Пројекат број: 1622, период реализације 2001-2005.
10. Неки аспекти растварања метала и сулфидних минерала, Пројекат број: 142012Б, период реализације 2006-2010.
11. Неки аспекти растварања метала и природних минерала, Пројекат број: 172031, период реализације 2011-2017.

Г.2. Преглед радова др Милета Димитријевића по индикаторима научне и стручне компетентности у меродавном изборном периоду – после избора у звање ванредног професора

Г.2.1. Радови објављени у часописима међународног значаја (M20):

Рад у врхунском међународном часопису, првих 10% импакт листе (M21a)

1. Slađana Č. Alagić, Snežana B. Tošić, **Mile D. Dimitrijević**, Jelena V. Petrović, Dragana V. Medić, Chemometric evaluation of trace metals in *Prunus persica* L. Batech and *Malus domestica* from Minićevo (Serbia), *Food Chemistry*, 217 (2017) 568-575.
[IF(2016)= 4,529 Food Science & Technology 6/129]
DOI: 10.1016/j.foodchem.2016.09.006.
ISSN: 0308-8146
<http://dx.doi.org/10.1016/j.foodchem.2016.09.006>

Рад у врхунском међународном часопису (M21)

1. Slađana Č. Alagić, Snežana B. Tošić, **Mile D. Dimitrijević**, Milan M. Antonijević, Maja M. Nujkić, Assessment of the quality of polluted areas based on the content of heavy metals in different organs of the grapevine (*Vitis vinifera*) cv Tamjanika, *Environmental Science and Pollution Research*, 22 (9) (2015) 7155-7175.
[IF(2015)=2,760 Environmental Science 65/225]
DOI: 10.1007/s11356-014-3933-1.
ISSN: 0944-1344.
<http://www.springerlink.com/openurl.asp?genre=article&id=doi:10.1007/s11356-014-3933-1>
2. Snežana Tošić, Slađana Alagić, **Mile Dimitrijević**, Aleksandra Pavlović and Maja Nujkić, Plant parts of the apple tree (*Malus spp.*) as possible indicators of heavy metal pollution, *AMBIO: a journal of the human environment*, 45 (4) (2016) 501-512.
[IF(2016)=3,687 Engineering, Environmental 14/49]
DOI: 10.1007/s13280-015-0742-9.
ISSN: 0044-7447
<http://link.springer.com/article/10.1007/s13280-015-0742-9>

Рад у истакнутом међународном часопису (M22)

1. Daniela M. Urosević, **Mile D. Dimitrijević**, Zoran D. Janković, Dejan V. Antić, Recovery of copper from copper slag and copper slag flotation tailings by oxidative leaching, *Physicochemical Problems of Mineral Processing*, 51(1) (2015) 73–82.
[IF(2015)=0,977 Mining & Mineral Processing 11/21]
ISSN 1643-1049
<http://dx.doi.org/10.5277/ppmp150107>
<http://www.minproc.pwr.wroc.pl/journal/pdf/ppmp51-1.73-82.pdf>

2. **Mile D. Dimitrijević**, Daniela M. Urosević, Zoran D. Janković, Snezana M. Milić, Recovery of copper from smelting slag by sulphation roasting and water leaching, *Physicochemical Problems of Mineral Processing*, 52(1) (2016) 409–421.
[IF(2015)=0,977 Mining & Mineral Processing 11/21]
ISSN 1643-1049
<http://dx.doi.org/10.5277/ppmp160134>
<http://www.minproc.pwr.wroc.pl/journal/pdf/ppmp52-1.409-421.pdf>
3. **Mile Dimitrijević**, Maja Nujkić, Slađana Alagić, Snežana Milić, Snežana Tošić, Heavy metal contamination of topsoil and parts of peach-tree growing at different distances from a smelting complex, *International Journal of Environmental Science and Technology*, 13 (2016) 615–630.
[IF(2016)= 1,915 Environmental Sciences 110/229]
DOI: 10.1007/s13762-015-0905-z.
ISSN: 1735-1472
<http://link.springer.com/article/10.1007/s13762-015-0905-z>
4. M.M. Nujkić, **M.D. Dimitrijević**, S.Č. Alagić, S.B. Tošić, J.V. Petrović, Impact of metallurgical activities on the content of trace elements in the spatial soil and plant parts of *Rubus fruticosus* L., *Environmental Science: Processes & Impacts*, 18 (2016) 350–360.
[IF(2016)= 2,592 Environmental Sciences 84/229]
DOI: 10.1039/C5EM00646E.
ISSN: 2050-7887
<http://pubs.rsc.org/en/content/articlelanding/2016/em/c5em00646e#!divAbstract>

Рад у међународном часопису (M23)

1. Viša Tasić, Novica Milošević, Renata Kovačević, Milena Jovašević-Stojanović, **Mile Dimitrijević**, Indicative levels of PM in the ambient air in the surrounding villages of the Copper Smelter Complex Bor, Serbia, *Chemical Industry & Chemical Engineering Quarterly*, 18(4) (2012) 643-652.
[IF(2013) = 0,659 Chemistry, Applied 56/71]
ISSN: 1451-9372
<https://doi.org/10.2298/CICEQ111228109T>
<http://www.doiserbia.nb.rs/img/doi/1451-9372/2012/1451-93721200109T.pdf>
2. Slađana Č. Alagić, Snežana B. Tošić, **Mile D. Dimitrijević**, Jelena V. Petrović, Dragana V. Medić, The characterization of heavy metals in the grapevine (*Vitis vinifera*) cultivar Rkatsiteli and wild blackberry (*Rubus fruticosus*) from East Serbia by ICP-OES and BAFs. *Communications in Soil Science and Plant Analysis*, 47(17) (2016) 2034-2045.
[IF(2016)= 0,589 Chemistry, Analytical 70/76]
DOI: 10.1080/00103624.2016.1225082.
ISSN: 0010-3624
<http://www.tandfonline.com/doi/full/10.1080/00103624.2016.1225082>

Рад у часопису међународног значаја верификован посебном одлуком (M24)

1. Slađana Č. Alagić, **Mile Dimitrijević**, Uklanjanje policikličnih aromatičnih ugljovodonika u konstruisanim močvarama / Removing of polycyclic aromatic hydrocarbons in constructed wetlands, *Zaštita materijala/Materials protection*, 55(1) (2014) 59-68.
DOI: 10.5937/ZasMat1401059A
ISSN: 0351-9465
<http://www.sits.org.rs/include/data/docs1050.pdf>
2. Slađana Č. Alagić, Maja M. Nujkić, **Mile D. Dimitrijević**, Strategije biljaka u borbi protiv fitotoksičnih koncentracija metala kao ključni preduslov uspešne fitoremedijacije: Ekskluderi i hiperakumulatori, deo II / Plants strategies against metal phytotoxicity as a key prerequisite for an effective phytoremediation: Excluders and hyperaccumulators, part II, *Zaštita materijala/Materials protection*, 55(4) (2014) 435-440.
DOI: 10.5937/ZasMat1404435A
ISSN: 0351-9465
<http://www.sits.org.rs/include/data/docs1252.pdf>
3. **Mile Dimitrijević**, Daniela Urošević, Snežana Milić, Tamara Urošević, Copper extraction from copper smelter slag roasting with pyrite or flotation tailings followed by water leaching/Ekstrakcija bakra iz topioničke šljake prženjem sa piritom ili flotacijskom jalovinom i luženjem vodom, *Mining and Metallurgy Engineering Bor*, 4 (2014) 157-164
DOI:10.5937/MMEB1404157D
ISSN 2334-8836
http://www.irmbor.co.rs/images/izdavastvo/casopisi/engineering/mmebor4_14.pdf
4. Dragana Medić, Milan Antonijević, Snežana Milić, **Mile Dimitrijević**, Amino kiseline kao inhibitori korozije bakra u 0,05M HCl, *Zaštita materijala/Materials protection*, 56 (3) (2015) 297-303.
DOI:10.5937/ZasMat1503297M
ISSN: 0351-9465.
<http://idk.org.rs/wp-content/uploads/2015/10/6ANTONIJEVIC-%20korigovano.pdf>
5. Slađana Č. Alagić, Dragana V. Medić, **Mile D. Dimitrijević**, Snežana B. Tošić, Maja M. Nujkić, Phytoremediation potential of the grapevine in regard to lithium, *Zaštita materijala/Materials protection*, 57(3) (2016) 371-377.
ISSN: 0351-9465
DOI: 10.5937/ZasMat1603371A
<http://idk.org.rs/zastita-materijala-3-2016/>

Г.2.2. Зборници међународних научних скупова M30

Предавање по позиву са међународног скупа штампано у целини (M31)

1. **Mile Dimitrijević**, Snežana Milić, Milan Radovanović, Zoran Štirbanović, Jovica Sokolović, Mining and its environmental impact, XI International Symposium on

Recycling Technologies and Sustainable Development, 2-4 November 2016, Hotel Albo, Bor, Serbia, *Proceedings*, pp. 8-23.
ISBN: 978-86-6305-051-8

2. Radmila Marković, Masahiko Bessho, **Mile Dimitrijević**, Dragana Božić, Zoran Stevanović, Atsushi Shibayama, Shuto Yokoo, Adsorption of copper ions using cross-linked gelatin hydrogels, XI International Symposium on Recycling Technologies and Sustainable Development, 2-4 November 2016, Hotel Albo, Bor, Serbia, *Proceedings*, pp. 30-35.
ISBN: 978-86-6305-051-8

Саопштење са међународног скупа штампано у целини (M33)

1. Slađana Č. Alagić, **Mile D. Dimitrijević**, Maja M. Nujkić, Carcinogenic polycyclic aromatic hydrocarbons – a potential hazard from some foodstuffs. XXI Međunarodni Naučno-stručni skup "EKOLOŠKA ISTINA"/International Scientific and Professional Meeting "Ecological Truth", ECO-IST'13. 4-7. jun, 2013, Hotel "Jezero" Borsko jezero, Bor, Serbia, Zbornik radova/Proceedings, pp. 391-397.
ISBN: 978-86-6305-007-5
2. **Mile Dimitrijević**, Slađana Alagić, Snežana Tošić, Maja Nujkić, Heavy metal distribution in the topsoil from different locations near copper smelter in Bor (East Serbia). 46th International October Conference on Mining and Metallurgy, IOC 2014, Hotel Jezero, Bor Lake, Bor Serbia, October 1-4, 2014., *Proceedings*, pp. 273-276
ISBN: 978-86-6305-026-6
<http://www.ioc.tf.bor.ac.rs/index.php/final-program/poster-section-1>
3. **Mile Dimitrijević**, Slađana Alagić, Maja Nujkić, Snežana Milić, Impact of metallurgical activities on the content of heavy metals in spatial soil and plant parts of peach growing near Bor lake. 46th International October Conference on Mining and Metallurgy, IOC 2014, Hotel Jezero, Bor Lake, Bor Serbia, October 1-4, 2014., *Proceedings*, pp. 277-280
ISBN: 978-86-6305-026-6
<http://www.ioc.tf.bor.ac.rs/index.php/final-program/poster-section-1>
4. D. Urošević, J. Petrović, S. Đordjević, **M. Dimitrijević**, B. Zečević, Wet magnetic separation of iron ore "Boranje", International Symposium on Recycling Technologies and Sustainable Development, Hotel Albo, Bor, 4-7 November 2015, *Proceedings*, pp.133-138.
ISBN: 978-86-6305-037-2
5. D. Urošević, Z. Marković, D. Milanović, S. Magdalinović, **M. Dimitrijević**, Z. Štirbanović, Lj. Andrić, Measuring of electrokinetic-zeta potential in the suspension formed from smelting slag, XVI Balkan mineral processing congress, Volume I, Belgrade, Serbia, June 17-19, 2015, *Proceedings*, pp. 391-398.
ISBN: 978-86-82673-10-1
<http://www.gbv.de/dms/tib-ub-hannover/861995279.pdf>

6. D. Urošević, V. Gardić, R. Todorović, **M. Dimitrijević**, D. Medić, T. Urošević, B. Zečević, Copper removal from iron ore using the combined procedure of sulphatization roasting-water leaching, 47th International October Conference of Mining and Metallurgy, October 2015, Bor Lake, Serbia, *Proceedings*, pp. 101-104, ISBN: 978-86-7827-047-5
<http://www.gbv.de/dms/tib-ub-hannover/847483401.pdf>
7. **Mile Dimitrijević**, Ana Radojević, Snežana Milić, Dragana Medić, Boban Spalović, Recycling of platinum-group metals from automotive catalytic converters, XI International Symposium on Recycling Technologies and Sustainable Development, 2-4 November 2016, Hotel Albo, Bor, Serbia, *Proceedings*, pp. 54-59. ISBN: 978-86-6305-051-8
8. Slađana Č. Alagić, **Mile D. Dimitrijević**, Snežana B. Tošić, Maja M. Nujkić, Dragana V. Medić, Copper uptake by the grapevine and peach tree from the Bor region: a comparison. 48th International October Conference on Mining and Metallurgy, IOC 2016, Hotel Albo, Bor, Serbia, September 28-October 01, 2016., *Proceedings* pp. 96-99. ISBN: 978-86-6305-047-1
<http://www.ioc.tf.bor.ac.rs/index.php/final-program>
9. Slađana Č. Alagić, Snežana B. Tošić, **Mile D. Dimitrijević**, Maja M. Nujkić, Tanja Ž. Petrović, Ratio of copper concentrations between plant parts of the grapevine and peach tree as possible indication of copper pollution, 48th International October Conference on Mining and Metallurgy, IOC 2016, Hotel Albo, Bor, Serbia, September 28-October 01, 2016., *Proceedings* pp. 100-103 ISBN: 978-86-6305-047-1
<http://www.ioc.tf.bor.ac.rs/index.php/final-program>
10. Markovic R., Friedrich B., Stevanovic J., Jugovic B., **Dimitrijevic, M.**, Gardić V., Stevanovic Z., Characteristics of anode slime obtained from secondary copper anodes with high ni content, Editors: Blahušiak, M., Mihaľ, M., In 44th International Conference of the Slovak Society of Chemical Engineering, Demänovská dolina, Slovakia, May 22–26, 2017, pp. 776–781. ISBN: 978-80-89597-58-1

Саопштење са међународног скупа штампано у изводу (M34)

1. Slađana Č. Alagić, **Mile D. Dimitrijević**, Snežana B. Tošić, Snežana M. Milić, Maja M. Nujkić, Iron content in fruits of the apple and blackberry which naturally grow in the close proximity of the copper smelter in Bor, International Scientific Conference on the environment and adaption of industry to climate change, Belgrade, *Book of Abstracts*, 22-24.4, 2015., p.185. ISBN: 978-86-8689061-07-9
<http://www.ecologica.org.rs/wp-content/uploads/2015/04/PROGRAM-RADA-2015.pdf>
2. Dragana V. Medić, Slađana Č. Alagić, **Mile D. Dimitrijević**, Snežana M. Milić (2017): The origin of lithium in the environment. Međunarodna naučna konferencija: "Ciljevi

održivog razvoja u III milenijumu" / International Scientific Conference on Objectives of Sustainable Development in the Third Millennium, Belgrade, Book of Abstracts, 20-22.4.2017., p. 125
ISBN: 978-86-89061-10-9

Г.2.3. Националне монографије (М40)

Монографија националног значаја (М42)

1. Миле Д. Димитријевић, Снежана М. Милић, Сулфидни рударски отпад: Карактеристике, утицај на животну средину и третман, Технички факултет у Бору, Бор, 2017. ISBN: 978-86-6305-063-1

Г.2.4. Радови објављени у часописима националног значаја (М50)

Рад у водећем часопису националног значаја (М51)

1. Slađana Alagić, **Mile Dimitrijević**, Sanja Kukić S., Tretmani termalnog pospešivanja ekstrakcije policikličnih aromatičnih ugljovodonika iz zemljišta/Thermally enhanced extraction of PAHs from soil, *Tehnika* (Rudarstvo, geologija i metalurgija), 64(3)(2013) 433-438.
ISSN: 0040-2176.
<http://www.sits.org.rs/include/data/docs0435.pdf>
2. Slađana Č. Alagić, **Mile Dimitrijević**, Aleksandra Grujić, Mehanizmi fitoremedijacije perzistentnih organskih zagađujućih supstanci: trihlor-etilena i polihlorovanih bifenila iz kontaminiranih zemljišta. *Ecologica*, 73 (2014) 61-66.
ISSN: 0354-3285.
<http://www.ecologica.org.rs/SADRZAJ-73-2014.pdf>
3. Slađana Č. Alagić, **Mile D. Dimitrijević**, Snežana B. Tošić, Snežana M. Milić, Maja M. Nujkić, Sadržaj gvožđa u plodovima jabuka i kupina koje prirodno rastu u neposrednoj blizini topionice bakra u Boru. *Ecologica*, 22(79) (2015) 503-507.
<http://www.ecologica.org.rs/wp-content/uploads/2015/10/ECOLOGICA-79-SADRZAJ.pdf>
4. Slađana Č. Alagić, Snežana B. Tošić, **Mile D. Dimitrijević**, Maja M. Nujkić, Iron Content in the Fruits of the Grapevines and Peach Trees Growing Near Mining and Smelting Complex Bor, East Serbia, *Facta Universitatis, Series: Physics, Chemistry and Technology*, 13(2) (2015) 99-107, Special Issue.
DOI: 10.2298/FUPCT1502099A.
ISSN 0354 – 4656.
<http://casopisi.junis.ni.ac.rs/index.php/FUPhysChemTech/article/view/733>

Рад у часопису националног значаја (M52)

1. **Mile D. Dimitrijević**, Snežana M. Milić, Slađana Č. Alagić, Ana A. Radojević, Izdvajanje platinske grupe metala (PGM) iz istrošenih autokatalizatora. Deo I: primarni i sekundarni izvori PGM i njihova upotreba, *Reciklaža i održivi razvoj*, 7 (2014) 9-21.
ISSN: 1820-7480
http://www.rsd.tfbor.bg.ac.rs/download/2014/2_MileDIMITRIJEVIC.pdf
2. **Mile D. Dimitrijević**, Snežana M. Milić, Slađana Č. Alagić, Ana A. Radojević, Revalorizacija platinske grupe metala (PGM) iz istrošenih auto katalizatora. Deo II: Auto katalizatori - princip rada i struktura, *Reciklaža i održivi razvoj*, 8 (2015) 1-11.
ISSN: 1820-7480.
http://www.ror.tf.bor.ac.rs/download/2015/1_MileDIMITRIJEVIC_ST.pdf

Г.2.5. Зборници скупова националног значаја (M60)

Саопштење са скупа националног значаја штампано у целини (M63)

1. Biljana Maluckov, **Mile Dimitrijević**, Upotreba šljake iz procesa proizvodnje bakra za izradu građevinskih materijala i konstrukcija, 5. Savetovanje "Deponije pepela, šljake i jalovine u termoelektranama i rudnicima " sa međunarodnim učešćem, Privredna komora Srbije, Subotica, 16 – 18. Septembar 2013., *Zbornik radova*, pp. 222-227.
ISBN: 978-86-80809-79-3.
2. **M. Dimitrijević**, D. Urošević, S. Milić, S. Magdalinović i D. Milanović, Ekstrakcija bakra iz topioničke šljake prženjem sa piritom ili flotacijskom jalovinom i luženjem vodom, 9. simpozijum "Reciklažne tehnologije i održivi razvoj" sa međunarodnim učešćem/9th symposium "Recycling technologies and sustainable development" with international participation, Hotel Srbija, Zaječar, Srbija, 10-12.09.2014., *Zbornik radova/Proceedings*, pp. 235-240.
ISBN 978-86-6305-025-9
Link finalni program: http://www.srtor.tf.bor.ac.rs/Doc/finalni_program.pdf
3. **Mile Dimitrijević**, Daniela Urošević, Snežana Milić, Slađana Alagić, Ekstrakcija bakra iz topioničke šljake luženjem hlorovodoničnom kiselinom i vodonik-peroksidom/Copper extraction from copper smelter slag by leaching with hydrochloric acid and hydrogen peroxide, 9. simpozijum "Reciklažne tehnologije i održivi razvoj" sa međunarodnim učešćem/9th symposium "Recycling technologies and sustainable development" with international participation, Hotel Srbija, Zaječar, Srbija, 10-12.09.2014., *Zbornik radova/Proceedings*, pp. 241-247.
ISBN: 978-86-6305-025-9
Link finalni program: http://www.srtor.tf.bor.ac.rs/Doc/finalni_program.pdf

Г.2.6. Техничка и развојна решења (M80)

Ново техничко решење примењено на националном нивоу (M82)

Назив: Издвајање бабра из отпадних сумпорно-киселих раствора електролитичком рафинацијом бакарних анода нестандардног хемијског састава (бр. Т2/2013)

Аутори:

Мр Радмила Марковић, дипл. инж. техн.,

Др Јасмина Стевановић, дипл. инж. техн.,

Радојка Јонових, дипл. инж. техн.,

Љиљана Аврамовић, дипл. инж. техн.,

Др Миле Димитријевић, дипл. инж. техн.,

Мр Рената Ковачевић, дипл. хем.,

Војка Гардић, дипл. инж. техн.

Институт за рударство и металургију Бор, 2013.

Г.2.9. Научно-истраживачко, наставно и стручно-професионално ангажовање (M100)

Учешће у пројектима, студијама, елаборатима и сл. са привредом; учешће у пројектима финансираним од стране надлежног Министарства (M107)

1. Неки аспекти растварања метала и природних минерала, Пројекат број: 172031, период реализације 2011-2017.

Д. ПРИКАЗ И ОЦЕНА НАУЧНОГ РАДА КАНДИДАТА

Д.1. Приказ и оцена научног рада кандидата после избора у звање ванредног професора

У раду Г.2.1. : (M21a) -1., испитиван је садржај тешких метала (Cu, Zn, Pb, As, Cd, Ni) у земљишту и биљним деловима (корен, грана, лист, плод) две воћне врсте: виноградарске брескве (*Prunus persica* L. Vatech) и јабуке (*Malus domestica*) сорте Шареника. Испитивање је вршено на слабо третираном пољопривредном земљишту сеоског насеља Минићево, код Књажевца. Резултати су показали да концентрације испитиваних метала у земљишту не прелазе максимално дозвољене концентрације, док се концентрације у биљним органима најчешће крећу у нормалном опсегу. Најзаступљенији метали у биљним органима су били бакар и цинк. Док је садржај цинк у већини биљних делова био на дефицитараном нивоу, дотле је садржај бабра у листовима обе воћне врсте био на токсичном нивоу, иако није било видљивих симптома токсичности. Утврђено је да је садржај сваког појединачног метала у

сувим плодовима брескве већи од садржаја у сувим плодовима јабуке. Иако је у појединим плодовима утврђена нешто већа концентрација бакра и арсена, израчунате ниске вредности биоакумулационих фактора за све елементе, указале су да се обе врсте понашају као ексклудери метала.

У радовима Г.2.1.: (M21) – 1. и 2., (M22) – 3. и 4., (M24) – 5., разматран је утицај рударско-металуршког комплекса (РТБ Бор) на квалитет животне средине. Рударско-металуршки поступци производње обојених метала, пре свега бакра, препознати су као главни извори за улазак тешких метала у животну средину и то најчешће преко атмосфере, путем суве или мокре депозиције. Због тога је јако важно да се процени ниво контаминације тешким металима у зони дејства загађивача. Садржај тешких метала (бакра, цинка, олова, арсена, кадмијума, никла) одређиван је у узорцима површинског слоја земљишта и воћних врста: винова лоза - *Vitis vinifera* L варијетет Тамјаника, јабука - *Malus spp.*, виноградарска бресква - *Prunus persica* L. Batech и дивља купина - *Rubus fruticosus* L.

Садржај тешких метала у земљишту и биљним деловима (корен, стабло/грана, лист, плод), одређени методом ICP-OES (оптичка емисиона спектрометрија са индуктивно спрегнутом плазмом), омогућио је да се процени квалитет животне средине у урбано индустријским и руралним областима Бора које су изложене загађењу из рударско-металуршког комплекса. За статистичку евалуацију добијених резултата коришћене су методе: Пирсонова корелациона анализа, хијерархијска кластер анализа и анализа главних компоненти. Поред тога одређени биолошки фактори и фактори обогаћења елементима коришћени су у процени нивоа контаминације.

Генерално, највеће загађење тешким металима (како земљишта, тако и биљака) детектовано је на локацијама најближим топионици, као и на правцу доминантних ветрова. Статистичке анализе су показале да садржај тешких метала у земљишту и испитиваним воћним врстама углавном потиче из загађеног ваздуха, изузев никла који је углавном геохемијског порекла. Воћне врсте показале су добру толеранцију на високе концентрације тешких метала (чак и на фитотоксичном нивоу) у својим ткивима, нарочито у корену. При томе, значајнији, видљиви симптоми токсичности нису уочени. Земљиште је највише загађено бакром и арсеном, али и осталим металима. У свим биљним узорцима најзаступљенији метал је био бакар, често са изразито високим концентрацијама. Највећи садржај тешких метала био је у опраном корењу и неопраном лишћу, а најмањи у неопраним плодовима. Констатовано је да испитиване воћне врсте вероватно поседују неки систем за заштиту плодова од токсичних метала, али да ипак треба бити опрезан приликом конзумације неопраних плодова, јер је у појединим плодовима утврђен повећан садржај арсена и никла.

Комбиновањем различитих метода констатовано је да се лишће четири воћне врсте показало као најбољи индикатор атмосферског загађења у односу на остале биљне делове. Ово може бити значајно за биомониторинг у областима загађеним тешким металима, посебно у онима где нема зимзеленог дрвећа. Како испитиване воћне врсте показују и добру толеранцију на тешке метале, вероватно користећи различите механизме, самим тим, осим као биомонитори, оне се могу разматрати и као потенцијални фитостабилизатори.

У радовима Г.2.1.: (M22) – 1. и 2., (M24) -3., разматрана је екстракција бакра из топионичке шљаке, као вредног техногеног отпада. Наиме, по свакој тони произведеног

бабра у пирометалуршкој производњи настаје 2,2-3,0 t шљаке, што на светском нивоу износи око 40 милиона тона шљаке годишње. Ова шљака у себи садржи 0,5-2,1% Cu и она се традиционално сматрала чврстим отпадом и одлагала на депоније. Са падом просечног садржаја бабра у руди испод 1% шљака је постала значајна секундарна сировина. Међутим, издвајање бабра и пратећих метала који су у облику чврстих сулфидних раствора упрскани у гвожђе-силикатну основу шљаке је јако захтевно. Од бројних метода које су истраживане, флотацијска концентрација, лужење на атмосферском притиску и сулфатизационо пржење-лужење, су три методе на које је фокусиран највећи број истраживања. Пошто се флотацијска концентрација шљаке пламене пећи из Топионице бабра у Бору показала као неефикасна, због ниског искоришћења бабра, истраживана је ефикасност остале две методе.

Директно лужење шљаке на атмосферском притиску изведено је у сулфатним и хлоридним растворима. Испитан је утицај бројних параметара (концентрације киселина и оксиданаса, време лужења, температура лужења, брзина мешања суспензије, однос чврсто:течно) на степен екстракције бабра и гвожђа из шљаке. Топионичка шљака је инертна сировина и значајнија излужења бабра (60-70%) постигнута су само у киселим растворима са водоник-пероксидом (3М). Међутим и излужење гвожђа такође је било високо (око 50%) што је указало на то да процес оксидационог лужења шљаке водоник-пероксидом није селективан. Иначе, битнијих разлика, између лужења шљаке у сулфатним и хлоридним растворима, није било.

Сулфатизационо пржење шљаке и накнадно лужење добијених продуката водом дало је боље резултате од директног лужења шљаке. Као сулфатизациони агенски коришћени су: сумпорна киселина, пирит и флотацијска јаловина. И при овим истраживањима испитан је већи број параметара (количина сулфатизационог агенса, начин мешања са шљаком, температура и време пржења, време лужења, температура воде за лужење). Са становишта излужења бабра најефикасније је сулфатизацију вршити сумпорном киселином јер се пржењем шљаке на 250°C из прженаца излужи око 94% Cu али и око 55% Fe. На температурама од 550-600°C долази до благог пада у излужењу бабра док се излужење гвожђа драстично смањује и опада на неколико процената. Ово је карактеристично за све испитиване сулфатизационе агенсе.

Поредећи две испитиване методе утврђено је да је метода пржење-лужење ефикаснија у екстракцији бабра из шљаке од методе директног лужења. Поред тога што се постижу већа излужења бабра, метода пржење-лужење се карактерише и селективношћу. Наиме, избором температуре пржења шљаке могуће је садржај гвожђа у лужним растворима свести на нулу.

У раду Г.2.1. : (М23) -1., приказани су нивои суспендованих честица у амбијенталном ваздуху града Бора и четири околних села. Праћен је ниво респирабилних честица, односно грубих PM_{10} и финих $PM_{2,5}$ суспендованих честица, од 2005. до 2010. године. Утврђено је да емисија честица у ваздуху варира сезонски, да зависи од брзине и правца ветра и да су топионица бабра и топлана у граду и индивидуална ложишта у селима узроци повећаних нивоа честица у ваздуху. Прекорачење дневног лимита PM_{10} фракције ($50 \mu g/m^3$) утврђено је на свим мерним местима, а у градском парку у Бору ово прекорачење забележено је 36 пута током 2010. године. Према резултатима мерења, нивои PM_{10} и $PM_{2,5}$ честица били су виши током сезоне грејања (октобар – март), како у граду тако и у околним селима.

У раду Г.2.1. : (М24) – 1., разматрано је уклањање полицикличних ароматичних угљоводоника (РАНs) у конструисаним мочварама. Конструисане мочваре или мокра поља су природна алтернатива конвенционалним методама ремедијације контаминираних вода и земљишта, заснована на искоришћавању комплексних процеса који се успостављају између биљака, микроорганизама, земљишног матрикса и загађивача. Констатовано је да се уклањање (РАНs) у конструисаним мочварама активно одвија у зони корења, тј. ризосфери.

У раду Г.2.1. : (М24) – 1., прегледно су приказане различите стратегије којима се биљак боре против фитотоксичних концентрација тешких метала, што је јако значајно за примену биљака у фиторемедијационе сврхе. Посебна пажња посвећена је биљним врстама које су резистентне према металима (ексклудери) и врстама које су хипер-толерантне према металима (хиперакумулатори).

У раду Г.2.1. : (М24) – 4., испитиване је могућност примене аминокиселина као инхибитора за заштиту бабра од корозије у 0,05 М раствору хлороводоничне киселине. Наиме, аминокиселине немају негативно дејство на животну средину и сврставају се у тзв. зелене инхибиторе. Од испитиваних инхибитора, цистеина, метионина и аланина, најбоља инхибиторска својства показао је цистеин при концентрацији од 0,01 М.

У раду Г.2.4. : (М51) – 1., приказани су термички третмани за смањење или потпуно уклањање полицикличних ароматичних угљоводоника из загађеног земљишта. Екстракција ових загађивача из загађеног земљишта подразумева ињектирање врелог ваздуха, воде или паре (*in situ*) у контаминирану зону, како би се извршила мобилизација испарљивих и умерено испарљивих органских једињења.

У раду Г.2.4. : (М51) – 2., разматрани су механизми фиторемедијације перзистентних органских загађујућих супстанци: трихлоретилена и полихлорованих бифенила из контаминираних земљишта. Фиторемедијациони процеси за ове загађиваче могу укључивати усвајање контаминаната, метаболизам унутар биљке, екскудате излучене у земљиште. У већини случајева, примарни механизам који контролише разлагање комплексних органских молекула, као што су полихлоровани бифенили, јесте ризосферна микробна деградација, где микробне заједнице користе полихлороване бифениле као супстрате за свој развој.

У радовима Г.2.4. : (М51) – 3 и 4., праћен је садржај гвожђа у плодовима јабуке, купине, винове лозе и виноградарске брескве. Наведене воћне врсте расту на земљишту изложеном великом загађењу изазваном рударско-металуршким активностима. Испитивања су показала да се као најотпорнија врста на повећане концентрације гвожђа (најбезбеднија употреба плодова) показала винова лоза. Такође, плодови јабуке били су безбедни за употребу, док су у појединим плодовима брескви, а посебно купине, утврђене повећане концентрације гвожђа.

У радовима Г.2.4. : (М52) – 1 и 2., разматрана је ревалоризација платинске групе метала из истрошених ауто катализатора. Разматрани су примарни и секундарни извори

ПГМ и указано је да су истрошени ауто катализатори значајан извор ових метала због огромног броја путничких аутомобила у свету, чији број стално расте. Обзиром да се највеће количине платинских метала користе у производњи ауто катализатора указано је на велики значај рециклаже ауто катализатора за очување природних ресурса. Такође је указано да рециклажа ауто катализатора, иако у успону, није на задовољавајућем нивоу.

Д.2. Укупна цитираност радова др Милета Димитријевића из категорије (М20)

На основу података преузетих из индексне базе SCOPUS, на дан 21.04.2017. године, 17 радова др Милета Димитријевића из области хемије, хемијске технологије и хемијског инжењерства цитирано је укупно 309 пута (хетероцитати). У наставку су наведени цитирани радови кандидата и публикације у којима су дати радови цитирани.

1. M.M. Antonijević, M. Dimitrijević and Z. Janković, Investigation of pyrite oxidation by potassium dichromate, Hydrometallurgy, 32(1993)61-72.

{IF(1993) = 1,255} ISSN: 0304-386X DOI: 10.1016/0304-386X(93)90056-J

<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/0304386X9390056J?via%3Dihub>

1. Sohn, H.Y., Cho, W.D. Developments in physical chemistry and basic principles (1994) JOM, 46 (4), pp. 43-50. DOI: 10.1007/BF03220674
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0028407601&doi=10.1007%2fBF03220674&partnerID=40&md5=8fae809503b1201c4a2e063628b9560b>
2. Kadoğlu, Y.Y., Karaca, S., Bayrakçeken, S. Kinetics of pyrite oxidation in aqueous suspension by nitric acid (1995) Fuel Processing Technology, 41 (3), pp. 273-287. DOI: 10.1016/0378-3820(94)00101-X
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0029243693&doi=10.1016%2f0378-3820%2894%2900101-X&partnerID=40&md5=f70cc9c5c2c3d076c886f4189d061637>
3. Erdem, M., Tümen, F. Cr(VI) reduction in aqueous solutions by using pyrite [Pirit kullanılarak sulu çözeltilerde CR(VI) indirgenmesi] (1996) Turkish Journal of Engineering and Environmental Sciences, 20 (6), pp. 363-369.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0000548051&partnerID=40&md5=7baabf52b7f6a6d302bce2c3a0a2a3a8>
4. Ruiz, M.C., Padilla, R. Copper removal from molybdenite concentrate by sodium dichromate leaching (1998) Hydrometallurgy, 48 (3), pp. 313-325
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0032069288&partnerID=40&md5=581fded0608661a147adfd370fe4e8b9>
5. Huang, J.H., Rowson, N.A. Hydrometallurgical decomposition of pyrite and marcasite in a microwave field (2002) Hydrometallurgy, 64 (3), pp. 169-179. DOI: 10.1016/S0304-386X(02)00041-5
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0036609240&doi=10.1016%2fS0304-386X%2802%2900041-5&partnerID=40&md5=c8c96aa62a0f5369a111441c273fd6ec>
6. Karaca, S., Akyürek, M., Bayrakçeken, S. The removal of pyritic sulfur from Aşkale lignite in aqueous suspension by nitric acid (2003) Fuel Processing Technology, 80 (1), pp. 1-8. DOI: 10.1016/S0378-3820(02)00026-7

- <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0037428020&doi=10.1016%2fS0378-3820%2802%2900026-7&partnerID=40&md5=d54a7e81aefdc727f088d65835f8e2a3>
7. Dogan, H.T., Kurtbas, A., Tekin, T. The effect of ultrasound on the dissolution of pyrite ores in acidic and $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ solutions (2004) *Chemical Engineering and Technology*, 27 (1), pp. 87-89. DOI: 10.1002/ceat.200401854
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-1042290076&doi=10.1002%2fceat.200401854&partnerID=40&md5=15a8ee7303877e6c7042e917180b6993>
 8. Altundogan, H.S., Boyrazli, M., Tumen, F. A study on the sulphuric acid leaching of copper converter slag in the presence of dichromate (2004) *Minerals Engineering*, 17 (3), pp. 465-467. DOI: 10.1016/j.mineng.2003.11.002
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-1142276041&doi=10.1016%2fj.mineng.2003.11.002&partnerID=40&md5=fa2a3cd2ef36b8e003da1bff8410ace2>
 9. Aydogan, S., Ucar, G., Canbazoglu, M. Dissolution kinetics of chalcopyrite in acidic potassium dichromate solution (2006) *Hydrometallurgy*, 81 (1), pp. 45-51. DOI: 10.1016/j.hydromet.2005.10.003
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-29444459111&doi=10.1016%2fj.hydromet.2005.10.003&partnerID=40&md5=281f00551d2d2d38cb17c8c1fb2d6b39>
 10. Boyrazli, M., Altundoğan, H.S., Tümen, F. Recovery of metals from copper converter slag by leaching with $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7\text{-H}_2\text{SO}_4$ (2006) *Canadian Metallurgical Quarterly*, 45 (2), pp. 145-152.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33646185459&partnerID=40&md5=08d8b547669108f99ecce5758077e7ea>
 11. Ehsani, M.R. Desulfurization of Tabas coals using chemical reagents (2006) *Iranian Journal of Chemistry and Chemical Engineering*, 25 (2), pp. 59-66.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33748631826&partnerID=40&md5=34feeabf6cc5b93d5b7f39af969a01b1>
 12. Kuşlu, S., Çalban, T., Çolak, S. Evaluation of leaching conditions for dissolution of pyrite in chlorine-saturated water (2011) *Chemical Engineering Communications*, 198 (4), pp. 504-515. DOI: 10.1080/00986445.2010.512528
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-78649730835&doi=10.1080%2f00986445.2010.512528&partnerID=40&md5=0576c6f0579aa0ffcf82b03985af2c2e>
 13. Nóbrega, G.N., Ferreira, T.O., Artur, A.G., de Mendonça, E.S., de O. Leão, R.A., Teixeira, A.S., Otero, X.L. Evaluation of methods for quantifying organic carbon in mangrove soils from semi-arid region (2014) *Journal of Soils and Sediments*, 15 (2), pp. 282-291. DOI: 10.1007/s11368-014-1019-9
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84922105935&doi=10.1007%2fs11368-014-1019-9&partnerID=40&md5=1e512fcfb4e7f71583e638157c895471>

2. M.M. Antonijević, Z. Janković and M. Dimitrijević, Investigation of the kinetics of chalcopyrite oxidation by potassium dichromate, *Hydrometallurgy*, 35(1994)187-201. {IF(1994) = 0,590} ISSN: 0304-386X DOI: 10.1016/0304-386X(94)90051-5
<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/0304386X94900515?via%3Dihub>

1. Prosser, A.P. Review of uncertainty in the collection and interpretation of leaching data (1996) *Hydrometallurgy*, 41 (2-3), pp. 119-153.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0030169929&partnerID=40&md5=6719fb703381dde546781410f2126d60>
2. Altundogan, H.S., Boyrazli, M., Tumen, F. A study on the sulphuric acid leaching of copper converter slag in the presence of dichromate (2004) *Minerals Engineering*, 17 (3), pp. 465-467. DOI: 10.1016/j.mineng.2003.11.002
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-1142276041&doi=10.1016%2Fj.mineng.2003.11.002&partnerID=40&md5=fa2a3cd2ef36b8e003da1bff8410ace2>
3. Misra, M., Fuerstenau, M.C. Chalcopryrite leaching at moderate temperature and ambient pressure in the presence of nanosize silica (2005) *Minerals Engineering*, 18 (3), pp. 293-297. DOI: 10.1016/j.mineng.2004.06.014
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-13444251374&doi=10.1016%2Fj.mineng.2004.06.014&partnerID=40&md5=55abfe6664f5240593c1107e94fb7c9f>
4. Aydogan, S., Ucar, G., Canbazoglu, M. Dissolution kinetics of chalcopryrite in acidic potassium dichromate solution (2006) *Hydrometallurgy*, 81 (1), pp. 45-51. DOI: 10.1016/j.hydromet.2005.10.003
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-29444459111&doi=10.1016%2Fj.hydromet.2005.10.003&partnerID=40&md5=281f00551d2d2d38cb17c8c1fb2d6b39>
5. Achimovičová, M., Baláž, P., Briančin, J. The influence of mechanical activation of chalcopryrite on the selective leaching of copper by sulphuric acid (2006) *Metalurgija*, 45 (1), pp. 9-12.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-27444433264&partnerID=40&md5=d1c5a20df9d6ceb9f1164be91ae4898a>
6. Boyrazli, M., Altundogan, H.S., Tumen, F. Recovery of metals from copper converter slag by leaching with $K_2Cr_2O_7-H_2SO_4$ (2006) *Canadian Metallurgical Quarterly*, 45 (2), pp. 145-152.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33646185459&partnerID=40&md5=08d8b547669108f99ecce5758077e7ea>
7. Al-Harashseh, M., Rutten, F., Briggs, D., Kingman, S. Preferential oxidation of chalcopryrite surface facets characterized by ToF-SIMS and SEM (2006) *Applied Surface Science*, 252 (19), pp. 7155-7158. DOI: 10.1016/j.apsusc.2006.02.274
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33747161901&doi=10.1016%2Fj.apsusc.2006.02.274&partnerID=40&md5=4b94c19916f106695601aaed9d73ae3e>
8. Al-Harashseh, M., Kingman, S., Rutten, F., Briggs, D. ToF-SIMS and SEM study on the preferential oxidation of chalcopryrite (2006) *International Journal of Mineral Processing*, 80 (2-4), pp. 205-214. DOI: 10.1016/j.minpro.2006.04.002
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33747343173&doi=10.1016%2Fj.minpro.2006.04.002&partnerID=40&md5=088a9ca77ef869d4e2ce93cbdd34bfeb>
9. Havlik, T. *Hydrometallurgy* (2008) *Hydrometallurgy*, pp. 1-536. DOI:10.1533/9781845694616
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84902752026&doi=10.1533%2F9781845694616&partnerID=40&md5=ceb85f00fb2fec299ce0d23efe92bcf8>

10. Sokić, M.D., Marković, B., Živković, D. Kinetics of chalcopyrite leaching by sodium nitrate in sulphuric acid (2009) *Hydrometallurgy*, 95 (3-4), pp. 273-279.
DOI: 10.1016/j.hydromet.2008.06.012 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0.057049162408&doi=10.1016%2fj.hydromet.2008.06.012&partnerID=40&md5=fceb8163fd4a391f37b23de694c30688>
11. De Oliveira, C., Duarte, H.A. Disulphide and metal sulphide formation on the reconstructed (0 0 1) surface of chalcopyrite: A DFT study (2010) *Applied Surface Science*, 257 (4), pp. 1319-1324. DOI: 10.1016/j.apsusc.2010.08.059
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0.77957103193&doi=10.1016%2fj.apsusc.2010.08.059&partnerID=40&md5=25562244fa102480bdeec043b0032a22>
12. Sofyan, N.I. Determination of copper dissolution activation energy in concentrated hydrogen peroxide (2011) *Advanced Materials Research*, 277, pp. 120-128.
DOI: 10.4028/www.scientific.net/AMR.277.120
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0.79960403519&doi=10.4028%2fwww.scientific.net%2fAMR.277.120&partnerID=40&md5=7a5d069182abedce2b8bfd72686e5fcc>
13. Hong, J., Yin, W., Ma, Y., Kim, C. Catalytic oxidation pretreatment of sulfide-rich arsenic-bearing refractory gold concentrate by hydrogen peroxide in sulfuric acid in Tongling, China (2012) *Advanced Materials Research*, 454, pp. 162-167.
DOI: 10.4028/www.scientific.net/AMR.454.162
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0.84863171120&doi=10.4028%2fwww.scientific.net%2fAMR.454.162&partnerID=40&md5=68cc278eb69211b09b524632fd0ecb99>
14. Kawashima Y. Li, N., Chandra J. Li, A.P., Gerson A.R. A review of the structure, and fundamental mechanisms and kinetics of the leaching of chalcopyrite (2013) *Advances in Colloid and Interface Science*, 197-198, pp. 1-32.
DOI: 10.1016/j.cis.2013.03.004
http://ac.els-cdn.com/S0001868613000195/1-s2.0-S0001868613000195-main.pdf?_tid=99192002-0af1-11e7-82e3-00000aacb35d&acdnat=1489742023_51a2772847ba4786dca03c10494537a
15. Watling, H.R. Chalcopyrite hydrometallurgy at atmospheric pressure: 1. Review of acidic sulfate, sulfate-chloride and sulfate-nitrate process options (2013) *Hydrometallurgy*, 140, pp. 163-180. DOI: 10.1016/j.hydromet.2013.09.013
http://ac.els-cdn.com/S0304386X13001989/1-s2.0-S0304386X13001989-main.pdf?_tid=18824bde-0af2-11e7-bd1b-00000aacb35d&acdnat=1489742236_4a60a185016e2d1695f9838fb6f8c6f6
16. Qian, G., Li, J., Li, Y., Gerson, A.R. Probing the effect of aqueous impurities on the leaching of chalcopyrite under controlled conditions (2014) *Hydrometallurgy* 149, pp. 195-209. DOI: 10.1016/j.hydromet.2014.08.009
http://ac.els-cdn.com/S0304386X14001807/1-s2.0-S0304386X14001807-main.pdf?_tid=9194c92a-0af2-11e7-a8fa-00000aacb361&acdnat=1489742440_c12ba39fcb85512ac9f273fb7c8f19f1
17. Chen, J.-H., Long, X.-H., Lan, L.-H., He, Q. Thermodynamics and density functional theory study of potassium dichromate interaction with galena (2014) *International Journal of Minerals, Metallurgy and Materials* 21, pp. 947-954. DOI: 10.1007/s12613-014-0994-6 <https://link.springer.com/article/10.1007/s12613-014-0994-6>

18. Agacayak, T., Aras, A., Aydogan, S., Erdemoglu, M. Leaching of chalcopyrite concentrate in hydrogen peroxide solution (2014) *Physicochemical Problems of Mineral Processing* 50, pp. 657-666. DOI: 10.5277/ppmp140219
<http://www.minproc.pwr.wroc.pl/journal/pdf/ppmp50-2.657-666.pdf>
19. Li, Y., Wei, Z., Qian, G., Li, J., Gerson, A.R. Kinetics and mechanisms of chalcopyrite dissolution at controlled Redox potential of 750 mV in sulfuric acid solution (2016) *Minerals* 6, 1-18. DOI: 10.3390/min6030083
<http://www.mdpi.com/2075-163X/6/3/83/htm>

3. M. Dimitrijević, M. Antonijević and Z. Janković, Kinetics of pyrite oxidation by hydrogen peroxide in perchloric acid, *Hydrometallurgy*, 42(1996)377-386. {IF(1996) = 0,483} ISSN: 0304-386X DOI: 10.1016/0304-386X(95)00094-W

<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/0304386X9500094W>

1. McGuire, M.M., Banfield, J.F., Hamers, R.J. Quantitative determination of elemental sulfur at the arsenopyrite surface after oxidation by ferric iron: Mechanistic implications (2001) *Geochemical Transactions*, 2, pp. 25-29. DOI: 10.1039/b104111h
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-3242694002&doi=10.1039%2fb104111h&partnerID=40&md5=470f4500cdc7742a8d1d4c449d151ea8>
2. Huang, J.H., Rowson, N.A. Hydrometallurgical decomposition of pyrite and marcasite in a microwave field (2002) *Hydrometallurgy*, 64 (3), pp. 169-179. DOI: 10.1016/S0304-386X(02)00041-5
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0036609240&doi=10.1016%2fS0304-386X%2802%2900041-5&partnerID=40&md5=c8c96aa62a0f5369a111441c273fd6ec>
3. Almeida, C.M.V.B., Giannetti, B.F. Comparative study of electrochemical and thermal oxidation of pyrite (2002) *Journal of Solid State Electrochemistry*, 6 (2), pp. 111-118. DOI: 10.1007/s100080100200 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0036002486&doi=10.1007%2fs100080100200&partnerID=40&md5=ed529f0b9d1db9a9661664bfcd6e3d4f>
4. Sobolev, A.E., Lutsik, V.I., Potashnikov, Yu.M. The kinetics of the oxidation of iron(II) persulfide (pyrite) in solutions of hydrogen peroxide (2002) *Russian Journal of Physical Chemistry A*, 76 (5), pp. 742-745. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0036015893&partnerID=40&md5=2d2dabddbb64586c977064e239ef3f3f>
5. Malinowska, B., Rakib, M., Durand, G. Cadmium recovery and recycling from chemical bath deposition of CdS thin layers (2002) *Progress in Photovoltaics: Research and Applications*, 10 (3), pp. 215-228. DOI: 10.1002/pip.402
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0036565710&doi=10.1002%2fpip.402&partnerID=40&md5=744fc0cff8178752b22265221da850ad>
6. Chiriță, P., Samide, A., Rusu, O., Preda, M. Investigations on the oxidative degradation of pyrite with hydrogen peroxide in phosphate medium [Investigații asupra degradării oxidative a piritei cu apă oxigenată în mediu fosfat] (2003) *Revista de Chimie*, 54 (12), pp. 950-953. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-46949091450&partnerID=40&md5=3d0ff39263b3d8044fe416a4d45b3d7d>
7. Dogan, H.T., Kurtbas, A., Tekin, T. The effect of ultrasound on the dissolution of pyrite ores in acidic and Fe₂(SO₄)₃ solutions (2004) *Chemical Engineering and Technology*, 27 (1), pp. 87-89. DOI: 10.1002/ceat.200401854
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0->

- [1042290076&doi=10.1002%2fceat.200401854&partnerID=40&md5=15a8ee7303877e6c7042e917180b6993](https://doi.org/10.1002%2fceat.200401854&partnerID=40&md5=15a8ee7303877e6c7042e917180b6993)
8. Malinowska, B., Rakib, M., Durand, G. Analytical characterization of cadmium cyanamide in CdS thin films and bulk precipitates produced from CBD process in pilot plant (2005) *Solar Energy Materials and Solar Cells*, 86 (3), pp. 399-419. DOI: 10.1016/j.solmat.2004.08.004 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-15744399197&doi=10.1016%2fj.solmat.2004.08.004&partnerID=40&md5=d824eb4d97ff96a381aa9cd181e813ee>
 9. Chiriță, P., Descostes, M. Troilite oxidation by hydrogen peroxide (2006) *Journal of Colloid and Interface Science*, 299 (1), pp. 260-269. DOI: 10.1016/j.jcis.2006.02.014 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33646777141&doi=10.1016%2fj.jcis.2006.02.014&partnerID=40&md5=39ec001d42472148e1a0cc1e65fc0f9a>
 10. Aydogan, S. Dissolution kinetics of sphalerite with hydrogen peroxide in sulphuric acid medium (2006) *Chemical Engineering Journal*, 123 (3), pp. 65-70. DOI:10.1016/j.cej.2006.07.001 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33749063426&doi=10.1016%2fj.cej.2006.07.001&partnerID=40&md5=4cc85105e019888a09bcd0b93738a8e6>
 11. Chiriță, P. A kinetic study of hydrogen peroxide decomposition in presence of pyrite (2007) *Chemical and Biochemical Engineering Quarterly*, 21 (3), pp. 257-264. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-46949093343&partnerID=40&md5=d34d5c8b4299eef1121b2b21ae766259>
 12. Chandra, A.P., Gerson, A.R. A review of the fundamental studies of the copper activation mechanisms for selective flotation of the sulfide minerals, sphalerite and pyrite (2009) *Advances in Colloid and Interface Science*, 145 (1-2), pp. 97-110. DOI: 10.1016/j.cis.2008.09.001 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-56949085821&doi=10.1016%2fj.cis.2008.09.001&partnerID=40&md5=7c78b10f9e7ed09573c2ccf56a800526>
 13. Chiriță, P. Hydrogen peroxide decomposition by pyrite in the presence of Fe(III)-ligands (2009) *Chemical and Biochemical Engineering Quarterly*, 23 (3), pp. 259-265. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-70450273407&partnerID=40&md5=cf52a4e64c44f1cb6bf5e79744ae3312>
 14. Chandra, A.P., Gerson, A.R. The mechanisms of pyrite oxidation and leaching: A fundamental perspective (2010) *Surface Science Reports*, 65 (9), pp. 293-315. DOI: 10.1016/j.surfrep.2010.08.003 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-77957984723&doi=10.1016%2fj.surfrep.2010.08.003&partnerID=40&md5=374af614c3807918244bc58c437527f7>
 15. Szymczycha-Madeja, A. Kinetics of Mo, Ni, V and Al leaching from a spent hydrodesulphurization catalyst in a solution containing oxalic acid and hydrogen peroxide (2011) *Journal of Hazardous Materials*, 186 (2-3), pp. 2157-2161. DOI: 10.1016/j.jhazmat.2010.11.120 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-79751533323&doi=10.1016%2fj.jhazmat.2010.11.120&partnerID=40&md5=da6bb802b57e488fd4d6822d395afaf4>
 16. Kuşlu, S., Çalban, T., Çolak, S. Evaluation of leaching conditions for dissolution of pyrite in chlorine-saturated water (2011) *Chemical Engineering Communications*, 198 (4), pp. 504-515. DOI: 10.1080/00986445.2010.512528 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0->

- [78649730835&doi=10.1080%2f00986445.2010.512528&partnerID=40&md5=0576c6f0579aa0ffc82b03985af2c2e](https://doi.org/10.1080%2f00986445.2010.512528&partnerID=40&md5=0576c6f0579aa0ffc82b03985af2c2e)
17. Sofyan, N.I. Determination of copper dissolution activation energy in concentrated hydrogen peroxide (2011) *Advanced Materials Research*, 277, pp. 120-128. DOI: 10.4028/www.scientific.net/AMR.277.120
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-79960403519&doi=10.4028%2fwww.scientific.net%2fAMR.277.120&partnerID=40&md5=7a5d069182abedce2b8bfd72686e5fcc>
 18. Chandra, A.P., Gerson, A.R. Redox potential (Eh) and anion effects of pyrite (FeS₂) leaching at pH 1 (2011) *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 75 (22), pp. 6893-6911. DOI: 10.1016/j.gca.2011.09.020 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-80054081647&doi=10.1016%2fj.gca.2011.09.020&partnerID=40&md5=9422d3d8c9cb9469eee827e1c6fcb1f4>
 19. Fernández, A.M., Ibáñez, J.L., Llavona, M.A., Zapico, R. The Leaching of Aluminium in Spanish Clays, Coal Mining Wastes and Coal Fly Ashes by Sulphuric Acid (2013) *Essential Readings in Light Metals: Alumina and Bauxite*, Volume 1, 1, pp. 1098-1110. DOI: 10.1002/9781118647868.ch144
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84886960684&doi=10.1002%2f9781118647868.ch144&partnerID=40&md5=5f27a0b5c6fbcd298603aef229e3d7ad>
 20. Solís-Marcial, O.J., Lapidus, G.T. Chalcopyrite leaching in alcoholic acid media (2014) *Hydrometallurgy*, 147-148, pp. 54-58. DOI: 10.1016/j.hydromet.2014.04.011
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84900826118&doi=10.1016%2fj.hydromet.2014.04.011&partnerID=40&md5=4e91971974754e47d25f5de3cbbc37c2>
 21. Sun, H., Chen, M., Zou, L., Shu, R., Ruan, R. Study of the kinetics of pyrite oxidation under controlled redox potential (2015) *Hydrometallurgy*, 155, pp. 13-19. DOI: 10.1016/j.hydromet.2015.04.003 http://ac.els-cdn.com/S0304386X15000729/1-s2.0-S0304386X15000729-main.pdf?_tid=4bba2f62-0afc-11e7-a40c-00000aacb35f&acdnat=1489746617_d205113b87b378e8fa3041821998ac13
 22. Zhang, W., Li, J., Zhao, Z., Huang, S., Chen, X., Hu, K. Recovery and separation of W and Mo from high-molybdenum synthetic scheelite in HCl solutions containing H₂O₂ (2015) *Hydrometallurgy*, 155, pp. 1-5. DOI: 10.1016/j.hydromet.2015.03.020
http://ac.els-cdn.com/S0304386X15000730/1-s2.0-S0304386X15000730-main.pdf?_tid=c28a15bc-0afc-11e7-a81f-00000aacb35f&acdnat=1489746817_6abddad5ad881d553ed41be770c8e4ec
 23. Kocaman, A.T., Cemek, M., Edwards, K.J. Kinetics of pyrite, pyrrhotite, and chalcopyrite dissolution by *Acidithiobacillus ferrooxidans* (2016) *Canadian Journal of Microbiology*, 62, pp. 629-642. DOI: 10.1139/cjm-2016-0085
 24. Mu, Y., Peng, Y., Lauten, R.A. The depression of pyrite in selective flotation by different reagent systems – A Literature review (2016) *Minerals Engineering*, 96-97, pp. 143-156. DOI: 10.1016/j.mineng.2016.06.018 http://ac.els-cdn.com/S0892687516301716/1-s2.0-S0892687516301716-main.pdf?_tid=f40a5060-0afd-11e7-b0e0-00000aab0f01&acdnat=1489747329_7bf5909f90a1e5f856406eac4c179fe3
 25. Mu, Y., Peng, Y., Lauten, R.A. The depression of copper-activated pyrite in flotation by biopolymers with different compositions (2016) *Minerals Engineering*, 96-97, pp. 113-122. http://ac.els-cdn.com/S0892687516301625/1-s2.0-S0892687516301625-main.pdf?_tid=45b6d7a8-0afe-11e7-bf7c-00000aacb360&acdnat=1489747466_3c69e629a11004f2748b9915ca654e67

26. Yin, X., Wu, Y., Tian, X., Yu, J., Zhang, Y.-N., Zuo, T. Green Recovery of Rare Earths from Waste Cathode Ray Tube Phosphors: Oxidative Leaching and Kinetic Aspects (2016) *ACS Sustainable Chemistry and Engineering*, 4, pp. 7080-7089.
DOI:10.1021/acssuschemeng.6b01965
<http://pubs.acs.org/doi/pdf/10.1021/acssuschemeng.6b01965>
27. Chen, Q., Kang, Y., You, L., Yang, P., Zhang, X., Cheng, Q. Change in composition and pore structure of Longmaxi black shale during oxidative dissolution (2017) *International Journal of Coal Geology* 172, pp. 95-111. DOI: 10.1016/j.coal.2017.01.011
http://ac.els-cdn.com/S0166516216305067/1-s2.0-S0166516216305067-main.pdf?_tid=1a9b5e9a-0b03-11e7-8dea-00000aacb362&acdnat=1489749545_b6eca7d45b4c0a496aa3b2e30e8c82ef
28. Fallon, E.K., Petersen, S., Brooker, R.A., Scott, T.B. Oxidative dissolution of hydrothermal mixed-sulphide ore: An assessment of current knowledge in relation to seafloor massive sulphide mining (2017) *Ore Geology Reviews* 86, pp. 309-337.
DOI: 10.1016/j.oregeorev.2017.02.028 http://ac.els-cdn.com/S0169136816304693/1-s2.0-S0169136816304693-main.pdf?_tid=7400268c-0b03-11e7-a40c-00000aacb35f&acdnat=1489749691_c101c058511b5bf4e5f2772398f1f42a

4. M.M. Antonijević, M. Dimitrijević and Z. Janković, Leaching of pyrite with hydrogen peroxide in sulphuric acid, *Hydrometallurgy*, 46(1997)71-83. IF(1997) = 0,575} ISSN: 0304-386X DOI: 10.1016/S0304-386X(96)00096-5

<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0304386X96000965>

1. Sohn, H.Y., Cho, W.D. Developments in physical chemistry and basic principles (1998) *JOM*, 50 (4), pp. 48-54. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0032045716&partnerID=40&md5=9d2c2c1576b3433c9a9704e090dd40fb>
2. Huang, J.H., Rowson, N.A. Hydrometallurgical decomposition of pyrite and marcasite in a microwave field (2002) *Hydrometallurgy*, 64 (3), pp. 169-179.
DOI: 10.1016/S0304-386X(02)00041-5
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0036609240&doi=10.1016%2fS0304-386X%2802%2900041-5&partnerID=40&md5=c8c96aa62a0f5369a111441c273fd6ec>
3. Almeida, C.M.V.B., Giannetti, B.F. Comparative study of electrochemical and thermal oxidation of pyrite (2002) *Journal of Solid State Electrochemistry*, 6 (2), pp. 111-118.
DOI: 10.1007/s100080100200 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0036002486&doi=10.1007%2fs100080100200&partnerID=40&md5=ed529f0b9d1db9a9661664bfcd6e3d4f>
4. Sobolev, A.E., Lutsik, V.I., Potashnikov, Yu.M. The kinetics of the oxidation of iron(II) persulfide (pyrite) in solutions of hydrogen peroxide (2002) *Russian Journal of Physical Chemistry A*, 76 (5), pp. 742-745. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0036015893&partnerID=40&md5=2d2dabddbb64586c977064e239ef3f3f>
5. Malinowska, B., Rakib, M., Durand, G. Cadmium recovery and recycling from chemical bath deposition of CdS thin layers (2002) *Progress in Photovoltaics: Research and Applications*, 10 (3), pp. 215-228. DOI: 10.1002/pip.402
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0036565710&doi=10.1002%2fpip.402&partnerID=40&md5=744fc0cff8178752b22265221da850ad>
6. Adebayo, A.O., Ipinmoroti, K.O., Ajayi, O.O. Dissolution Kinetics of Chalcopyrite with Hydrogen Peroxide in Sulphuric Acid Medium (2003) *Chemical and Biochemical Engineering Quarterly*, 17 (3), pp. 213-218.

- <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0141957937&partnerID=40&md5=89d219502e154aed5fa13c760be4feb5>
7. Malinowska, B., Rakib, M., Durand, G. Analytical characterization of cadmium cyanamide in CdS thin films and bulk precipitates produced from CBD process in pilot plant (2005) *Solar Energy Materials and Solar Cells*, 86 (3), pp. 399-419. DOI: 10.1016/j.solmat.2004.08.004
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-15744399197&doi=10.1016%2fj.solmat.2004.08.004&partnerID=40&md5=d824eb4d97ff96a381aa9cd181e813ee>
 8. Adebayo, A.O., Ipinmoroti, K.O., Ajayi, O.O. Dissolution of chalcopyrite with hydrogen peroxide in sulphuric acid (2006) *Pakistan Journal of Scientific and Industrial Research*, 49 (2), pp. 65-71. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33947512629&partnerID=40&md5=d5db319eb01c242dbaf69dc8d9eed123>
 9. Chiriță, P., Descostes, M. Troilite oxidation by hydrogen peroxide (2006) *Journal of Colloid and Interface Science*, 299 (1), pp. 260-269. DOI: 10.1016/j.jcis.2006.02.014
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33646777141&doi=10.1016%2fj.jcis.2006.02.014&partnerID=40&md5=39ec001d42472148e1a0cc1e65fc0f9a>
 10. Aydoğan, S. Dissolution kinetics of sphalerite with hydrogen peroxide in sulphuric acid medium (2006) *Chemical Engineering Journal*, 123 (3), pp. 65-70. DOI: 10.1016/j.cej.2006.07.001 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33749063426&doi=10.1016%2fj.cej.2006.07.001&partnerID=40&md5=4cc85105e019888a09bcd0b93738a8e6>
 11. Olubami, P.A., Borode, J.O., Ndlovu, S. Sulphuric acid leaching of zinc and copper from Nigerian Complex Sulphide Ore in the presence of hydrogen peroxide (2006) *Journal of the Southern African Institute of Mining and Metallurgy*, 106 (11), pp. 765-770. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33846360016&partnerID=40&md5=27ce0933d2ac58f191b3b84707246286>
 12. Wu, A.X., Xi, Y., Yang, B.H., Chen, X.S., Jiang, H.C. Study on grey forecasting model of copper extraction rate with bioleaching of primary sulfide ore (2007) *Acta Metallurgica Sinica (English Letters)*, 20 (2), pp. 117-128. DOI: 10.1016/S1006-7191(07)60016-7 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-34249315826&doi=10.1016%2fS1006-7191%2807%2960016-7&partnerID=40&md5=5b18d5ec09b17de89caf4f2b017ad22a>
 13. Mahajan, V., Misra, M., Zhong, K., Fuerstenau, M.C. Enhanced leaching of copper from chalcopyrite in hydrogen peroxide-glycol system (2007) *Minerals Engineering*, 20 (7), pp. 670-674. DOI: 10.1016/j.mineng.2006.12.016
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-34247866536&doi=10.1016%2fj.mineng.2006.12.016&partnerID=40&md5=f736c53177dc9703b1e93feba488029f>
 14. Aydoğan, S., Erdemoğlu, M., Uçar, G., Aras, A. Kinetics of galena dissolution in nitric acid solutions with hydrogen peroxide (2007) *Hydrometallurgy*, 88 (1-4), pp. 52-57. DOI: 10.1016/j.hydromet.2007.03.005
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-34447272479&doi=10.1016%2fj.hydromet.2007.03.005&partnerID=40&md5=79a2c569404dab08cd45f817e95c820e>
 15. Aydoğan, S., Aras, A., Uçar, G., Erdemoğlu, M. Dissolution kinetics of galena in acetic acid solutions with hydrogen peroxide (2007) *Hydrometallurgy*, 89 (3-4), pp. 189-195. DOI: 10.1016/j.hydromet.2007.07.004

- <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-35448958024&doi=10.1016%2fj.hydromet.2007.07.004&partnerID=40&md5=793d95e9ecd6f2cb340d2836b478762f>
16. Hurşit, M., Laçin, O., Saraç, H. Dissolution kinetics of smithsonite ore as an alternative zinc source with an organic leach reagent (2009) *Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers*, 40 (1), pp. 6-12. DOI: 10.1016/j.jtice.2008.07.003
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-58249138011&doi=10.1016%2fj.jtice.2008.07.003&partnerID=40&md5=93c64e25212099790fdca02ebe71f215>
 17. Sokić, M.D., Marković, B., Živković, D. Kinetics of chalcopyrite leaching by sodium nitrate in sulphuric acid (2009) *Hydrometallurgy*, 95 (3-4), pp. 273-279. DOI: 10.1016/j.hydromet.2008.06.012 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-57049162408&doi=10.1016%2fj.hydromet.2008.06.012&partnerID=40&md5=fceb8163fd4a391f37b23de694c30688>
 18. Davalos, A., Pecina, E.T., Soria, M., Carrillo, F.R. Kinetics of coal desulfurization in an oxidative acid media (2009) *International Journal of Coal Preparation and Utilization*, 29 (3), pp. 152-172. DOI: 10.1080/19392690903035206
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-70449579029&doi=10.1080%2f19392690903035206&partnerID=40&md5=817f6c4a8222177947bf647e72058ad4>
 19. Carrillo-Pedroza, F.R., Dávalos Sánchez, A., Soria-Aguilar, M., Pecina Treviño, E.T. Coal desulfurization in oxidative acid media using hydrogen peroxide and ozone: A kinetic and statistical approach (2009) *Energy and Fuels*, 23 (7), pp. 3703-3710. DOI: 10.1021/ef900253g <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-68349094051&doi=10.1021%2fef900253g&partnerID=40&md5=61206167bea57cede290619883bb17ec>
 20. Olubambi, P.A., Potgieter, J.H. Investigations on the mechanisms of sulfuric acid leaching of chalcopyrite in the presence of hydrogen peroxide (2009) *Mineral Processing and Extractive Metallurgy Review*, 30 (4), pp. 327-345. DOI:10.1080/08827500902958191
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-70349329821&doi=10.1080%2f08827500902958191&partnerID=40&md5=011ecce4b6086c7ecb9e8a2fdc9e040f>
 21. Baba, A.A., Adekola, F.A. Hydrometallurgical processing of a Nigerian sphalerite in hydrochloric acid: Characterization and dissolution kinetics (2010) *Hydrometallurgy*, 101 (1-2), pp. 69-75. DOI: 10.1016/j.hydromet.2009.12.001
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-73549111978&doi=10.1016%2fj.hydromet.2009.12.001&partnerID=40&md5=b970371424a18109915e7f006f286883>
 22. Chandra, A.P., Gerson, A.R. The mechanisms of pyrite oxidation and leaching: A fundamental perspective (2010) *Surface Science Reports*, 65 (9), pp. 293-315. DOI: 10.1016/j.surfrep.2010.08.003
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-77957984723&doi=10.1016%2fj.surfrep.2010.08.003&partnerID=40&md5=374af614c3807918244bc58c437527f7>
 23. Osborne, O.D., Pring, A., Lenahan, C.E. A simple colorimetric FIA method for the determination of pyrite oxidation rates (2010) *Talanta*, 82 (5), pp. 1809-1813. DOI: 10.1016/j.talanta.2010.07.086

- <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-77957358581&doi=10.1016%2fj.talanta.2010.07.086&partnerID=40&md5=d3a8de1ffe0cc0ad719937c79913d3be>
24. Sahu, S., Kavuri, N.C., Kundu, M. Dissolution kinetics of nickel laterite ore using different secondary metabolic acids (2011) *Brazilian Journal of Chemical Engineering*, 28 (2), pp. 251-258. DOI: 10.1590/S0104-66322011000200009
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-79960518980&doi=10.1590%2fS0104-66322011000200009&partnerID=40&md5=68658dc2d76a46dd228ab5bf76f8aebc>
25. Ofori-Sarpong, G., Osseo-Asare, K., Tien, M. Fungal pretreatment of sulfides in refractory gold ores (2011) *Minerals Engineering*, 24 (6), pp. 499-504. DOI: 10.1016/j.mineng.2011.02.020
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-79955651329&doi=10.1016%2fj.mineng.2011.02.020&partnerID=40&md5=f329c6e9da2c8950a2bf73f49e0f04fa>
26. Ruiz, V., Meux, E., Schneider, M., Georgeaud, V. Hydrometallurgical treatment for valuable metals recovery from spent CoMo/Al₂O₃ Catalyst. 2. Oxidative leaching of an unroasted catalyst using H₂O₂ (2011) *Industrial and Engineering Chemistry Research*, 50 (9), pp. 5307-5315. DOI: 10.1021/ie102428r
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-79955547450&doi=10.1021%2fie102428r&partnerID=40&md5=ac8d684ea9aaffa684c0756f50e57e52>
27. Sofyan, N.I. Determination of copper dissolution activation energy in concentrated hydrogen peroxide (2011) *Advanced Materials Research*, 277, pp. 120-128. DOI: 10.4028/www.scientific.net/AMR.277.120
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-79960403519&doi=10.4028%2fwww.scientific.net%2fAMR.277.120&partnerID=40&md5=7a5d069182abedce2b8bfd72686e5fcc>
28. Jones, G.C., Corin, K.C., Van Hille, R.P., Harrison, S.T.L. The generation of toxic reactive oxygen species (ROS) from mechanically activated sulphide concentrates and its effect on thermophilic bioleaching (2011) *Minerals Engineering*, 24 (11), pp. 1198-1208. DOI: 10.1016/j.mineng.2011.05.016
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-79961030066&doi=10.1016%2fj.mineng.2011.05.016&partnerID=40&md5=f00d99b959bac42c894abac9f0a120db>
29. Chandra, A.P., Gerson, A.R. Redox potential (Eh) and anion effects of pyrite (FeS₂) leaching at pH 1 (2011) *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 75 (22), pp. 6893-6911. DOI: 10.1016/j.gca.2011.09.020
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-80054081647&doi=10.1016%2fj.gca.2011.09.020&partnerID=40&md5=9422d3d8cbcb9469eee827e1c6fcb1f4>
30. Barik, S.P., Park, K.-H., Parhi, P.K., Park, J.T. Direct leaching of molybdenum and cobalt from spent hydrodesulphurization catalyst with sulphuric acid (2012) *Hydrometallurgy*, 111-112 (1), pp. 46-51. DOI: 10.1016/j.hydromet.2011.10.001
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84857195349&doi=10.1016%2fj.hydromet.2011.10.001&partnerID=40&md5=e2610d09cea17814cf08f15b1d60be3b>
31. Lallai, A., Pistis, A., Fois, E. Kinetics of sulcis coal chemical cleaning process (2012) *Chemical Engineering Transactions*, 29, pp. 943-948. DOI: 10.3303/CET1229158

- <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84870831939&doi=10.3303%2fCET1229158&partnerID=40&md5=7014ab2767632e1cb960102fe449aa3c>
32. Fallavena, V.L.V., Inácio, T.D., De Abreu, C.S., Azevedo, C.M.N., Pires, M. Acidic peroxidation of Brazilian coal: Desulfurization and estimation of the forms of sulfur (2012) *Energy and Fuels*, 26 (2), pp. 1335-1343.
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84857705022&partnerID=40&md5=0c2c112bbf481004bdfb2371d18a509b>
33. Fallavena, V.L.V., Inácio, T.D., De Abreu, C.S., Azevedo, C.M.N., Pires, M. Acidic peroxidation of Brazilian coal: Desulfurization and estimation of the forms of sulfur (2012) *Energy and Fuels*, 26 (2), pp. 1135-1143. DOI: 10.1021/ef2017539
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84857383304&doi=10.1021%2fef2017539&partnerID=40&md5=9183aaf595da6232e22df7510b27f2ce>
34. Hong, J., Yin, W., Ma, Y., Kim, C. Catalytic oxidation pretreatment of sulfide-rich arsenic-bearing refractory gold concentrate by hydrogen peroxide in sulfuric acid in Tongling, China (2012) *Advanced Materials Research*, 454, pp. 162-167.
DOI: 10.4028/www.scientific.net/AMR.454.162
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84863171120&doi=10.4028%2fwww.scientific.net%2fAMR.454.162&partnerID=40&md5=68cc278eb69211b09b524632fd0ecb99>
35. Pecina, E.T., Camacho, L.F., Herrera, C.A., Martínez, D. Effect of complexing agents in the desulphurization of coal by H₂SO₄ and H₂O₂ leaching (2012) *Minerals Engineering*, 29, pp. 121-123. DOI: 10.1016/j.mineng.2011.10.011
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84858451550&doi=10.1016%2fj.mineng.2011.10.011&partnerID=40&md5=6a165cf44cf902c8b12036628d6b60a7>
36. Zhan, X.-H., Li, Z.-H., Zhan, H.-H., Li, F., Cao, F., Li, X. Combined leaching of galena by ozone-hydrogen peroxide solution (2012) *Zhongnan Daxue Xuebao (Ziran Kexue Ban)/Journal of Central South University (Science and Technology)*, 43 (5), pp. 1651-1655. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84863560468&partnerID=40&md5=87cdb40abfefafa28b53a6ace27b9bf0>
37. Osborne, O.D., Pring, A., Popelka-Filcoff, R.S., Bennett, J.W., Stopic, A., Glascock, M.D., Lenehan, C.E. Comparison of the relative comparator and k₀ neutron activation analysis techniques for the determination of trace-element concentrations in pyrite (2012) *Mineralogical Magazine*, 76 (5), pp. 1229-1245. DOI: 10.1180/minmag.2012.076.5.04
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84869149442&doi=10.1180%2fminmag.2012.076.5.04&partnerID=40&md5=a94681414e031a988b33a3a8bb33ccdb>
38. Wu, D.-D., Wen, S.-M., Yang, J., Deng, J.-S., Jiang, L. Dissolution kinetics of smithsonite in sulfamic acid solution (2013) *Asian Journal of Chemistry*, 25, pp. 10556-10560. DOI: 10.14233/ajchem.2013.15944
http://www.asianjournalofchemistry.co.in/User/ViewFreeArticle.aspx?ArticleID=25_19119
39. Nicol, M.J., Miki, H., Zhang, S., Basson, P. The effects of sulphate ions and temperature on the leaching of pyrite. 1. Electrochemistry (2013) *Hydrometallurgy*, 133, pp. 188-196. DOI: 10.1016/j.hydromet.2013.01.010 http://ac.els-cdn.com/S0304386X13000133/1-s2.0-S0304386X13000133-main.pdf?_tid=49ff95b6-0b0d-11e7-9d8f-00000aab0f6c&acdnat=1489753916_9b06815ebaddfc953efd655be4c3cf4f

40. Jones, G.C., Becker, M., van Hille, R.P., Harrison, S.T.L. The effect of sulfide concentrate mineralogy and texture on Reactive Oxygen Species (ROS) generation (2013) *Applied Geochemistry*, 29, pp. 199-213. DOI: 10.1016/j.apgeochem.2012.11.015 http://ac.els-cdn.com/S0883292712003319/1-s2.0-S0883292712003319-main.pdf?_tid=b3d5866c-0b0d-11e7-bb89-00000aacb35e&acdnat=1489754093_9a2bdea5b5dbd853a9b0d709dfae53b3
41. Basson, P., Gericke, M., Grewar, T.L., Dew, D.W., Nicol, M.J. The effect of sulphate ions and temperature on the leaching of pyrite. III. Bioleaching (2013) *Hydrometallurgy*, 133, pp. 176-181. DOI: 10.1016/j.hydromet.2013.01.008 http://ac.els-cdn.com/S0304386X1300011X/1-s2.0-S0304386X1300011X-main.pdf?_tid=1ac64ea6-0b0e-11e7-b3b6-00000aacb360&acdnat=1489754266_c7782983f0ebfb9a6948c9b47523b03d
42. Nicol, M., Miki, H., Basson, P. The effects of sulphate ions and temperature on the leaching of pyrite. 2. Dissolution rates (2013) *Hydrometallurgy*, 133, pp. 182-187. DOI: 10.1016/j.hydromet.2013.01.009 http://ac.els-cdn.com/S0304386X13000121/1-s2.0-S0304386X13000121-main.pdf?_tid=7a2b315e-0b0e-11e7-bfcf-00000aacb35d&acdnat=1489754426_2cac941eb11e4ddb7b2819da267c812
43. Zhong, S., Wu, Z., Huang, Z., Ruan, R. Oxidation kinetics reaction of gold-bearing pyrite in sulphuric acid (2013) *Chinese Journal of Rare Metals*, 37, pp. 295-301. DOI: 10.3969/j.issn.0258-7076.2013.02.020
44. Turan, M.D., Altundoğan, H.S. Leaching of chalcopyrite concentrate with hydrogen peroxide and sulfuric acid in an autoclave system (2013) *Metallurgical and Materials Transactions B: Process Metallurgy and Materials Processing Science*, 44, pp. 809-819. DOI: 10.1007/s11663-013-9858-0 <https://link.springer.com/article/10.1007%2Fs11663-013-9858-0>
45. Tang, W., Chen, X., Zhou, T., Duan, H., Chen, Y., Wang, J. Recovery of Ti and Li from spent lithium titanate cathodes by a hydrometallurgical process (2014) *Hydrometallurgy*, 147-148, pp. 210-216. DOI: 10.1016/j.hydromet.2014.05.013 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84903469157&doi=10.1016%2Fj.hydromet.2014.05.013&partnerID=40&md5=71701fdd3d9aabdc2ddfb7d4b04ddaac>
46. Lin, S., Liu, Q., Li, H. Electrochemical behavior of pyrite in acidic solution with different concentrations of NaCl (2014) *Chinese Journal of Geochemistry*, 33 (4), pp. 374-381. DOI: 10.1007/s11631-014-0700-4 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84919919833&doi=10.1007%2Fs11631-014-0700-4&partnerID=40&md5=90f5e048c3e8d1178e363bc7392c961f>
47. Agacayak, T., Aras, A., Aydoğan, S., Erdemoglu, M. Leaching of chalcopyrite concentrate in hydrogen peroxide solution (2014) *Physicochemical Problems of Mineral Processing*, 50 (2), pp. 657-666. DOI: 10.5277/ppmp140219 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84921818289&doi=10.5277%2Fppmp140219&partnerID=40&md5=4ddfe42c49521c1988d05c94d25e0bb6>
48. Kim, S., Lee, J.-C., Lee, K.-S., Yoo, K., Alorro, R.D. Separation of tin, silver and copper from waste Pb-free solder using hydrochloric acid leaching with hydrogen peroxide (2014) *Materials Transactions*, 55 (12), pp. 1885-1889. DOI: 10.2320/matertrans.M2014289 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84911905827&doi=10.2320%2Fmatertrans.M2014289&partnerID=40&md5=ff614332f2ac147aa9ed77e28c70a0ad>

49. Pecina, E.T., Rendón, N., Dávalos, A., Carrillo, F.R., Martínez, D. Evaluation of process parameters of coal Desulfurization in presence of H₂O₂ and complexing agents (2014) *International Journal of Coal Preparation and Utilization*, 34 (2), pp. 85-97. DOI: 10.1080/19392699.2013.847832 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84897008698&doi=10.1080%2f19392699.2013.847832&partnerID=40&md5=1dac21b94b7fab7c1b42f22a014c0fee>
50. Wu, D.D., Wen, S.M., Yang, J., Wang, Y.J., Lv, C. A study on leaching of zinc oxide ore in ammonium sulfate solution (2014) *Applied Mechanics and Materials*, 522-524, pp. 1463-1466. DOI: 10.4028/www.scientific.net/AMM.522-524.1463 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84896898134&doi=10.4028%2fwww.scientific.net%2fAMM.522-524.1463&partnerID=40&md5=2d987bff3fdffe7e35861acc13481bcb>
51. Ou, Z., Li, J. Synergism of mechanical activation and sulfurization to recover copper from waste printed circuit boards (2014) *RSC Advances*, 4 (94), pp. 51970-51976. DOI: 10.1039/c4ra08265f <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84908241983&doi=10.1039%2fc4ra08265f&partnerID=40&md5=8f6253fb2ac2d05a8ad2a4f2fc5f88db>
52. Kumar, M., Lee, J.-C., Kim, M.-S., Jeong, J., Yoo, K. Leaching of metals from waste printed circuit boards (WPCBs) using sulfuric and nitric acids (2014) *Environmental Engineering and Management Journal*, 13 (10), pp. 2601-2607. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84939208419&partnerID=40&md5=f14a3ca0842c53d2c238e3fefb14e5fb>
53. Wu, D.D., Wen, S.M., Yang, J., Deng, J.S. Investigation of dissolution kinetics of zinc from smithsonite in 5-sulphosalicylic acid solution (2015) *Canadian Metallurgical Quarterly*, 54, pp. 51-57. DOI: 10.1179/1879139514Y.0000000150
54. Sun, H., Chen, M., Zou, L., Shu, R., Ruan, R. Study of the kinetics of pyrite oxidation under controlled redox potential (2015) *Hydrometallurgy*, 155, pp. 13-19. DOI: 10.1016/j.hydromet.2015.04.003 http://ac.els-cdn.com/S0304386X15000729/1-s2.0-S0304386X15000729-main.pdf?_tid=876d388a-0b13-11e7-b222-00000aacb35e&acdnat=1489756596_a14de6ce379c8f8621100940d93712f7
55. Erust, C., Akcil, A. Copper and cobalt recovery from pyrite ashes of a sulphuric acid plant (2016) *Waste Management and Research*, 34, pp. 527-533. DOI: 10.1177/0734242X16636676 <http://journals.sagepub.com/doi/pdf/10.1177/0734242X16636676>
56. Birloaga, I., Vegliö, F. Study of multi-step hydrometallurgical methods to extract the valuable content of gold, silver and copper from waste printed circuit boards (2016) *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 4, pp. 20-29. DOI: 10.1016/j.jece.2015.11.021 http://ac.els-cdn.com/S221334371530066X/1-s2.0-S221334371530066X-main.pdf?_tid=3bece09e-0b14-11e7-a911-00000aacb35d&acdnat=1489756899_d12e8f754f21b154dd4e0d63a5440f1b
57. Kocaman, A.T., Cemek, M., Edwards, K.J. Kinetics of pyrite, pyrrhotite, and chalcopyrite dissolution by *Acidithiobacillus ferrooxidans* (2016) *Canadian Journal of Microbiology*, 62, pp. 629-642. DOI: 10.1139/cjm-2016-0085
58. Hsiang, H.-I., Chiang, C.-Y., Hsu, W.-H., Chen, W.-S., Chang, J.-E. Leaching and re-synthesis of CIGS nanocrystallites from spent CIGS targets (2016) *Advanced Powder Technology*, 27, pp. 914-920. DOI: 10.1016/j.apt.2016.02.012 http://ac.els-cdn.com/S0921883116000601/1-s2.0-S0921883116000601-main.pdf?_tid=5fe9ce74-0b16-11e7-bd69-00000aab0f26&acdnat=1489757818_3ed8971c6ae1a9c7e28f9a8bcbdbdeb5

59. Randhawa, N.S., Gharami, K., Kumar, M. Leaching kinetics of spent nickel–cadmium battery in sulphuric acid (2016) *Hydrometallurgy*, 165, pp. 191-198. DOI: 10.1016/j.hydromet.2015.09.011 http://ac.els-cdn.com/S0304386X15300888/1-s2.0-S0304386X15300888-main.pdf?_tid=e450b45c-0b16-11e7-9abb-00000aab0f6c&acdnat=1489758040_f4bcedcfb93bc07316a3be1c9155e4bc
60. Kim, S.-K., Lee, J.-C., Yoo, K. Leaching of tin from waste Pb-free solder in hydrochloric acid solution with stannic chloride (2016) *Hydrometallurgy*, 165, pp. 143-147. DOI: 10.1016/j.hydromet.2015.09.018 http://ac.els-cdn.com/S0304386X15300955/1-s2.0-S0304386X15300955-main.pdf?_tid=37304aac-0b17-11e7-87dd-00000aacb35e&acdnat=1489758179_94c522dfbf85721a61e7e3c02ddb31ad
61. Ou, Z.J., Li, J. The geochemically-analogous process of metal recovery from second-hand resources via mechanochemistry: An atom-economic case study and its implications (2016) *Waste Management*, 57, pp. 57-63. http://ac.els-cdn.com/S0956053X1630438X/1-s2.0-S0956053X1630438X-main.pdf?_tid=75fb99e4-0b17-11e7-9a0a-00000aab0f6b&acdnat=1489758285_261d93ee357098aa08cdb85373f53912
62. Yin, X., Wu, Y., Tian, X., Yu, J., Zhang, Y.-N., Zuo, T. Green Recovery of Rare Earths from Waste Cathode Ray Tube Phosphors: Oxidative Leaching and Kinetic Aspects (2016) *ACS Sustainable Chemistry and Engineering*, 4, pp. 7080-7089. DOI: 10.1021/acssuschemeng.6b01965 <http://pubs.acs.org/doi/ipdf/10.1021/acssuschemeng.6b01965>
63. Gong, X., Wang, Z., Zhuang, S., Wang, D., Wang, Y., Wang, M. Roles of Electrolyte Characterization on Bauxite Electrolysis Desulfurization with Regeneration and Recycling (2017) *Metallurgical and Materials Transactions B: Process Metallurgy and Materials Processing Science*, 48, pp. 726-732. DOI: 10.1007/s11663-016-0841-4 <https://link.springer.com/article/10.1007/s11663-016-0841-4>
64. Ruiz-Sánchez, Á., Lapidus, G.T. Study of chalcopyrite leaching from a copper concentrate with hydrogen peroxide in aqueous ethylene glycol media (2017) *Hydrometallurgy*, 169, pp. 192-200. DOI: 10.1016/j.hydromet.2017.01.014 http://ac.els-cdn.com/S0304386X1630490X/1-s2.0-S0304386X1630490X-main.pdf?_tid=7c2e03fa-0b18-11e7-8dea-00000aacb362&acdnat=1489758725_6945d0ac95a26204ab11d0914a287f95
65. Fallon, E.K., Petersen, S., Brooker, R.A., Scott, T.B. Oxidative dissolution of hydrothermal mixed-sulphide ore: An assessment of current knowledge in relation to seafloor massive sulphide mining (2017) *Ore Geology Reviews*, 86, pp. 309-337. DOI: 10.1016/j.oregeorev.2017.02.028 http://ac.els-cdn.com/S0169136816304693/1-s2.0-S0169136816304693-main.pdf?_tid=cf83210c-0b18-11e7-9b28-00000aacb361&acdnat=1489758865_0e295acb489d97f90861e01f3398cb76

5. M. Dimitrijević, M.M. Antonijević and V. Dimitrijević, Investigation of the kinetics of pyrite oxidation by hydrogen peroxide in hydrochloric acid solution, *Minerals Engineering*, 12(1999)165-174. {IF(1999) = 0,500 (Mining and Mineral Processing 5/19) ISSN: 0892-6875 DOI: 10.1016/S0892-6875(98)00129-0

<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0892687598001290>

1. Lehmann, M.N., Stichnoth, M., Walton, D., Bailey, S.I. Effect of chloride ions on the ambient electrochemistry of pyrite oxidation in acid media (2000) *Journal of the Electrochemical Society*, 147 (9), pp. 3263-3271. DOI: 10.1149/1.1393893 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0->

[0034272524&doi=10.1149%2f1.1393893&partnerID=40&md5=d4c1e75065fe5d444379f533a0a25fc9](https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0034272524&doi=10.1149%2f1.1393893&partnerID=40&md5=d4c1e75065fe5d444379f533a0a25fc9)

2. Monte, M.B.M., Dutra, A.J.B., Albuquerque Jr., C.R.F., Tondo, L.A., Lins, F.F. The influence of the oxidation state of pyrite and arsenopyrite on the flotation of an auriferous sulphide ore (2002) *Minerals Engineering*, 15 (12), pp. 1113-1120. DOI: 10.1016/S0892-6875(02)00177-2 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0036975314&doi=10.1016%2fS0892-6875%2802%2900177-2&partnerID=40&md5=6763820cf57b9bbb1d21e705f7e2d33a>
3. Adebayo, A.O., Ipinmoroti, K.O., Ajayi, O.O. Dissolution Kinetics of Chalcopyrite with Hydrogen Peroxide in Sulphuric Acid Medium (2003) *Chemical and Biochemical Engineering Quarterly*, 17 (3), pp. 213-218. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-0141957937&partnerID=40&md5=89d219502e154aed5fa13c760be4feb5>
4. Chiriță, P., Samide, A., Rusu, O., Preda, M. Investigations on the oxidative degradation of pyrite with hydrogen peroxide in phosphate medium [Investigații asupra degradării oxidative a piritei cu apă oxigenată în mediu fosfat] (2003) *Revista de Chimie*, 54 (12), pp. 950-953. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-46949091450&partnerID=40&md5=3d0ff39263b3d8044fe416a4d45b3d7d>
5. Quentel, F., Filella, M., Elleouet, C., Madec, C.-L. Kinetic studies on Sb(III) oxidation by hydrogen peroxide in aqueous solution (2004) *Environmental Science and Technology*, 38 (10), pp. 2843-2848. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-2442655207&partnerID=40&md5=2f9563a843881ce749d4bb05e4adc524>
6. Adebayo, A.O., Ipinmoroti, K.O., Ajayi, O.O. Dissolution of chalcopyrite with hydrogen peroxide in sulphuric acid (2006) *Pakistan Journal of Scientific and Industrial Research*, 49 (2), pp. 65-71. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33947512629&partnerID=40&md5=d5db319eb01c242dbaf69dc8d9eed123>
7. Chiriță, P., Descostes, M. Troilite oxidation by hydrogen peroxide (2006) *Journal of Colloid and Interface Science*, 299 (1), pp. 260-269. DOI: 10.1016/j.jcis.2006.02.014 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33646777141&doi=10.1016%2fj.jcis.2006.02.014&partnerID=40&md5=39ec001d42472148e1a0cc1e65fc0f9a>
8. Chiriță, P. A kinetic study of hydrogen peroxide decomposition in presence of pyrite (2007) *Chemical and Biochemical Engineering Quarterly*, 21 (3), pp. 257-264. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-46949093343&partnerID=40&md5=d34d5c8b4299eef1121b2b21ae766259>
9. Lavergren, U., Åström, M.E., Bergbäck, B., Holmström, H. Mobility of trace elements in black shale assessed by leaching tests and sequential chemical extraction (2009) *Geochemistry: Exploration, Environment, Analysis*, 9 (1), pp. 71-79. DOI: 10.1144/1467-7873/08-188 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-66549121985&doi=10.1144%2f1467-7873%2f08-188&partnerID=40&md5=0d86869bd432962bffb43014e5243eb>
10. Chiriță, P. Hydrogen peroxide decomposition by pyrite in the presence of Fe(III)-ligands (2009) *Chemical and Biochemical Engineering Quarterly*, 23 (3), pp. 259-265. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-70450273407&partnerID=40&md5=cf52a4e64c44f1cb6bf5e79744ae3312>
11. Chandra, A.P., Gerson, A.R. The mechanisms of pyrite oxidation and leaching: A fundamental perspective (2010) *Surface Science Reports*, 65 (9), pp. 293-315. DOI: 10.1016/j.surfrep.2010.08.003 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0->

- [77957984723&doi=10.1016%2fj.surfrep.2010.08.003](https://doi.org/10.1016/j.surfrep.2010.08.003)&partnerID=40&md5=374af614c3807918244bc58c437527f7
12. Chanturiya, V.A., Bunin, I.Z., Ryazantseva, M.V., Filippov, L.O. Theory and applications of high-power nanosecond pulses to processing of mineral complexes (2011) *Mineral Processing and Extractive Metallurgy Review*, 32 (2), pp. 105-136. DOI: 10.1080/08827508.2010.530722 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-79952675133&doi=10.1080%2f08827508.2010.530722&partnerID=40&md5=46d0fb08bdb9ed6253a38fc5a9588d2e>
 13. Kuşlu, S., Çalban, T., Çolak, S. Evaluation of leaching conditions for dissolution of pyrite in chlorine-saturated water (2011) *Chemical Engineering Communications*, 198 (4), pp. 504-515. DOI: 10.1080/00986445.2010.512528 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-78649730835&doi=10.1080%2f00986445.2010.512528&partnerID=40&md5=0576c6f0579aa0ffcf82b03985af2c2e>
 14. Chandra, A.P., Gerson, A.R. Redox potential (Eh) and anion effects of pyrite (FeS₂) leaching at pH 1 (2011) *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 75 (22), pp. 6893-6911. DOI: 10.1016/j.gca.2011.09.020 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-80054081647&doi=10.1016%2fj.gca.2011.09.020&partnerID=40&md5=9422d3d8c9cb9469eee827e1c6fcb1f4>
 15. Fallavena, V.L.V., Inácio, T.D., De Abreu, C.S., Azevedo, C.M.N., Pires, M. Acidic peroxidation of Brazilian coal: Desulfurization and estimation of the forms of sulfur (2012) *Energy and Fuels*, 26 (2), pp. 1335-1343. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84857705022&partnerID=40&md5=0c2c112bbf481004bdfb2371d18a509b>
 16. Fallavena, V.L.V., Inácio, T.D., De Abreu, C.S., Azevedo, C.M.N., Pires, M. Acidic peroxidation of Brazilian coal: Desulfurization and estimation of the forms of sulfur (2012) *Energy and Fuels*, 26 (2), pp. 1135-1143. DOI: 10.1021/ef2017539 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84857383304&doi=10.1021%2fef2017539&partnerID=40&md5=9183aaf595da6232e22df7510b27f2ce>
 17. Wotte, T., Shields-Zhou, G.A., Strauss, H. Carbonate-associated sulfate: Experimental comparisons of common extraction methods and recommendations toward a standard analytical protocol (2012) *Chemical Geology*, 326-327, pp. 132-144. DOI: 10.1016/j.chemgeo.2012.07.020 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84865494258&doi=10.1016%2fj.chemgeo.2012.07.020&partnerID=40&md5=c2dfefbd995d4ab82cbd5d066253103b>
 18. Ikumapayi, F., Sis, H., Johansson, B., Rao, K.H. Recycling process water in sulfide flotation, Part B: Effect of H₂O₂ and process water components on sphalerite flotation from complex sulfide (2012) *Minerals and Metallurgical Processing*, 29 (4), pp. 192-198. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84871425876&partnerID=40&md5=456b8ba7c8cfd53116ec4dc920eda200>
 19. Nicol, M.J., Miki, H., Zhang, S., Basson, P. The effects of sulphate ions and temperature on the leaching of pyrite. 1. Electrochemistry (2013) *Hydrometallurgy*, 133, pp. 188-196. DOI: 10.1016/j.hydromet.2013.01.010 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84920715232&doi=10.1016%2fj.hydromet.2013.01.010&partnerID=40&md5=6f0bd8a7f7b9866dbcb11e2646340fc3>
 20. Khan, A.H., Shang, J.Q., Alam, R. Optimization of sample preparation method of total sulphur measurement in mine tailings (2014) *International Journal of Environmental*

- Science and Technology, 11 (7), pp. 1989-1998. DOI: 10.1007/s13762-013-0403-0
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84919918430&doi=10.1007%2fs13762-013-0403-0&partnerID=40&md5=ceb68ddd825ec80e6323b9c1d3812ae3>
21. Wu, D., Chen, Y., Zhang, Y., Feng, Y., Shih, K. Ferric iron enhanced chloramphenicol oxidation in pyrite (FeS₂) induced Fenton-like reactions (2015) Separation and Purification Technology, 154, pp. 60-67.
DOI: 10.1016/j.seppur.2015.09.016
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84942243876&doi=10.1016%2fj.seppur.2015.09.016&partnerID=40&md5=1e53ee263619150f0c750c99dfe2845c>
 22. Kocaman, A.T., Cemek, M., Edwards, K.J. Kinetics of pyrite, pyrrhotite, and chalcopyrite dissolution by Acidithiobacillus ferrooxidans (2016) Canadian Journal of Microbiology, 62, pp. 629-642. DOI: 10.1139/cjm-2016-0085
 23. Czerewko, M.A., Longworth, I., Reid, J.M., Cripps, J.C. Standardized terminology and test methods for sulphur mineral phases for the assessment of construction materials and aggressive ground (2016) Quarterly Journal of Engineering Geology and Hydrogeology, 49, pp. 245-265. DOI: 10.1144/qjegh2016-010
 24. Chen, Q., Kang, Y., You, L., Yang, P., Zhang, X., Cheng, Q. Change in composition and pore structure of Longmaxi black shale during oxidative dissolution (2016) International Journal of Coal Geology, 172, pp. 95-111. DOI: 10.1016/j.coal.2017.01.011 http://ac.els-cdn.com/S0166516216305067/1-s2.0-S0166516216305067-main.pdf?_tid=f66ea972-0d56-11e7-8a56-00000aacb35e&acdnat=1490005461_038de1ca00437e8a7f465e2ef3d6aae2
 25. Moslemi, H., Gharabaghi, M. A review on electrochemical behavior of pyrite in the froth flotation process (2016) Journal of Industrial and Engineering Chemistry, 47, pp. 1-18. DOI: 10.1016/j.jiec.2016.12.012 http://ac.els-cdn.com/S1226086X1630510X/1-s2.0-S1226086X1630510X-main.pdf?_tid=38e307e4-0d57-11e7-8f77-00000aacb35f&acdnat=1490005572_df96ed843eb3d9efe386a11200aa196d
 26. Chen, Q., Kang, Y., You, L., Yang, P., Zhang, X., Cheng, Q. Change in composition and pore structure of Longmaxi black shale during oxidative dissolution (2017) International Journal of Coal Geology, 172, pp. 95-111. DOI: 10.1016/j.coal.2017.01.011
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85012005573&doi=10.1016%2fj.coal.2017.01.011&partnerID=40&md5=3531ae88f1b41e1da2fb751e35c2cb01>
 27. Moslemi, H., Gharabaghi, M. A review on electrochemical behavior of pyrite in the froth flotation process (2017) Journal of Industrial and Engineering Chemistry, 47, pp. 1-18. DOI: 10.1016/j.jiec.2016.12.012 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85009507875&doi=10.1016%2fj.jiec.2016.12.012&partnerID=40&md5=70ac22c3e77a800b19e4a32d5bb53672>

6. M.M. Antonijević, Z.D. Janković and M.D. Dimitrijević, Kinetics of chalcopyrite dissolution by hydrogen peroxide in sulphuric acid, Hydrometallurgy, 71(2004)329-334. {IF(2004) = 1,088 (Metallurgy and Metallurgical Engineering 12/71)} ISSN: 0304-386X DOI: 10.1016/S0304-386X(03)00082-3

<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0304386X03000823>

1. Xue, Y.-Q., Du, J.-P., Wang, P.-D., Wang, Z.-Z. Effect of particle size on kinetic parameters of the heterogeneous reactions (2005) Acta Physico - Chimica Sinica, 21 (7),

- pp. 758-762. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-22544473885&partnerID=40&md5=0a8c0c11c4f8308a756c52ab0d8a7fd0>
2. Aydoğan, S., Ucar, G., Canbazoglu, M. Dissolution kinetics of chalcopyrite in acidic potassium dichromate solution (2006) *Hydrometallurgy*, 81 (1), pp. 45-51. DOI: 10.1016/j.hydromet.2005.10.003 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-29444459111&doi=10.1016%2Fj.hydromet.2005.10.003&partnerID=40&md5=281f00551d2d2d38cb17c8c1fb2d6b39>
 3. Achimovičová, M., Baláž, P., Briančin, J. The influence of mechanical activation of chalcopyrite on the selective leaching of copper by sulphuric acid (2006) *Metalurgija*, 45 (1), pp. 9-12. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-27444433264&partnerID=40&md5=d1c5a20df9d6ceb9f1164be91ae4898a>
 4. Chiriță, P., Descostes, M. Troilite oxidation by hydrogen peroxide (2006) *Journal of Colloid and Interface Science*, 299 (1), pp. 260-269. DOI: 10.1016/j.jcis.2006.02.014 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33646777141&doi=10.1016%2Fj.jcis.2006.02.014&partnerID=40&md5=39ec001d42472148e1a0cc1e65fc0f9a>
 5. Aydoğan, S. Dissolution kinetics of sphalerite with hydrogen peroxide in sulphuric acid medium (2006) *Chemical Engineering Journal*, 123 (3), pp. 65-70. DOI: 10.1016/j.cej.2006.07.001 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33749063426&doi=10.1016%2Fj.cej.2006.07.001&partnerID=40&md5=4cc85105e019888a09bcd0b93738a8e6>
 6. Xue, Y.-Q., Zhao, H., Du, J.-P. Effect of particle size on kinetic parameters of heterogeneous reactions (2006) *Chinese Journal of Inorganic Chemistry*, 22 (11), pp. 1952-1956. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33751227187&partnerID=40&md5=cb6d4e0ec1bdb9361b5c6fca1ff29afc>
 7. Olubami, P.A., Borode, J.O., Ndlovu, S. Sulphuric acid leaching of zinc and copper from Nigerian Complex Sulphide Ore in the presence of hydrogen peroxide (2006) *Journal of the Southern African Institute of Mining and Metallurgy*, 106, pp. 765-770. ISSN: 22256253
 8. Acero, P., Cama, J., Ayora, C. Kinetics of chalcopyrite dissolution at pH3 (2007) *European Journal of Mineralogy*, 19, pp. 173-182. DOI: 10.1127/0935-1221/2007/0019-1714
 9. Qiu, T.-s, Nie, G.-h., Wang, J.-f.a, Cui, L.-f. Kinetic process of oxidative leaching of chalcopyrite under low oxygen pressure and low temperature (2007) *Transactions of Nonferrous Metals Society of China (English Edition)*, 17, pp. 418-422. DOI: 10.1016/S1003-6326(07)60108-3 http://ac.els-cdn.com/S1003632607601083/1-s2.0-S1003632607601083-main.pdf?_tid=1e4484a0-0d5a-11e7-9ba7-00000aab0f02&acdnat=1490006816_9b95415b8df8eb2c8558b1e64f54687a
 10. Mahajan, V., Misra, M., Zhong, K., Fuerstenau, M.C. Enhanced leaching of copper from chalcopyrite in hydrogen peroxide-glycol system (2007) *Minerals Engineering*, 20, pp. 670-674. DOI: 10.1016/j.mineng.2006.12.016 http://ac.els-cdn.com/S0892687507000179/1-s2.0-S0892687507000179-main.pdf?_tid=6880ca10-0d5a-11e7-8d5c-00000aab0f6c&acdnat=1490006941_f0c1b401eaac6541a08f83c028324d1d
 11. Aydoğan, S., Aras, A., Uçar, G., Erdemoğlu, M. Dissolution kinetics of galena in acetic acid solutions with hydrogen peroxide (2007) *Hydrometallurgy*, 89, pp. 189-195. DOI: 10.1016/j.hydromet.2007.07.004 http://ac.els-cdn.com/S0304386X07001594/1-s2.0-S0304386X07001594-main.pdf?_tid=b6a23a30-0d5a-11e7-8d4b-00000aab0f6b&acdnat=1490007072_5557b7d921b642186b0d0a574ff2cfac

12. Chiriță, P. A kinetic study of hydrogen peroxide decomposition in presence of pyrite (2007) *Chemical and Biochemical Engineering Quarterly*, 21, pp. 257-264. ISSN: 03529568 <http://hrcak.srce.hr/16387?lang=en>
13. Havlik, T. Hydrometallurgy (2008) *Hydrometallurgy*, pp. 1-536. DOI: 10.1533/9781845694616 <http://www.sciencedirect.com/science/book/9781845694074>
14. Pecina, T., Franco, T., Castillo, P., Orrantia, E. Leaching of a zinc concentrate in H₂SO₄ solutions containing H₂O₂ and complexing agents (2008) *Minerals Engineering*, 21, pp. 23-30. DOI: 10.1016/j.mineng.2007.07.006 http://ac.els-cdn.com/S0892687507001823/1-s2.0-S0892687507001823-main.pdf?_tid=08c94046-0d5c-11e7-a604-00000aab0f26&acdnat=1490007639_4f8595b1d8ab863c138a43c627f9111f
15. Sokić, M.D., Marković, B., Živković, D. Kinetics of chalcopyrite leaching by sodium nitrate in sulphuric acid (2009) *Hydrometallurgy*, 95, pp. 273-279. DOI: 10.1016/j.hydromet.2008.06.012 http://ac.els-cdn.com/S0304386X08002326/1-s2.0-S0304386X08002326-main.pdf?_tid=50b57320-0d5c-11e7-86fc-00000aacb362&acdnat=1490007760_ed1206219ebef6472ac9ce6812af50ad
16. Davalos, A., Pecina, E.T., Soria, M., Carrillo, F.R. Kinetics of coal desulfurization in an oxidative acid media (2009) *International Journal of Coal Preparation and Utilization*, 29, pp. 152-172. DOI: 10.1080/19392690903035206
17. Carrillo-Pedroza, F.R., Dávalos Sánchez, A., Soria-Aguilar, M., Pecina Treviño, E.T. Coal desulfurization in oxidative acid media using hydrogen peroxide and ozone: A kinetic and statistical approach (2009) *Energy and Fuels*, 23, pp. 3703-3710. DOI: 10.1021/ef900253g <http://pubs.acs.org/doi/pdf/10.1021/ef900253g>
18. Chiriță, P. Hydrogen peroxide decomposition by pyrite in the presence of Fe(III)-ligands (2009) *Chemical and Biochemical Engineering Quarterly*, 23, pp. 259-265. ISSN: 03529568
19. Olubambi, P.A., Potgieter, J.H. Investigations on the mechanisms of sulfuric acid leaching of chalcopyrite in the presence of hydrogen peroxide (2009) *Mineral Processing and Extractive Metallurgy Review*, 30, pp. 327-345. DOI: 10.1080/08827500902958191
20. Acero, P., Cama, J., Ayora, C., Asta, M.P. Chalcopyrite dissolution rate law from pH 1 to 3 (2009) *Geologica Acta*, 7, pp. 389-397. DOI: 10.1344/105.000001444 <http://revistes.ub.edu/index.php/GEOACTA/article/view/105.000001444/4296>
21. Li, J., Kawashima, N., Kaplun, K., Absolon, V.J., Gerson, A.R. Chalcopyrite leaching: The rate controlling factors (2010) *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 74, pp. 2881-2893. DOI: 10.1016/j.gca.2010.02.029 http://ac.els-cdn.com/S0016703710000992/1-s2.0-S0016703710000992-main.pdf?_tid=51f0c8d2-0d5e-11e7-9bad-00000aacb35e&acdnat=1490008621_9ce2dcd6f56b77bae76a3bc6ed2ce43c
22. Kimball, B.E., Rimstidt, J.D., Brantley, S.L. Chalcopyrite dissolution rate laws (2010) *Applied Geochemistry*, 25, pp. 972-983. DOI: 10.1016/j.apgeochem.2010.03.010 http://ac.els-cdn.com/S0883292710000855/1-s2.0-S0883292710000855-main.pdf?_tid=a129833a-0d5e-11e7-ae4-00000aab0f01&acdnat=1490008754_ae35fdfe03c5de86b277c644b3834009
23. Carrillo-Pedroza, F.R., Sánchez-Castillo, M.A., Soria-Aguilar, M.J., Martínez-Luévanos, A., Gutiérrez, E.C. Evaluation of acid leaching of low grade chalcopyrite using ozone by statistical analysis (2010) *Canadian Metallurgical Quarterly*, 49, pp. 219-226. ISSN: 00084433
24. Sokić, M.D., Matković, V.Lj., Marković, B.R., Štrbac, N.D., Živković, D.T. Passivation of chalcopyrite during the leaching with sulphuric acid solution in presence of sodium nitrate [Pasivizacija halkopirita tokom luženja rastvorom sumporne kiseline u prisustvu

- natrijum-nitrata] (2010) *Hemijska Industrija*, 64 (4), pp. 343-350. DOI: 10.2298/HEMIND100312013S <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-77956491834&doi=10.2298%2fHEMIND100312013S&partnerID=40&md5=10501e42f2b368bf92e52532953734c1>
25. Baba, A.A., Adekola, F.A. Dissolution kinetics and zinc(II) recovery from spent automobile tyres by solvent extraction with cyanex[®]272 (2010) *World Review of Science, Technology and Sustainable Development*, 8 (2-4), pp. 182-195. DOI: 10.1504/WRSTSD.2011.044215 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84857343931&doi=10.1504%2fWRSTSD.2011.044215&partnerID=40&md5=310c4ac3279a1454fc6964210fc7f9a4>
26. Baba, A.A., Adekola, F.A. Comparative analysis of the dissolution kinetics of galena in binary solutions of HCl/FeCl₃ and HCl/H₂O₂ (2011) *International Journal of Minerals, Metallurgy and Materials*, 18 (1), pp. 9-17. DOI: 10.1007/s12613-011-0393-1 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-79956093040&doi=10.1007%2fs12613-011-0393-1&partnerID=40&md5=dceaca6deef9e3a769158bb066c42ea5>
27. Wang, X., Xue, Y. Effect of the particle size on the reaction kinetics of NiO nanoparticles with the aqueous solution of sodium bisulfate (2011) *Chemistry Bulletin / Huaxue Tongbao*, 74 (4), pp. 368-371. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-79960188870&partnerID=40&md5=29ba23cfa612099d00253fa2ad5bf0d1>
28. Ruiz, V., Meux, E., Schneider, M., Georgeaud, V. Hydrometallurgical treatment for valuable metals recovery from spent CoMo/Al₂O₃ Catalyst. 2. Oxidative leaching of an unroasted catalyst using H₂O₂ (2011) *Industrial and Engineering Chemistry Research*, 50 (9), pp. 5307-5315. DOI: 10.1021/ie102428r <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-79955547450&doi=10.1021%2fie102428r&partnerID=40&md5=ac8d684ea9aaffa684c0756f50e57e52>
29. Sofyan, N.I. Determination of copper dissolution activation energy in concentrated hydrogen peroxide (2011) *Advanced Materials Research*, 277, pp. 120-128. DOI: 10.4028/www.scientific.net/AMR.277.120 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-79960403519&doi=10.4028%2fwww.scientific.net%2fAMR.277.120&partnerID=40&md5=7a5d069182abedce2b8bfd72686e5fcc>
30. Zhou, D.-C., Lü, C.-L., Li, M., Geng, X.-H., Zhang, J. Effect of particle size of nitroamine explosives on cook-off sensitivity (2011) *Hanneng Cailiao/Chinese Journal of Energetic Materials*, 19 (4), pp. 442-444. DOI: 10.3969/j.issn.1006-9941.2011.04.020 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-80053068073&doi=10.3969%2fj.issn.1006-9941.2011.04.020&partnerID=40&md5=a2fcf91033089c3436dccc06d67d8926>
31. Jones, G.C., Corin, K.C., Van Hille, R.P., Harrison, S.T.L. The generation of toxic reactive oxygen species (ROS) from mechanically activated sulphide concentrates and its effect on thermophilic bioleaching (2011) *Minerals Engineering*, 24 (11), pp. 1198-1208. DOI: 10.1016/j.mineng.2011.05.016 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-79961030066&doi=10.1016%2fj.mineng.2011.05.016&partnerID=40&md5=f00d99b959bac42c894abac9f0a120db>
32. Kaplun, K., Li, J., Kawashima, N., Gerson, A.R. Cu and Fe chalcopyrite leach activation energies and the effect of added Fe³⁺ (2011) *Geochimica et Cosmochimica Acta*, 75 (20), pp. 5865-5878. DOI: 10.1016/j.gca.2011.07.003

- <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-80052936467&doi=10.1016%2fj.gca.2011.07.003&partnerID=40&md5=e5386b6fa8309788dd5035505e5a4b97>
33. Xue, Y., Wang, X., Cui, Z. The effects of particle size on the kinetic parameters in the reaction of nano-NiO with sodium bisulfate solution (2011) *Progress in Reaction Kinetics and Mechanism*, 36 (4), pp. 329-341. DOI: 10.3184/146867811X13103063934186
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84055191111&doi=10.3184%2f146867811X13103063934186&partnerID=40&md5=b7e11fbd4f2c7a23e5fb77accea7dd2>
34. Pedroza, F.R.C., Aguilar, M.D.J.S., Treviño, T.P., Luévanos, A.M., Castillo, M.S. Treatment of sulfide minerals by oxidative leaching with ozone (2012) *Mineral Processing and Extractive Metallurgy Review*, 33 (4), pp. 269-279. DOI: 10.1080/08827508.2011.584093 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84859177857&doi=10.1080%2f08827508.2011.584093&partnerID=40&md5=a65177cd15201fc12249a0bc5816be9d>
35. Barik, S.P., Park, K.-H., Parhi, P.K., Park, J.T. Direct leaching of molybdenum and cobalt from spent hydrodesulphurization catalyst with sulphuric acid (2012) *Hydrometallurgy*, 111-112 (1), pp. 46-51. DOI: 10.1016/j.hydromet.2011.10.001
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84857195349&doi=10.1016%2fj.hydromet.2011.10.001&partnerID=40&md5=e2610d09cea17814cf08f15b1d60be3b>
36. Deng, J.-S., Wen, S.-M., Xian, Y.-J., Liu, J., Liu, D. Spectroscopic characterization of dissolubility and surface properties of chalcopyrite in aqueous solution (2012) *Guang Pu Xue Yu Guang Pu Fen Xi/Spectroscopy and Spectral Analysis*, 32 (2), pp. 519-524. DOI: 10.3964/j.issn.1000-0593(2012)02-0519-06
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84863032663&doi=10.3964%2fj.issn.1000-0593%282012%2902-0519-06&partnerID=40&md5=3dc704ac0d3937c98ca346d99eeb77ce>
37. Hong, J., Yin, W., Ma, Y., Kim, C. Catalytic oxidation pretreatment of sulfide-rich arsenic-bearing refractory gold concentrate by hydrogen peroxide in sulfuric acid in Tongling, China (2012) *Advanced Materials Research*, 454, pp. 162-167. DOI: 10.4028/www.scientific.net/AMR.454.162
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84863171120&doi=10.4028%2fwww.scientific.net%2fAMR.454.162&partnerID=40&md5=68cc278eb69211b09b524632fd0ecb99>
38. Xian, Y.J., Wen, S.M., Deng, J.S., Liu, J., Nie, Q. Leaching chalcopyrite with sodium chlorate in hydrochloric acid solution (2012) *Canadian Metallurgical Quarterly*, 51 (2), pp. 133-140. DOI: 10.1179/1879139512Y.0000000001
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84860196363&doi=10.1179%2f1879139512Y.0000000001&partnerID=40&md5=373360a0ce306e88b20514192310aa6b>
39. Dakubo, F., Baygents, J.C., Farrell, J. Peroxodisulfate assisted leaching of chalcopyrite (2012) *Hydrometallurgy*, 121-124, pp. 68-73. DOI: 10.1016/j.hydromet.2012.04.004
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84861737763&doi=10.1016%2fj.hydromet.2012.04.004&partnerID=40&md5=82814c3a9b5b373c9effd65f18cb2ecf>
40. Zhou, X., Wei, C., Xia, W., Li, M., Li, C., Deng, Z., Xu, H. Dissolution kinetics and thermodynamic analysis of vanadium trioxide during pressure oxidation (2012) *Rare Metals*, 31 (3), pp. 296-302. DOI: 10.1007/s12598-012-0509-4

- <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84865514183&doi=10.1007%2fs12598-012-0509-4&partnerID=40&md5=33ce30627a8275994cee2419c15f80fd>
41. Liu, Z.-X., Yin, Z.-L., Hu, H.-P., Chen, Q.-Y. Leaching kinetics of low-grade copper ore containing calcium-magnesium carbonate in ammonia-ammonium sulfate solution with persulfate (2012) Transactions of Nonferrous Metals Society of China (English Edition), 22 (11), pp. 2822-2830. DOI: 10.1016/S1003-6326(11)61538-0
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84870935759&doi=10.1016%2fS1003-6326%2811%2961538-0&partnerID=40&md5=61e5dd0d1d3ae5ada493c1a349a584ba>
 42. Solis-Marcial, O.J., Lapidus, G.T. Improvement of chalcopyrite dissolution in acid media using polar organic solvents (2013) Hydrometallurgy, 131-132, pp. 120-126. DOI: 10.1016/j.hydromet.2012.11.006 http://ac.els-cdn.com/S0304386X12002460/1-s2.0-S0304386X12002460-main.pdf?_tid=d37aaa96-0d61-11e7-b6fb-00000aab0f6c&acdnat=1490010127_703cffe25b5302e465a1851328fa53ca
 43. Jones, G.C., Becker, M., van Hille, R.P., Harrison, S.T.L. The effect of sulfide concentrate mineralogy and texture on Reactive Oxygen Species (ROS) generation (2013) Applied Geochemistry, 29, pp. 199-213. DOI: 10.1016/j.apgeochem.2012.11.015 http://ac.els-cdn.com/S0883292712003319/1-s2.0-S0883292712003319-main.pdf?_tid=97e24e06-0d63-11e7-8d71-00000aab0f01&acdnat=1490010886_8469d36051959f085e7c22ed442c6112
 44. Li, Y., Kawashima, N., Li, J., Chandra, A.P., Gerson, A.R. A review of the structure, and fundamental mechanisms and kinetics of the leaching of chalcopyrite (2013) Advances in Colloid and Interface Science, 197-198, pp. 1-32. DOI: 10.1016/j.cis.2013.03.004 http://ac.els-cdn.com/S0001868613000195/1-s2.0-S0001868613000195-main.pdf?_tid=6b98cd60-0d64-11e7-ad51-00000aab0f6b&acdnat=1490011241_1fd1c69d61d8503ca01563ab21dd6f97
 45. Ma, Y., Lin, C. Microbial oxidation of Fe²⁺ and Pyrite Exposed to Flux of Micromolar H₂O₂ in Acidic Media (2013) Scientific Reports, 3, pp. 1-10. DOI: 10.1038/srep01979 <http://www.nature.com/articles/srep01979>
 46. Turan, M.D., Altundoğan, H.S. Leaching of chalcopyrite concentrate with hydrogen peroxide and sulfuric acid in an autoclave system (2013) Metallurgical and Materials Transactions B: Process Metallurgy and Materials Processing Science, 44, pp. 809-819. DOI: 10.1007/s11663-013-9858-0
<https://link.springer.com/article/10.1007/s11663-013-9858-0>
 47. Nooshabadi, A.J., Rao, K.H. Formation of hydrogen peroxide by chalcopyrite and its influence on flotation (2013) Minerals and Metallurgical Processing, 30, pp. 212-219. ISSN: 07479182
 48. Watling, H.R. Chalcopyrite hydrometallurgy at atmospheric pressure: 1. Review of acidic sulfate, sulfate-chloride and sulfate-nitrate process options (2013) Hydrometallurgy, 140, pp. 163-180. DOI: 10.1016/j.hydromet.2013.09.013 http://ac.els-cdn.com/S0304386X13001989/1-s2.0-S0304386X13001989-main.pdf?_tid=b02a1e9c-0d65-11e7-94de-00000aacb35e&acdnat=1490011785_7d328e8686eff63e100d2f4e9bc45c52
 49. Turan, M.D. Direct selective leaching of chalcopyrite concentrate (2014) Canadian Metallurgical Quarterly, 53, pp. 444-449. DOI: 10.1179/1879139514Y.0000000141
 50. Agacayak, T., Aras, A., Aydoğan, S., Erdemoglu, M. Leaching of chalcopyrite concentrate in hydrogen peroxide solution (2014) Physicochemical Problems of Mineral

- Processing, 50, pp. 657-666. DOI: 10.5277/ppmp140219
<http://www.minproc.pwr.wroc.pl/journal/pdf/ppmp50-2.657-666.pdf>
51. Solís-Marcial, O.J., Lapidus, G.T. Chalcopryrite leaching in alcoholic acid media (2014) Hydrometallurgy, 147-148. pp. 54-58. DOI: 10.1016/j.hydromet.2014.04.011
http://ac.els-cdn.com/S0304386X14000917/1-s2.0-S0304386X14000917-main.pdf?_tid=54a541be-0d6f-11e7-ad62-00000aab0f01&acdnat=1490015927_ccf83b1fa9d23394d8c1fbc1bb39b956
 52. Pecina, E.T., Rendón, N., Dávalos, A., Carrillo, F.R., Martínez, D. Evaluation of process parameters of coal Desulfurization in presence of H₂O₂ and complexing agents (2014) International Journal of Coal Preparation and Utilization, 34, pp. 85-97. DOI: 10.1080/19392699.2013.847832
 53. Lei, B., Zhu, M., Chen, P., Chen, C., Ma, W., Li, T., Liu, M. Silver iodide microstructures of a uniform towerlike shape: Morphology purification via a chemical dissolution, simultaneously boosted catalytic durability, and enhanced catalytic performances (2014) ACS Applied Materials and Interfaces, 6, pp. 4160-4169. DOI: 10.1021/am405816p <http://pubs.acs.org/doi/ipdf/10.1021/am405816p>
 54. Ou, Z., Li, J. Synergism of mechanical activation and sulfurization to recover copper from waste printed circuit boards (2014) RSC Advances, 4, pp. 51970-51976. DOI: 10.1039/c4ra08265f <http://pubs.rsc.org/en/content/articlepdf/2014/ra/c4ra08265f>
 55. Turan, M.D., Arslanoğlu, H., Altundoğan, H.S. Optimization of the leaching conditions of chalcopryrite concentrate using ammonium persulfate in an autoclave system (2015) Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers, 50, pp. 49-55. DOI: 10.1016/j.jtice.2014.12.009 http://ac.els-cdn.com/S1876107014004064/1-s2.0-S1876107014004064-main.pdf?_tid=f4df2076-0d71-11e7-be88-00000aab0f6c&acdnat=1490017055_46c2e7438a09e7258cdf7b5b1ab73b9d
 56. Baba, A.A., Mosobalaje, M.A., Ibrahim, A.S., Girigisu, S., Eletta, O.A.A., Aluko, F.I., Adekola, F.A. Bleaching of a nigerian kaolin by oxalic acid leaching (2015) Journal of Chemical Technology and Metallurgy, 50, pp. 623-630. ISSN: 13147471
 57. El Bar, D., Barket, D. The leaching of sulfide iron (II) with sulfuric acid (2015) Journal of Mining Science, 51, pp. 179-185. DOI: 10.1134/S106273911501024X
<https://link.springer.com/article/10.1134/S106273911501024X>
 58. Cui, Z., Duan, H., Xue, Y., Li, P. An investigation of the general regularity of size dependence of reaction kinetics of nanoparticles (2015) Journal of Nanoparticle Research, 17, pp. DOI: 10.1007/s11051-015-3017-2 pp. 1-9.
<https://link.springer.com/article/10.1007/s11051-015-3017-2>
 59. Li, Y., Qian, G., Li, J., Gerson, A.R. Kinetics and roles of solution and surface species of chalcopryrite dissolution at 650mV (2015) Geochimica et Cosmochimica Acta, 161, pp. 188-202. DOI: 10.1016/j.gca.2015.04.012 http://ac.els-cdn.com/S0016703715002057/1-s2.0-S0016703715002057-main.pdf?_tid=2a8507c6-0d73-11e7-94e1-00000aacb35e&acdnat=1490017574_0bb1061b974fbd1803b52d004e9bf2d6
 60. Erust, C., Akcil, A. Copper and cobalt recovery from pyrite ashes of a sulphuric acid plant (2016) Waste Management and Research, 34, pp. 527-533. DOI: 10.1177/0734242X16636676
<http://journals.sagepub.com/doi/full/10.1177/0734242X16636676>
 61. Veloso, T.C., Peixoto, J.J.M., Pereira, M.S., Leao, V.A. Kinetics of chalcopryrite leaching in either ferric sulphate or cupric sulphate media in the presence of NaCl (2016) International Journal of Mineral Processing, 148, pp. 147-154.

- DOI: 10.1016/j.minpro.2016.01.014 http://ac.els-cdn.com/S030175161630014X/1-s2.0-S030175161630014X-main.pdf?_tid=1904d282-0ed2-11e7-a406-00000aab0f6c&acdnat=1490168298_f91a78f80bb657c9342115c30a109f84
62. Mohammadabad, F.K., Hejazi, S., khaki, J.V., Babakhani, A. Mechanochemical leaching of chalcopyrite concentrate by sulfuric acid (2016) *International Journal of Minerals, Metallurgy and Materials*, 23, pp. 380-388. DOI: 10.1007/s12613-016-1247-7 <https://link.springer.com/article/10.1007/s12613-016-1247-7>
63. Hsiang, H.-I., Chiang, C.-Y., Hsu, W.-H., Chen, W.-S., Chang, J.-E. Leaching and re-synthesis of CIGS nanocrystallites from spent CIGS targets (2016) *Advanced Powder Technology*, 27, pp. 914-920. DOI: 10.1016/j.appt.2016.02.012 http://ac.els-cdn.com/S0921883116000601/1-s2.0-S0921883116000601-main.pdf?_tid=f9cf0a4e-0ed2-11e7-8c36-00000aab0f6b&acdnat=1490168675_be2a8ff8b1737badf295574f90790710
64. Bar, D.E., Barkat, D. A statistical approach to the experimental of the leaching of sulfide copper from the ores using lixiviant sulfuric acid (2016) *Journal of Mining Science*, 52, pp. 569-575. DOI: 10.1134/S1062739116030849 <https://link.springer.com/article/10.1134/S1062739116030849>
65. Li, Y., Wei, Z., Qian, G., Li, J., Gerson, A.R. Kinetics and mechanisms of chalcopyrite dissolution at controlled Redox potential of 750 mV in sulfuric acid solution (2016) *Minerals*, 6, pp. 1-18. DOI: 10.3390/min6030083 <http://www.mdpi.com/2075-163X/6/3/83/htm>
66. Ou, Z.J., Li, J. The geochemically-analogous process of metal recovery from second-hand resources via mechanochemistry: An atom-economic case study and its implications (2016) *Waste Management*, 57, pp. 57-63. DOI: 10.1016/j.wasman.2016.08.013 http://ac.els-cdn.com/S0956053X1630438X/1-s2.0-S0956053X1630438X-main.pdf?_tid=1296d9ca-0ed4-11e7-b58e-00000aab0f02&acdnat=1490169146_c028c6d8dbe2ae8638b3d4e8ca238792
67. Yin, X., Wu, Y., Tian, X., Yu, J., Zhang, Y.-N., Zuo, T. Green Recovery of Rare Earths from Waste Cathode Ray Tube Phosphors: Oxidative Leaching and Kinetic Aspects (2016) *ACS Sustainable Chemistry and Engineering*, 4, pp. 7080-7089. DOI: 10.1021/acssuschemeng.6b01965 <http://pubs.acs.org/doi/ipdf/10.1021/acssuschemeng.6b01965>
68. Hu, J., Tian, G., Zi, F., Hu, X. Leaching of chalcopyrite with hydrogen peroxide in 1-hexyl-3-methyl-imidazolium hydrogen sulfate ionic liquid aqueous solution (2017) *Hydrometallurgy*, 169, pp. 1-8. DOI: 10.1016/j.hydromet.2016.12.001 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85006345720&doi=10.1016%2fj.hydromet.2016.12.001&partnerID=40&md5=728bfac02a0d2a5753ce59998e97cf3c>
69. Ruiz-Sánchez, Á., Lapidus, G.T. Study of chalcopyrite leaching from a copper concentrate with hydrogen peroxide in aqueous ethylene glycol media (2017) *Hydrometallurgy*, 169, pp. 192-200. DOI: 10.1016/j.hydromet.2017.01.014 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85012248918&doi=10.1016%2fj.hydromet.2017.01.014&partnerID=40&md5=47c213757c58f41a8a9bd18c1be96726>

7. M.M. Antonijević, M. D. Dimitrijević, S.M. Šerbula, V.L.J. Dimitrijević, G.D. Bogdanović, S.M. Milić, Influence of inorganic anions on electrochemical behaviour of pyrite, *Electrochimica Acta*, 50(2005)4160-4167. {IF(2005) = 2,453 (Electrochemistry 5/21)}

1. Marchand, E.A.a , Dinkelman, I. Minerals and mine drainage (2006) Water Environment Research, 78, pp. 1654-1698. DOI: 10.2175/106143006X119341
<http://docserver.ingentaconnect.com/deliver/connect/wef/10614303/v78n10/s22.pdf?expires=1490171922&id=90245257&titleid=11548&acname=NATIONAL+LIBRARY+OF+SERBIA&checksum=2DA68D8A500C898AD4C21750288F9E29>
2. Liu, R., Wolfe, A.L., Dzombak, D.A., Horwitz, C.P., Stewart, B.W., Capo, R.C. Electrochemical study of hydrothermal and sedimentary pyrite dissolution (2008) Applied Geochemistry, 23, pp. 2724-2734. DOI: 10.1016/j.apgeochem.2008.06.005
http://ac.els-cdn.com/S0883292708002278/1-s2.0-S0883292708002278-main.pdf?_tid=5908537c-0ed7-11e7-bb73-00000aacb35f&acdnat=1490170553_386c3a98691299006bd1e33ad5172396
3. Chandra, A.P., Gerson, A.R. The mechanisms of pyrite oxidation and leaching: A fundamental perspective (2010) Surface Science Reports, 65, pp. 293-315. DOI: 10.1016/j.surfrep.2010.08.003
http://ac.els-cdn.com/S0167572910000609/1-s2.0-S0167572910000609-main.pdf?_tid=2d8d5944-0ed8-11e7-bb6b-00000aacb362&acdnat=1490170909_7e1eb996fd9e9434c904fd3e776e1e51
4. Liu, Y., Dang, Z., Wu, P., Lu, J., Shu, X., Zheng, L. Influence of ferric iron on the electrochemical behavior of pyrite (2011) Ionics, 17, pp. 169-176. DOI: 10.1007/s11581-010-0492-4
<https://link.springer.com/article/10.1007%2Fs11581-010-0492-4>
5. Moslemi, H., Shamsi, P., Habashi, F. Pyrite and pyrrhotite open circuit potentials study: Effects on flotation (2011) Minerals Engineering, 24, pp. 1038-1045. DOI: 10.1016/j.mineng.2011.05.001
http://ac.els-cdn.com/S0892687511001750/1-s2.0-S0892687511001750-main.pdf?_tid=d58c8cd2-0ed8-11e7-a0ac-00000aacb362&acdnat=1490171191_506929f6737fb613d3a96ebbe43bd413
6. Chandra, A.P., Gerson, A.R. Redox potential (Eh) and anion effects of pyrite (FeS₂) leaching at pH 1 (2011) Geochimica et Cosmochimica Acta, 75, pp. 6893-6911. DOI: 10.1016/j.gca.2011.09.020
http://ac.els-cdn.com/S0016703711005412/1-s2.0-S0016703711005412-main.pdf?_tid=38fc5cd4-0ed9-11e7-9e42-00000aacb362&acdnat=1490171358_5a60496f0aec3f81636da956f85ac0d7
7. Wang, N., Yi, X.-Y., Dang, Z., Liu, Y. Investigation on mechanism of pyrite oxidation in acidic solutions (2012) Huanjing Kexue/Environmental Science, 33, pp. 3916-3921. ISSN: 02503301
8. Nicol, M.J., Miki, H., Zhang, S., Basson, P. The effects of sulphate ions and temperature on the leaching of pyrite. 1. Electrochemistry (2013) Hydrometallurgy, 133, pp. 188-196. DOI: 10.1016/j.hydromet.2013.01.010
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84920715232&doi=10.1016%2Fj.hydromet.2013.01.010&partnerID=40&md5=6f0bd8a7f7b9866dbcb11e2646340fc3>
9. Zhao, J., Yi, X., Dang, Z. An electrochemical study of the oxidation of chalcopyrite in acidic mediums with ferric iron (Fe³⁺) (2013) Huanjing Kexue Xuebao/Acta Scientiae Circumstantiae, 33 (2), pp. 437-444. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84874700634&partnerID=40&md5=048bddef826e3ddae77f6680ff4ec9e6>
10. Lin, S., Liu, Q., Li, H. Electrochemical behavior of pyrite in acidic solution with different concentrations of NaCl (2014) Chinese Journal of Geochemistry, 33 (4), pp. 374-381. DOI: 10.1007/s11631-014-0700-4
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84919919833&doi=10.1007%2Fs11631-014-0700-4&partnerID=40&md5=90f5e048c3e8d1178e363bc7392c961f>

11. Perdicakis, M., Qin, Q., Bertucci, M., Aubriet, H. Voltammetry of MicroParticles in Thin Layer (2016) *Electrochimica Acta*, 193, pp. 172-179.
DOI: 10.1016/j.electacta.2016.01.209
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84958818397&doi=10.1016%2fj.electacta.2016.01.209&partnerID=40&md5=ea02c00ccf74d5499c4d80234336804d>
12. Gong, X., Wang, Z., Zhuang, S., Wang, D., Wang, Y., Wang, M. Roles of Electrolyte Characterization on Bauxite Electrolysis Desulfurization with Regeneration and Recycling (2017) *Metallurgical and Materials Transactions B: Process Metallurgy and Materials Processing Science*, 48 (1), pp. 726-732. DOI: 10.1007/s11663-016-0841-4
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84992345465&doi=10.1007%2fs11663-016-0841-4&partnerID=40&md5=e9455b9bed9bb87368ffa7ceec33a41d>
13. Moslemi, H., Gharabaghi, M. A review on electrochemical behavior of pyrite in the froth flotation process (2017) *Journal of Industrial and Engineering Chemistry*, 47, pp. 1-18.
DOI: 10.1016/j.jiec.2016.12.012 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85009507875&doi=10.1016%2fj.jiec.2016.12.012&partnerID=40&md5=70ac22c3e77a800b19e4a32d5bb53672>

8. M. Dimitrijević, M. Antonijević and V. Dimitrijević, Kinetics of pyrite oxidation by hydrogen peroxide in phosphoric acid solution, J. Serb. Chem. Soc., 64(1999)753-764. ISSN: 0352-5139

1. Aydogan, S. Dissolution kinetics of sphalerite with hydrogen peroxide in sulphuric acid medium (2006) *Chemical Engineering Journal*, 123 (3), pp. 65-70.
DOI: 10.1016/j.cej.2006.07.001 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-33749063426&doi=10.1016%2fj.cej.2006.07.001&partnerID=40&md5=4cc85105e019888a09bcd0b93738a8e6>

9. M.M. Antonijević, M.D. Dimitrijević, Z.O. Stevanović, S.M. Šerbula, G.D. Bogdanović, Investigation of the possibility of copper recovery from the flotation tailings by acid leaching, J. Hazardous Materials, 158(2008)23-34. {IF(2008) = 2,975 (Engineering, Environmental 5/37)} ISSN: 0304-3894 DOI: 10.1016/j.jhazmat.2008.01.063 <http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0304389408000940>

1. Singh, D. Amendment of Copper Toxicity in Alluvial Soil Using Iron: Effect on Growth and Yield of Triticum aestivum L (2010) *Clean - Soil, Air, Water*, 38, pp. 1124-1130.
DOI: 10.1002/clen.201000181
<http://onlinelibrary.wiley.com/doi/10.1002/clen.201000181/epdf>
2. Wang, H.-Y., Cui, Z.-J., Yao, Y.-W. Newly leaching method of copper from waste print circuit board using hydrochloric acid /n-butylamine/copper sulfate (2010) *Huanjing Kexue/Environmental Science*, 31, pp. 3099-3103. ISSN: 02503301
3. Liu, Y., Yang, W., Fu, J., Li, L. Flotation of copper residues with high oxidation and combination ratios (2011) *International Journal of Mining and Mineral Engineering*, 3, pp. 329-340. DOI: 10.1504/IJMME.2011.045474
4. Sicupira, L., Veloso, T., Reis, F., Leão, V. Assessing metal recovery from low-grade copper ores containing fluoride (2011) *Hydrometallurgy*, 109, pp. 202-210. DOI: 10.1016/j.hydromet.2011.07.003 http://ac.els-cdn.com/S0304386X11001502/1-s2.0-S0304386X11001502-main.pdf?_tid=f972ad52-0ee2-11e7-b03c-00000aacb35e&acdnat=1490175547_e75620f3ebd0c2e0e7d0774159f6c910

5. Liu, Z.-X., Yin, Z.-L., Hu, H.-P., Chen, Q.-Y. Leaching kinetics of low-grade copper ore with high-alkalinity gangues in ammonia-ammonium sulphate solution (2012) *Journal of Central South University of Technology (English Edition)*, 19, pp. 77-84. DOI: 10.1007/s11771-012-0975-8 <https://link.springer.com/article/10.1007/s11771-012-0975-8>
6. Liu, Z.-X., Yin, Z.-L., Hu, H.-P., Chen, Q.-Y. Dissolution kinetics of malachite in ammonia/ammonium sulphate solution (2012) *Journal of Central South University of Technology (English Edition)*, 19, pp. 903-910. DOI: 10.1007/s11771-012-1091-5 <https://link.springer.com/article/10.1007/s11771-012-1091-5>
7. Mihajlovic, I., Štrbac, N., Dordević, P., Mitovski, A., Nikolić, D., Živković, Ž. Optimum conditions for copper extraction from the flotation waste using factorial experimental design (2012) *Environment Protection Engineering*, 38, pp. 171-184. DOI: 10.5277/EPE120415 http://epe.pwr.wroc.pl/2012/4-2012/Mihajlovic_4-2012.pdf
8. Wang, L., Liu, Y., Lu, A., Wang, S., Cui, X., Wang, J., Li, Y., Zhu, J., Wang, C., Zhu, H., Wang, W. The characteristics of mineralogy and acid dissolution of Jinchuan nickel tailings (2013) *Earth Science Frontiers*, 20 (3), pp. 138-146. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84879169114&partnerID=40&md5=965b8be7b9e890b7ac98a0ae53d94bee>
9. Stanojlović, R.D., Sokolović, J.M., Milosević, N. Integrated environmental protection and waste minimization in the area of Copper Mine Bor, Serbia (2014) *Environmental Engineering and Management Journal*, 13 (4), pp. 791-804. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84903763933&partnerID=40&md5=9dcc7f6c969ecf68ed50cf3af5b08ee4>
10. Chen, T., Lei, C., Yan, B., Xiao, X. Metal recovery from the copper sulfide tailing with leaching and fractional precipitation technology (2014) *Hydrometallurgy*, 147-148, pp. 178-182. DOI: 10.1016/j.hydromet.2014.05.018 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84903202573&doi=10.1016%2fj.hydromet.2014.05.018&partnerID=40&md5=3cb0fb92c17ab9c06d64a2f3b525ab30>
11. Ran, J., Liu, Q., Ting, H., Zhang, Z. Experimental study on oxide copper in Yunnan (2014) *Energy Education Science and Technology Part A: Energy Science and Research*, 32 (6), pp. 8665-8670. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84931275434&partnerID=40&md5=8751f395de7977a08c8789e548f8a61d>
12. Song, C., Gao, L.-K., Dai, H.-X., Qi, P. Flotation and leaching process of a copper oxide ore from turkey (2014) *Guocheng Gongcheng Xuebao/The Chinese Journal of Process Engineering*, 14 (4), pp. 580-586. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84907224455&partnerID=40&md5=4f00f64d8b8d375788211b40fc63676a>
13. Pan, H., Zhou, G., Cheng, Z., Yang, R., He, L., Zeng, D., Sun, B. Advances in geochemical survey of mine tailings project in China (2014) *Journal of Geochemical Exploration*, 139, pp. 193-200. DOI: 10.1016/j.gexplo.2013.07.012 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84894283319&doi=10.1016%2fj.gexplo.2013.07.012&partnerID=40&md5=56da0bceec02085c5ed94a110821364c>
14. Pan, H.-J., Cheng, Z.-Z., Yang, R., Zhou, G.-H. Geochemical survey and assessment of tailings of the Gejiu tin-polymetallic mining area, Yunnan Province (2015) *Geology in China*, 42 (4), pp. 1137-1150. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84946019428&partnerID=40&md5=e339f995bdfd2ebc9e46a1e3b2e6565d>
15. Deng, J., Wen, S., Deng, J., Wu, D., Yang, J. Extracting copper by lactic acid from copper oxide ore and dissolution kinetics (2015) *Journal of Chemical Engineering of Japan*, 48 (7), pp. 538-544. DOI: 10.1252/jcej.14we032

- <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84937412340&doi=10.1252%2fjcej.14we032&partnerID=40&md5=42d38b9a205596eba1c824b8d63096bd>
16. Deng, J.-S., Wen, S.-M., Deng, J.-Y., Wu, D.-D. Extracting copper from copper oxide ore by a zwitterionic reagent and dissolution kinetics (2015) *International Journal of Minerals, Metallurgy and Materials*, 22 (3), pp. 241-248. DOI: 10.1007/s12613-015-1067-1 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84924293786&doi=10.1007%2fs12613-015-1067-1&partnerID=40&md5=93a9d1e993b6b57062a4b3c52a8eebd4>
 17. Stanković, S., Morić, I., Pavić, A., Vojnović, S., Vasiljević, B., Cvetković, V. Bioleaching of copper from samples of old flotation tailings (Copper Mine Bor, Serbia) (2015) *Journal of the Serbian Chemical Society*, 80 (3), pp. 391-405. DOI: 10.2298/JSC140411097S <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84930647896&doi=10.2298%2fJSC140411097S&partnerID=40&md5=cb9bacc671cecb a17fcafc31af6df2f0>
 18. Ma, Z., Bao, Z., Xie, S., Tang, Z., Qiu, H. Geochemistry and comprehensive utilization on tailings of Tonglūshan mine, Daye, Hubei Province (2015) *Diqiu Kexue - Zhongguo Dizhi Daxue Xuebao/Earth Science - Journal of China University of Geosciences*, 40 (1), pp. 163-168. DOI: 10.3799/dqkx.2015.011 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84922251251&doi=10.3799%2fdqkx.2015.011&partnerID=40&md5=019e723547bd13c3de24d588d1fad69b>
 19. Feng, Q., Wen, S., Zhao, W., Lv, C., Bai, X. Leaching of copper from malachite with methane-sulfonic acid (2015) *Solvent Extraction Research and Development*, 22 (2), pp. 159-168. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84938536595&partnerID=40&md5=022f62c00ce614ad434bd98ddafba60>
 20. Diao, N.-N., Li, G.-Y., Wang, Y.-D., Du, K. Bioleaching of copper from high alkaline copper ore tailings with *aspergillus niger* (2015) *Guocheng Gongcheng Xuebao/The Chinese Journal of Process Engineering*, 15 (1), pp. 132-136. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84925636072&partnerID=40&md5=361202941bc20879caaea74b100c0f8c>
 21. Franks, G.V., Forbes, E., Oshitani, J., Batterham, R.J. Economic, water and energy evaluation of early rejection of gangue from copper ores using a dry sand fluidised bed separator (2015) *International Journal of Mineral Processing*, 137, pp. 43-51. DOI: 10.1016/j.minpro.2015.03.001 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84924761316&doi=10.1016%2fj.minpro.2015.03.001&partnerID=40&md5=c3ab866dad d572a3e4acdd2c3856823b>
 22. Xiao, H., Li, R., Du, D. Recovery of copper from arsenic sulfide residue by oxidizing ammonium leaching (2016) *Chinese Journal of Environmental Engineering*, 10 (2), pp. 893-898. <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84962130180&partnerID=40&md5=9db10610be0d60c30055136fde65b4d5>
 23. Guo, Z., Zhu, D., Pan, J., Wu, T., Zhang, F. Improving beneficiation of copper and iron from copper slag by modifying the molten copper slag (2016) *Metals*, 6, pp.1-17. DOI: 10.3390/met6040086 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84963771209&doi=10.3390%2fmet6040086&partnerID=40&md5=e4a9c5e15d9b1f8237e5a94c8f0c9be9>
 24. Jeremic, S., Beškoski, V.P., Djokic, L., Vasiljevic, B., Vrvić, M.M., Avdalović, J., Gojgić Cvijović, G., Beškoski, L.S., Nikodinovic-Runic, J. Interactions of the metal tolerant heterotrophic microorganisms and iron oxidizing autotrophic bacteria from

- sulphidic mine environment during bioleaching experiments (2016) *Journal of Environmental Management*, 172, pp. 151-161. DOI: 10.1016/j.jenvman.2016.02.041
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84959440385&doi=10.1016%2fj.jenvman.2016.02.041&partnerID=40&md5=df45b0472feb5533eb7589529e3fc9db>
25. Mao, Y.-B., Deng, J.-S., Wen, S.-M., Fang, J.-J., Yin, Q. Recovering copper from volcanic ASH by $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} - \text{NH}_2\text{COONH}_4$ (2016) *Russian Journal of Non-Ferrous Metals*, 57 (6), pp. 533-543. DOI: 10.3103/S1067821216060158
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85008422624&doi=10.3103%2fS1067821216060158&partnerID=40&md5=13405b68b8e2f73109a5acb4971e87fe>
 26. Deng, J., Wen, S., Yin, Q., Wu, D., Sun, Q. Leaching of malachite using 5-sulfosalicylic acid (2017) *Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers*, 71, pp. 20-27. DOI: 10.1016/j.jtice.2016.11.013 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85007333245&doi=10.1016%2fj.jtice.2016.11.013&partnerID=40&md5=42c6a5f855acd9309013da469950e8b6>
 27. Mbuya, B.I., Kime, M.-B., Tshimombo, A.M.D. Comparative Study of Approaches based on the Taguchi and ANOVA for Optimising the Leaching of Copper–Cobalt Flotation Tailings (2017) *Chemical Engineering Communications*, 204 (4), pp. 512-521. DOI: 10.1080/00986445.2017.1278588
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85014595660&doi=10.1080%2f00986445.2017.1278588&partnerID=40&md5=7158ae4c840f8a8f8cdb01f36fc445b9>
 28. Baba, A.A., Balogun, A.F., Olaoluwa, D.T., Bale, R.B., Adekola, F.A., Alabi, A.G.F. Leaching kinetics of a Nigerian complex covellite ore by the ammonia-ammonium sulfate solution (2017) *Korean Journal of Chemical Engineering*, 34 (4), pp. 1133-1140. DOI: 10.1007/s11814-017-0005-5 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85013834899&doi=10.1007%2fs11814-017-0005-5&partnerID=40&md5=00048f10dd640fb26fff2249ece255aa>
 29. Falagán, C., Grail, B.M., Johnson, D.B. New approaches for extracting and recovering metals from mine tailings (2017) *Minerals Engineering*, 106, pp. 71-78. DOI: 10.1016/j.mineng.2016.10.008 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-85008698096&doi=10.1016%2fj.mineng.2016.10.008&partnerID=40&md5=372c6743b25d820477d483406a83bc2c>

10. Mile Dimitrijević, Ana Kostov, Visa Tasić, Novica Milosević, Influence of pyrometallurgical copper production on the environment, *J. Hazardous Materials*, 164(2009)892-899. {IF(2009) = 4,144 (Environmental Science 11/181)} ISSN: 0304-3894 DOI: 10.1016/j.jhazmat.2008.08.099

<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0304389408013022>

1. Xie, F., Cai, T., Ma, Y., Li, H., Li, C., Huang, Z., Yuan, G. Recovery of Cu and Fe from Printed Circuit Board waste sludge by ultrasound: Evaluation of industrial application (2009) *Journal of Cleaner Production*, 17, pp. 1494-1498. DOI: 10.1016/j.jclepro.2009.06.012 http://ac.els-cdn.com/S0959652609002133/1-s2.0-S0959652609002133-main.pdf?_tid=11721d56-0ef8-11e7-91e1-00000aab0f27&acdnat=1490184606_feb1173cf50606ea50844117965cd297
2. Nikolić, D., Jovanović, I., Mihajlović, I., Živković, Z. Multi-criteria ranking of copper concentrates according to their quality - An element of environmental management in the vicinity of copper - Smelting complex in Bor, Serbia (2009) *Journal of Environmental*

- Management, 91, pp. 509-515. DOI: 10.1016/j.jenvman.2009.09.019 http://ac.els-cdn.com/S0301479709003144/1-s2.0-S0301479709003144-main.pdf?_tid=7a39b8e4-0ef8-11e7-a87e-00000aacb35d&acdnat=1490184782_c97912367272048508f7f7ab453ebd9c
3. Ilić, I., Živković, D., Vušović, N., Bogdanović, D. Optimizing the SO₂ total emission control strategy: Case study-Bor (Serbia) (2010) Environmental Monitoring and Assessment, 169, pp. 587-596. DOI: 10.1007/s10661-009-1198-9 <https://link.springer.com/article/10.1007/s10661-009-1198-9>
 4. Bazán, V., Sarquis, P., Brandaleze, E., Orozco, I. Characterization of the argentine copper concentrates to evaluate the possibility of a pirometallurgy industry installation (2010) Ingeniare, 18, pp. 343-349. ISSN: 07183291
 5. Gomidželović, L.D., Požega, E.D., Trujić, V.K. The possibilities of the utilization of the polymetallic concentrate Čoka Marin (2010) Journal of the Serbian Chemical Society, 75, pp. 1733-1741. DOI: 10.2298/JSC090714085G <http://www.doiserbia.nb.rs/img/doi/0352-5139/2010/0352-51391000085G.pdf>
 6. Ahmadi, A., Schaffie, M., Petersen, J., Schippers, A., Ranjbar, M. Conventional and electrochemical bioleaching of chalcopyrite concentrates by moderately thermophilic bacteria at high pulp density (106) Hydrometallurgy, 106, pp. 84-92. DOI: 10.1016/j.hydromet.2010.12.007 http://ac.els-cdn.com/S0304386X10003191/1-s2.0-S0304386X10003191-main.pdf?_tid=cd216902-0ef9-11e7-8d9b-00000aacb360&acdnat=1490185352_f2de3e385821826fc45a1f5e3e058dc7
 7. Mihajlovic, I., Štrbac, N., Nikolic, D., Živkovic, Z. Potential metallurgical treatment of copper concentrates with high arsenic contents (2011) Journal of the Southern African Institute of Mining and Metallurgy, 111, pp. 409-416. ISSN: 22256253
 8. Li, Q., Yao, G., Zeng, X., Jing, Z., Huo, Z., Jin, F. Facile and green production of Cu from CuO using cellulose under hydrothermal conditions (2012) Industrial and Engineering Chemistry Research, 51, pp. 3129-3136. DOI: 10.1021/ie202151s <http://pubs.acs.org/doi/ipdf/10.1021/ie202151s>
 9. Jovanović, I.M., Stanimirović, P.S. A Blending Problem in Copper Production (2012) Environmental Modeling and Assessment, 17, pp. 495-503. DOI: 10.1007/s10666-012-9309-3 <https://link.springer.com/article/10.1007%2Fs10666-012-9309-3>
 10. Mihajlovic, I., Štrbac, N., Dordević, P., Mitovski, A., Nikolić, D., Živković, Ž. Optimum conditions for copper extraction from the flotation waste using factorial experimental design (2012) Environment Protection Engineering, 38, pp. 171-184. DOI: 10.5277/EPE120415
 11. Ahmadi, A., Ranjbar, M., Schaffie, M. Effect of Activated Carbon Addition on the Conventional and Electrochemical Bioleaching of Chalcopyrite Concentrates (2013) Geomicrobiology Journal, 30 (3), pp. 237-244. DOI: 10.1080/01490451.2012.665152 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84872576462&doi=10.1080%2f01490451.2012.665152&partnerID=40&md5=1b1eeec4d5ac4d402df9ce5d7b8eb5c3>
 12. Jovanović, I., Stanimirović, P., Živković, Ž. Environmental and Economic Criteria in Ranking of Copper Concentrates (2013) Environmental Modeling and Assessment, 18 (1), pp. 73-83. DOI: 10.1007/s10666-012-9327-1 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84871933325&doi=10.1007%2fs10666-012-9327-1&partnerID=40&md5=a3139cfc3b141bf3f90e24a2533f8edd>
 13. Bajkić, S., Narančić, T., Dokić, L., Dordević, D., Nikodinović-Runić, J., Morić, I., Vasiljević, B. Microbial diversity and isolation of multiple metal-tolerant bacteria from

- surface and underground pits within the copper mining and smelting complex bor (2013) Archives of Biological Sciences, 65 (1), pp. 375-386. DOI: 10.2298/ABS1301375B
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84873253250&doi=10.2298%2fABS1301375B&partnerID=40&md5=cbfee589f30a583a5f94e87d7a3e69d6>
14. Zhang, P., Ma, Y., Xie, F. Impacts of ultrasound on selective leaching recovery of heavy metals from metal-containing waste sludge (2013) Journal of Material Cycles and Waste Management, 15 (4), pp. 530-538. DOI: 10.1007/s10163-013-0131-z
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84884907056&doi=10.1007%2fs10163-013-0131-z&partnerID=40&md5=e63751852c6acde06663e27350af0b80>
15. Mitovski, A.M., Mihajlović, I.N., Štrbac, N.D., Sokić, M.D., Živković, D.T., Živković, Ž.D. Optimization of the arsenic removal process from enargite based complex copper concentrate (2015) Hemijska Industrija, 69 (3), pp. 287-296. DOI: 10.2298/HEMIND140203042M
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84936988496&doi=10.2298%2fHEMIND140203042M&partnerID=40&md5=a2881789b5b7c74cf8b871876b675461>
16. Owais, A., Gepreel, M.A.H., Ahmed, E. Effect of thermal treatment of copper anodes on electrorefining process (2015) Hydrometallurgy, 152, pp. 55-60. DOI: 10.1016/j.hydromet.2014.12.007
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84920399780&doi=10.1016%2fj.hydromet.2014.12.007&partnerID=40&md5=518b4e4e4cf988b46d8feab1bf20f70e>
17. Liang, Y.-T., Zhu, S., Wang, J., Ai, C.-B., Qin, W.-Q. Adsorption and leaching of chalcopyrite by *Sulfolobus metallicus* YN24 cultured in the distinct energy sources (2015) International Journal of Minerals, Metallurgy and Materials, 22 (6), pp. 549-552. DOI: 10.1007/s12613-015-1106-y
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84930625862&doi=10.1007%2fs12613-015-1106-y&partnerID=40&md5=e115f1a7dadbb0635c4ce3a88a5a22e7>
18. Chen, G.-B., Yang, H.-Y., Li, H.-J. In situ characterization of natural pyrite bioleaching using electrochemical noise technique (2016) International Journal of Minerals, Metallurgy and Materials, 23 (2), pp. 117-126. DOI: 10.1007/s12613-016-1218-z
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84957584620&doi=10.1007%2fs12613-016-1218-z&partnerID=40&md5=d4497e9eb8863fe740a6c794047493a2>
19. Vakylabad, A.B., Schaffie, M., Naseri, A., Ranjbar, M., Manafi, Z. Optimization of staged bioleaching of low-grade chalcopyrite ore in the presence and absence of chloride in the irrigating lixiviant: ANFIS simulation (2016) Bioprocess and Biosystems Engineering, 39 (7), pp. 1081-1104. DOI: 10.1007/s00449-016-1586-9
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84961775176&doi=10.1007%2fs00449-016-1586-9&partnerID=40&md5=7ab8874b9fed1c354a0c55eb1758b59c>
20. Randelović, D., Gajić, G., Mutić, J., Pavlović, P., Mihailović, N., Jovanović, S. Ecological potential of *Epilobium dodonaei* Vill. for restoration of metalliferous mine wastes (2016) Ecological Engineering, 95, pp. 800-810. DOI: 10.1016/j.ecoleng.2016.07.015
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84982721227&doi=10.1016%2fj.ecoleng.2016.07.015&partnerID=40&md5=8e53b523031f993ba69e99fec6678f03>

11. M. M. Antonijević, S. M. Milić, M. D. Dimitrijević, M. B. Petrović, M. B. Radovanović and A. T. Stamenković, The influence of pH and chlorides on electrochemical behavior of copper in the presence of benzotriazole, International Journal of Electrochemical Science, 4 (7) (2009) 962-979. {IF(2009) = 2,175 (Electrochemistry 11/24)} ISSN: 1452-3981
<http://www.electrochemsci.org/papers/vol4/4070962.pdf>

1. Altaf, F., Qureshi, R., Ahmed, S. Surface protection of copper by azoles in borate buffers-voltammetric and impedance analysis (2011) Journal of Electroanalytical Chemistry, 659 (2), pp. 134-142. DOI: 10.1016/j.jelechem.2011.05.013
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-79960149435&doi=10.1016%2fj.jelechem.2011.05.013&partnerID=40&md5=5d07e5fec8dbb9faf81ad296ce0a3403>
2. Sherif, E.-S.M. Electrochemical and gravimetric study on the corrosion and corrosion inhibition of pure copper in sodium chloride solutions by two azole derivatives (2012) International Journal of Electrochemical Science, 7 (2), pp. 1482-1495. ISSN: 14523981
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84857837764&partnerID=40&md5=4011d9b70361b9d0761048b58a8f7a7b>
3. Mrazová, K., Navrátil, T., Pelclová, D. Consequences of ingestions of potentially corrosive cleaning products, one-year follow-up (2012) International Journal of Electrochemical Science, 7 (3), pp. 1734-1748. ISSN: 14523981
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84858221070&partnerID=40&md5=fe61f23e022089605693fa1b55be3a0a>
4. Sherif, E.-S.M. Corrosion behavior of copper in 0.50 M hydrochloric acid pickling solutions and its inhibition by 3-amino-1,2,4-triazole and 3-amino-5-mercapto-1,2,4-triazole (2012) International Journal of Electrochemical Science, 7 (3), pp. 1884-1897. ISSN: 14523981
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84858258531&partnerID=40&md5=12add83956903b15e66fef4d2b89c0bd>
5. Sherif, E.-S.M. Inhibition of copper corrosion reactions in neutral and acidic chloride solutions by 5-ethyl-1,3,4-thiadiazol-2-amine as a corrosion inhibitor (2012) International Journal of Electrochemical Science, 7 (4), pp. 2832-2845. ISSN: 14523981
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84862701711&partnerID=40&md5=76ac28c2c708f8b264c83b5d32df264c>
6. Neodo, S., Carugo, D., Wharton, J.A., Stokes, K.R. Electrochemical behaviour of nickel-aluminium bronze in chloride media: Influence of pH and benzotriazole (2013) Journal of Electroanalytical Chemistry, 695, pp. 38-46. DOI: 10.1016/j.jelechem.2013.02.007
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84875454819&doi=10.1016%2fj.jelechem.2013.02.007&partnerID=40&md5=b136d53800269a743d6549eeeadcabb8>
7. Manivannan, R., Cho, B.-J., Hailin, X., Ramanathan, S., Park, J.-G. Characterization of non-amine-based post-copper chemical mechanical planarization cleaning solution (2014) Microelectronic Engineering, 122, pp. 33-39. DOI: 10.1016/j.mee.2014.02.034
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84900840846&doi=10.1016%2fj.mee.2014.02.034&partnerID=40&md5=1930f280edd79b7ce853f5d31708ff17>
8. Cho, B.-J., Shima, S., Hamada, S., Park, J.-G. Investigation of cu-BTA complex formation during Cu chemical mechanical planarization process (2016) Applied Surface Science, 384, pp. 505-510. DOI: 10.1016/j.apsusc.2016.05.106
<https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84977641210&doi=10.1016%2fj.apsusc.2016.05.106&partnerID=40&md5=61543184f51735df6b2e9dcf662a6adb>

12. M. M. Antonijević, M. D. Dimitrijević, S. M. Milić and M. M. Nujkić, Metal concentrations in the soils and native plants surrounding the old flotation tailings pond of the Copper Mining and Smelting Complex Bor (Serbia), Journal of Environmental Monitoring, 14(2012)866-877. {IF(2010) = 1,810 (Environmental Science 80/193)} ISSN: 1464-0325

1. Guterres, J., Rossato, L., Pudmenzky, A., Doley, D., Whittaker, M., Schmidt, S. Micron-size metal-binding hydrogel particles improve germination and radicle elongation of Australian metallophyte grasses in mine waste rock and tailings (2013) *Journal of Hazardous Materials*, 248-249 (1), pp. 442-450. DOI: 10.1016/j.jhazmat.2013.01.049 <http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0304389413000678>
2. Jiao, W., Ouyang, W., Hao, F., Liu, B., Wang, F. Geochemical variability of heavy metals in soil after land use conversions in Northeast China and its environmental applications (2014) *Environmental Sciences: Processes and Impacts*, 16 (4), pp. 924-931. DOI: 10.1039/c3em00535f <http://pubs.rsc.org/en/Content/ArticleLanding/2014/EM/c3em00535f#!divAbstract>
3. Caito, S., Aschner, M. Neurotoxicity of metals (2015) *Handbook of Clinical Neurology*, 131, pp. 169-189. DOI: 10.1016/B978-0-444-62627-1.00011-1 <http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/B9780444626271000111>
4. Kanzler, M., Böhm, C., Freese, D. Impact of P fertilisation on the growth performance of black locust (*Robinia pseudoacacia* L.) in a lignite post-mining area in Germany (2015) *Annals of Forest Research*, 58 (1), pp. 39-54. DOI: 10.15287/afr.2015.303 <http://www.afrjournal.org/index.php/afr/article/view/303>
5. Zhao, S., Duo, L. Bioaccumulation of cadmium, copper, zinc, and nickel by weed species from municipal solid waste compost (2015) *Polish Journal of Environmental Studies*, 24 (1), pp. 413-417. DOI: 10.15244/pjoes/28960 <http://www.pjoes.com/abstracts/2015/Vol24/No01/48.html>
6. Randelović, D., Stanković, S., Mihailović, N., Leštan, D. Remediation of Copper from Copper Mine Wastes and Contaminated Soils Using (S,S)-Ethylenediaminedisuccinic Acid and Acidophilic Bacteria (2015) *Bioremediation Journal*, 19 (3), pp. 231-238. DOI: 10.1080/10889868.2014.995370 <http://www.tandfonline.com/doi/abs/10.1080/10889868.2014.995370?journalCode=bbrm20>
7. Mleczek, M., Rutkowski, P., Niedzielski, P., Goliński, P., Gąsecka, M., Kozubik, T., Dąbrowski, J., Budzyńska, S., Pakuła, J. The role of selected tree species in industrial sewage sludge/flotation tailing management (2016) *International Journal of Phytoremediation*, 18 (11), pp. 1086-1095. DOI: 10.1080/15226514.2016.1183579 <http://www.tandfonline.com/doi/abs/10.1080/15226514.2016.1183579?journalCode=bijp20>
8. Kalinovic, T.S., Serbula, S.M., Kalinovic, J.V., Radojevic, A.A., Petrovic, J.V., Steharnik, M.M., Milosavljevic, J.S. Suitability of linden and elder in the assessment of environmental pollution of Brestovac spa and Bor lake (Serbia) (2017) *Environmental Earth Sciences*, 76 (4), art. no. 178 DOI: 10.1007/s12665-017-6485-0 <https://link.springer.com/article/10.1007%2Fs12665-017-6485-0>
9. Zeiner, M., Juranović Cindrić, I. Review-trace determination of potentially toxic elements in (medicinal) plant materials (2017) *Analytical Methods*, 9 (10), pp. 1550-1574. DOI: 10.1039/c7ay00016b <http://pubs.rsc.org/en/Content/ArticleLanding/2017/AY/C7AY00016B#!divAbstract>

13. Slađana Č. Alagić, Snežana B. Tošić, Mile D. Dimitrijević, Milan M. Antonijević, Maja M. Nujkić, Assessment of the quality of polluted areas based on the content of heavy metals in different organs of the grapevine (*Vitis vinifera*) cv Tamjanika, Environmental Science and Pollution Research, 22(9) (2015) 7155-7175. ISSN: 0944-1344 DOI 10.1007/s11356-014-3933-1. <https://link.springer.com/article/10.1007%2Fs11356-014-3933-1>

1. Palowski, B., Małkowska, E., Kurtyka, R., Szymanowska-Pułka, J., Gucwa-Przepióra, E., Małkowski, Ł., Woźnica, A., Małkowski, E. Bioaccumulation of heavy metals in selected organs of black locust (*Robinia pseudoacacia*) and their potential use as air contamination bioindicators (2016) Polish Journal of Environmental Studies, 25 (5), pp. 2085-2096. DOI: 10.15244/pjoes/62641 <http://www.pjoes.com/abstracts/2016/Vol25/No05/32.html>
2. Kalinovic, T.S., Serbula, S.M., Kalinovic, J.V., Radojevic, A.A., Petrovic, J.V., Steharnik, M.M., Milosavljevic, J.S. Suitability of linden and elder in the assessment of environmental pollution of Brestovac spa and Bor lake (Serbia) (2017) Environmental Earth Sciences, 76 (4), art. no. 178 DOI: 10.1007/s12665-017-6485-0 <https://link.springer.com/article/10.1007%2Fs12665-017-6485-0>

14. D.M. Urošević, M.D. Dimitrijević, Z.D. Janković, D.V. Antić, Recovery of copper from the copper slag and copper slag flotation tailings by oxidative leaching, Physicochem. Probl. Miner. Process. 51(1) (2015) 73–82. ISSN: 1643-1049. DOI: 10.5277/ppmp150107 <http://www.minproc.pwr.wroc.pl/journal/pdf/ppmp51-1.73-82.pdf>

1. Kaksonen, A.H., Särkijärvi, S., Puhakka, J.A., Peuraniemi, E., Junnikkala, S., Tuovinen, O.H. Chemical and bacterial leaching of metals from a smelter slag in acid solutions (2016) Hydrometallurgy, 159, pp. 46-53. DOI: 10.1016/j.hydromet.2015.10.032 <http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0304386X15301389>
2. Kaksonen, A.H., Särkijärvi, S., Peuraniemi, E., Junnikkala, S., Puhakka, J.A., Tuovinen, O.H. Metal biorecovery in acid solutions from a copper smelter slag (2017) Hydrometallurgy, 168, pp. 135-140. DOI: 10.1016/j.hydromet.2016.08.014 <https://www.scopus.com/inward/record.uri?eid=2-s2.0-84995380094&doi=10.1016%2Fj.hydromet.2016.08.014&partnerID=40&md5=f2cea6852886d169f02217bc86f107b6>

15. S. Tošić, S. Alagić, M. Dimitrijević, A. Pavlović, M. Nujkić, Plant parts of the apple tree (*Malus spp.*) as possible indicators of heavy metal pollution, Ambio 45 (2016) 501-512. ISSN: 00447447 DOI: 10.1007/s13280-015-0742-9 <https://link.springer.com/article/10.1007%2Fs13280-015-0742-9>

1. Kalinovic, T.S., Serbula, S.M., Kalinovic, J.V., Radojevic, A.A., Petrovic, J.V., Steharnik, M.M., Milosavljevic, J.S. Suitability of linden and elder in the assessment of environmental pollution of Brestovac spa and Bor lake (Serbia) (2017) Environmental Earth Sciences, 76 (4), art. no. 178 DOI: 10.1007/s12665-017-6485-0 <https://link.springer.com/article/10.1007%2Fs12665-017-6485-0>

16. M.D. Dimitrijević, M.M. Nujkić, S.Č. Alagić, S.M. Milić, S.B. Tošić, Heavy metal contamination of topsoil and parts of peach-tree growing at different distances from a smelting complex, International Journal of Environmental Science and Technology 13 (2016) 615-630. ISSN: 17351472 DOI: 10.1007/s13762-015-0905-z <https://link.springer.com/article/10.1007%2Fs13762-015-0905-z>

1. Matić, D., Vlahović, M., Kolarević, S., Perić Mataruga, V., Ilijin, L., Mrdaković, M., Vuković Gačić, B. Genotoxic effects of cadmium and influence on fitness components of

Lymantria dispar caterpillars (2016) Environmental Pollution, 218, pp. 1270-1277. DOI: 10.1016/j.envpol.2016.08.085

<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0269749116310697>

2. Kalinovic, T.S., Serbula, S.M., Kalinovic, J.V., Radojevic, A.A., Petrovic, J.V., Steharnik, M.M., Milosavljevic, J.S. Suitability of linden and elder in the assessment of environmental pollution of Brestovac spa and Bor lake (Serbia) (2017) Environmental Earth Sciences, 76 (4), art. no. 178 DOI: 10.1007/s12665-017-6485-0
<https://link.springer.com/article/10.1007%2Fs12665-017-6485-0>

17. M.D. Dimitrijevic, D.M. Urosevic, Z.D. Jankovic, S.M. Milic, Recovery of copper from smelting slag by sulphation roasting and water leaching, Physicochemical Problems of Mineral Processing 52 (2016) 409-421. ISSN: 16431049 DOI: 10.5277/ppmp160134

<http://www.minproc.pwr.wroc.pl/journal/pdf/ppmp52-1.409-421.pdf>

1. Kim, E., Horckmans, L., Spooren, J., Vrancken, K.C., Quaghebeur, M., Broos, K. Selective leaching of Pb, Cu, Ni and Zn from secondary lead smelting residues (2017) Hydrometallurgy, 169, pp. 372-381. DOI: 10.1016/j.hydromet.2017.02.027
<http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0304386X16302845>

Б. ОЦЕНА ИСПУЊЕНОСТИ УСЛОВА

Кандидат др Миле Димитријевић је докторирао на Техничком факултету у Бору Универзитета у Београду, а тема дисертације припада ужој научној области за коју је расписан конкурс.

Б.1. Оцена наставне активности и способност за наставни рад

У току досадашњег рада на Техничком факултету у Бору на студијском програму Технолошко инжењерство, кандидат др Миле Димитријевић изводио је наставу из 7 предмета и то: Основе инструменталних метода, Општа хемијска технологија, Корозија и заштита и Технологије прераде и одлагања чврстог отпада (основне академске студије); Анализа технолошких процеса и заштита животне средине (мастер академске студије); Електрохемијска технологија и Третман чврстог отпада (докторске академске студије).

Кандидат активно учествује у усавршавању и унапређењу свих облика наставе, и учествује у формирању и извођењу наставних садржаја на предметима које држи.

Кандидат поседује изражен смисао за наставни рад, са стеченим педагошким искуством током рада на Техничком факултету у Бору Универзитета у Београду. Ово је потврђено и резултатима студентских анкета где је у току меродавног изборног периода оцењен укупном просечном оценом 4,60.

Б.2. Оцена научних радова

Кандидат је, од избора у звање ванредног професора до данас, објавио: 3 (три) рада у врхунским међународним часописима (један М21а и два М21), 4 (четири) рада у истакнутим међународним часописима (М22), 2 (два) рада у међународним часописима (М23), 5 (пет) радова у часописима међународног значаја верификованим посебним одлукама из категорије М24. Такође је објавио 4 (четири) рада у водећим часописима националног значаја (М51) и 2 (два) рада у часописима националног значаја (М52).

Такође, кандидат је од избора у звање ванредног професора, саопштио 14 (четрнаест) радова на међународним научним скуповима (категорије М31-М34), од чега два као предавања по позиву и 3 (три) рада на домаћим научним скуповима (категорије М63).

На основу података преузетих из индексне базе SCOPUS, на дан 21.04.2017. године, 17 радова др Милета Димитријевића из области хемије, хемијске технологије и хемијског инжењерства цитирано је укупно 309 пута (хетероцитати).

Б.3. Оцена монографије

У монографији Г.2.3. : (М42) -1., анализирани су врсте, карактеристике и количине рударског отпада (и киселих рудничких вода), утицај на животну средину и технологије за третман рударског отпада (конвенционалне и иновативне) у циљу рехабилитације рударских области. Монографија оригинално и свеобухватно обрађује задату тему и представља врло значајно дело у научној и стручној јавности, попуњавајући празнину у домаћој стручној литератури из ове области. Монографија се може користити као уџбеник за савладавање појединих наставних целина у оквиру предмета: Третман чврстог отпада и Третман отпадних вода (ДАС), Анализа технолошких процеса и заштита животне средине (МАС), Заштита животне средине и Технологије прераде и одлагања чврстог отпада (ОАС).

Б.4. Оцена резултата у развоју научнонаставног подмлатка, менторства, чланства у комисијама

Др Миле Димитријевић је био ментор две одбрањене докторске дисертације, члан комисије за оцену и одбрану три докторске дисертације, члан комисије за одбрану једног магистарског и два мастер рада, ментор 14 дипломских/завршних радова и 38 пута члан комисије за одбрану дипломског/завршног рада.

Б.5. Оцена стручно професионалног и доприноса академској и друштвеној заједници

Др Миле Димитријевић активно и континуирано учествује у пројектима финансираним од стране Министарства просвете, науке и технолошког развоја Републике Србије, од 1996. године до данас. Члан је уређивачког одбора часописа *Recycling and Sustainable Development*, категорије (М50) и вишегодишњи члан научних одбора конференција: *International October Conference*, *International Conference "Ecological Truth"* и *Symposium "Recycling Technologies and Sustainable Development"*. Био је рецензент монографије под називом: *Понашање и оксидација халкопирита у воденој средини*, аутора Грозданке Д. Богдановић и Милана М. Антонијевића (2011.) и рецензент уџбеника под називом: *Токсикологија*, аутора Слађане Ч. Алагић (2012.), у издању Техничког факултета у Бору Универзитета у Београду.

Кандидат је рецензирао је радове у часописима категорије (М20): *Waste Management & Research*, *International Journal of Mineral Processing*, *Journal of Hazardous Materials* и *Journal of Mining and Metallurgy, section B: Metallurgy*. Такође је рецензирао радове у часопису *Рециклажа и одрживи развој*, категорије (М50). Био је и рецензент једног техничког решења категорије (М83) под називом: *Издавање селена из процеса електролитичке рафинације бакра* (Т1/2015 – ТР 34004).

Члан је Српског хемијског друштва (СХД) и остварио је успешну сарадњу са Институтом за рударство и металургију Бор, Институтом за технологију нуклеарних и других минералних сировина (ИТНМС), Институтом за хемију, технологију и металургију (ИХТМ) и Рударско-геолошким факултетом.

Др Миле Димитријевић руководио је акредитацијом основних, мастер и докторских академских студија студијског програма Технолошко инжењерство, у 2014. години. Учествоје или руководи разним комисијама формираним од стране Већа Техничког факултета. Члан је Савета Техничког факултета у Бору, шеф Катедре за хемију и хемијску технологију и шеф Одсека за технолошко инжењерство (трећи мандат).

Е. Закључак и предлог

На основу прегледа и анализе документације и претходно изнетих чињеница, Комисија за писање овог реферата закључује да кандидат др Миле Димитријевић, дипл. инж. технологије испуњава све прописане услове за избор у звање редовног професора који су дефинисани Законом о високом образовању, Статутом Техничког факултета у Бору, Правилником за стицање звања наставника на Универзитету у Београду, односно Правилником о начину и поступку стицања звања и заснивања радног односа наставника и сарадника на Техничком факултету у Бору Универзитета у Београду.

Ценећи целокупну наставну, педагошку и научно-истраживачку делатност кандидата чланови Комисије са задовољством предлажу избор Др Милета Димитријевића, дипл. инж. технологије, у звање и на радно место **редовног професора** за ужу научну област Хемија, хемијска технологија и хемијско инжењерство и препоручују Изборном већу Техничког факултета у Бору Универзитета у Београду да овај предлог усвоји и да га проследи Већу научних области и Сенату Универзитета у Београду.

У Бору,
19.06.2017.

ЧЛАНОВИ КОМИСИЈЕ

Проф. др Милан Антонијевић, редовни професор
Универзитет у Београду, Технички факултет у Бору

Проф. др Снежана Шербула, редовни професор
Универзитет у Београду, Технички факултет у Бору

Др Јасмина Стевановић, научни саветник
Институт за хемију, технологију и металургију
у Београду

В) ГРУПАЦИЈА ТЕХНИЧКО-ТЕХНОЛОШКИХ НАУКА

С А Ж Е Т А К
РЕФЕРАТА КОМИСИЈЕ О ПРИЈАВЉЕНИМ КАНДИДАТИМА
ЗА ИЗБОР У ЗВАЊЕ

I - О КОНКУРСУ

Назив факултета: **Технички факултет у Бору**
 Ужа научна, односно уметничка област: **Хемија, хемијска технологија и хемијско инжењерство**
 Број кандидата који се бирају: **1 (један)**
 Број пријављених кандидата: **1 (један)**
 Имена пријављених кандидата:
1. Миле Димитријевић

II - О КАНДИДАТИМА

1) - Основни биографски подаци

- Име, средње име и презиме: **Миле, Душан, Димитријевић**
- Датум и место рођења: **15.12.1961. год., Стрелац (Бабушница)**
- Установа где је запослен: **Технички факултет у Бору Универзитета у Београду**
- Звање/радно место: **Ванредни професор**
- Научна, односно уметничка област: **Технолошко инжењерство**

2) - Стручна биографија, дипломе и звања

Основне студије:

- Назив установе: **Технички факултет у Бору**
- Место и година завршетка: **Бор, 1988. год.**

Мастер:

- Назив установе:
- Место и година завршетка:
- Ужа научна, односно уметничка област:

Магистеријум:

- Назив установе: **Технички факултет у Бору**
- Место и година завршетка: **Бор, 1992. год.**
- Ужа научна, односно уметничка област: **Хемија, хемијска технологија и хемијско инжењерство**

Докторат:

- Назив установе: **Технички факултет у Бору**
- Место и година одбране: **Бор, 1998. год.**
- Наслов дисертације: **Утицај анјона на оксидацију пирита водоник-пероксидом**
- Ужа научна, односно уметничка област: **Хемија, хемијска технологија и хемијско инжењерство**

Досадашњи избори у наставна и научна звања:

- **Асистент приправник: 23.09.1988.**
- **Асистент: 23.06.1993.**
- **Научни сарадник: 15.09.1998.**
- **Виши научни сарадник: 20.01.2004.**
- **Доцент: 29.10.2007.**
- **Ванредни професор: 22.10.2012.**

3) Испуњени услови за избор у звање: редовни професор

ОБАВЕЗНИ УСЛОВИ:

	<i>(заокружити испуњен услов за звање у које се бира)</i>	оцена / број година радног искуства
1	Пристапно предавање из области за коју се бира, позитивно оцењено од стране високошколске установе	
2	Позитивна оцена педагошког рада у студентским анкетама током целокупног претходног изборног периода	У свим оцењивањима педагошког рада наставника од стране студената током целокупног претходног изборног периода, кандидат др Миле Димитријевић је добијао високе оцене чија укупна просечна вредност износи 4,60 .
3	Искуство у педагошком раду са студентима	Др Миле Димитријевић, ван. проф. стекао је богато педагошко искуство током свог двадесетогодишњег рада на Техничком факултету у Бору Универзитета у Београду. Прошао је сва изборна звања на факултету радећи као асистент приправник, асистент, доцент и од 2012. као ванредни професор.

	<i>(заокружити испуњен услов за звање у које се бира)</i>	Број менторства / учешћа у комисији и др.
4	Резултати у развоју научнонаставног подмлатка	Кандидат др Миле Димитријевић је био ментор 2 (две) одбрањене докторске дисертације и ментор 14 (четрнаест) дипломских или завршних радова.
5	Учешће у комисији за одбрану три завршна рада на академским специјалистичким, мастер или докторским студијама	Кандидат др Миле Димитријевић је до сада био члан комисије за оцену и одбрану 3 (три) докторске дисертације, члан комисије за одбрану 1 (једног) магистарског и 2 (два) мастер рада и 38 (тридесет

		осам) дипломских или завршних радова.
--	--	--

	<i>(заокружити испуњен услов за звање у које се бира)</i>	Број радова, сапштења, цитата и др	Навести часописе, скупове, књиге и друго
6	Објављен један рада из категорије М21, М22 или М23 из научне области за коју се бира		
7	Саопштена два рада на научном или стручном скупу (категорије М31-М34 и М61-М64).		
8	Објављена два рада из категорије М21, М22 или М23 од првог избора у звање доцента из научне области за коју се бира		
9	Саопштена три рада на међународним или домаћим научним скуповима (категорије М31-М34 и М61-М64) од избора у претходно звање из научне области за коју се бира.		
10	Оригинално стручно остварење или руковођење или учешће у пројекту	1	Др Миле Димитријевић је сарадник на пројекту под називом: Неки аспекти растварања метала и природних минерала (број пројекта: ОИ, 172031, период реализације 2011-2017, руководиоца проф. др Милан Антонијевић) финансираном од стране надлежног Министарства
11	Одобен и објављен уџбеник за ужу област за коју се бира, монографија, практикум или збирка задатака (са ISBN бројем)	1	Миле Димитријевић, Оксидација пирита и киселе рудничке воде, Технички факултет у Бору, 2013, ISBN: 978-86-80987-99-6
12	Објављен један рад из категорије М21, М22 или М23 у периоду од последњег избора из научне области за коју се бира. <i>(за поновни избор ванр. проф)</i>		
13	Саопштена три рада на међународним или домаћим научним скуповима (категорије М31-М34 и М61-М64) у периоду од последњег избора из научне области за коју се бира. <i>(за поновни избор ванр. проф)</i>		
14	Објављена два рада из категорије М21, М22 или М23 од првог избора у звање ванредног професора из научне области за коју се бира.	9	Кандидат др Миле Димитријевић је објавио 9 (девет) радова из категорије М21-23 и то: 1 (један) рад категорије М21а, 2 (два) рада категорије М21, 4 (четири) рада категорије М22 и 2 (два) рада категорије М23. Списак ових радова дат је у наставку. 1. Slađana Č. Alagić, Snežana B. Tošić, Mile D. Dimitrijević , Jelena V.

		<p>Petrović, Dragana V. Medić, Chemometric evaluation of trace metals in <i>Prunus persica</i> L. Batech and <i>Malus domestica</i> from Minićevo (Serbia), <i>Food Chemistry</i>, 217 (2017) 568-575.</p> <p>2. Slađana Č. Alagić, Snežana B. Tošić, Mile D. Dimitrijević, Milan M. Antonijević, Maja M. Nujkić, Assessment of the quality of polluted areas based on the content of heavy metals in different organs of the grapevine (<i>Vitis vinifera</i>) cv Tamjanika, <i>Environmental Science and Pollution Research</i>, 22 (9) (2015) 7155-7175.</p> <p>3. Snežana Tošić, Slađana Alagić, Mile Dimitrijević, Aleksandra Pavlović and Maja Nujkić, Plant parts of the apple tree (<i>Malus</i> spp.) as possible indicators of heavy metal pollution, <i>AMBIO: a journal of the human environment</i>, 45 (4) (2016) 501-512.</p> <p>4. Daniela M. Urosević, Mile D. Dimitrijević, Zoran D. Janković, Dejan V. Antić, Recovery of copper from copper slag and copper slag flotation tailings by oxidative leaching, <i>Physicochemical Problems of Mineral Processing</i>, 51(1) (2015) 73–82.</p> <p>5. Mile D. Dimitrijević, Daniela M. Urosević, Zoran D. Janković, Snežana M. Milić, Recovery of copper from smelting slag by sulphation roasting and water leaching, <i>Physicochemical Problems of Mineral Processing</i>, 52(1) (2016) 409–421.</p> <p>6. Mile Dimitrijević, Maja Nujkić, Slađana Alagić, Snežana Milić, Snežana Tošić, Heavy metal contamination of topsoil and parts of peach-tree growing at different distances from a smelting complex, <i>International Journal of Environmental Science and Technology</i>, 13 (2016) 615–630.</p>
--	--	--

			<p>7. M.M. Nujkić, M.D. Dimitrijević, S.Č. Alagić, S.B. Tošić, J.V. Petrović, Impact of metallurgical activities on the content of trace elements in the spatial soil and plant parts of <i>Rubus fruticosus</i> L., Environmental Science: Processes & Impacts, 18 (2016) 350–360.</p> <p>8. Viša Tasić, Novica Milošević, Renata Kovačević, Milena Jovašević-Stojanović, Mile Dimitrijević, Indicative levels of PM in the ambient air in the surrounding villages of the Copper Smelter Complex Bor, Serbia, Chemical Industry & Chemical Engineering Quarterly, 18(4) (2012) 643-652.</p> <p>9. Slađana Č. Alagić, Snežana B. Tošić, Mile D. Dimitrijević, Jelena V. Petrović, Dragana V. Medić, The characterization of heavy metals in the grapevine (<i>Vitis vinifera</i>) cultivar Rkatsiteli and wild blackberry (<i>Rubus fruticosus</i>) from East Serbia by ICP-OES and BAFs. Communications in Soil Science and Plant Analysis, 47(17) (2016) 2034-2045.</p>
15	Цитираност од 10 хетеро цитата	309	Из области Хемије, хемијске технологије и хемијског инжењерства 17 (седамнаест) радова кандидата цитирано је укупно 309 (триста девет) пута (хетеро цитати). Сви хетеро цитати су дати у реферату.
16	Саопштено пет радова на међународним или домаћим скуповима (категорије М31-М34 и М61-М64) од којих један мора да буде пленарно предавање или предавање по позиву на међународном или домаћем научном скупу од избора у претходно звање из научне области за коју се бира	17	Др Миле Димитријевић је од избора у звање ванредног професора саопштио 14 (четрнаест) радова на међународним научним скуповима (категорије М31-М34) и 3 (три) рада на домаћим научним скуповима (категорије М63). Кандидат је аутор 1 (једног) предавања по позиву на међународном научном скупу (Mile Dimitrijević , Snežana Milić, Milan Radovanović, Zoran Štirbanović, Jovica Sokolović, Mining and its environmental impact, XI International Symposium on Recycling

			Technologies and Sustainable Development, 2-4 November 2016, Hotel Albo, Bor, Serbia, Proceedings, pp. 8-23) и коаутор 1 (једног) предавања по позиву на међународном научном скупу (Radmila Marković, Masahiko Bessho, Mile Dimitrijević , Dragana Božić, Zoran Stevanović, Atsushi Shibayama, Shuto Yokoo, Adsorption of copper ions using cross-linked gelatin hydrogels, XI International Symposium on Recycling Technologies and Sustainable Development, 2-4 November 2016, Hotel Albo, Bor, Serbia, Proceedings, pp. 30-35.
17	Књига из релевантне области, одобрен уџбеник за ужу област за коју се бира, поглавље у одобреном уџбенику за ужу област за коју се бира или превод иностраног уџбеника одобреног за ужу област за коју се бира, објављени у периоду од избора у наставничко звање	1	Кандидат је аутор/коаутор 1 (једне) монографије, објављене од избора у звање ванредног професора, која се може користити као уџбеник, како је објашњено у реферату. Монографско научно дело: Миле Димитријевић и Снежана Милић, Сулфидни рударски отпад: Карактеристике, утицај на животну средину и третман, Технички факултет у Бору, Бор, 2017. (Рецензенти: проф. др Веселин Драгишић, др Јасмина Стевановић, научни саветник и проф. др Миодрaг Жикић) ISBN: 987-86-6305-063-1
18	Број радова као услов за менторство у вођењу докт. дисерт. – (стандард 9 Правилника о стандардима...)		Кандидат др Миле Димитријевић испуњава услов за менторство у вођењу докторских дисертација јер има више од 5 (пет) научних радова са SCI листе у последњих десет година, из релевантне области за коју се бира. У наставку је наведено 7 (седам) радова кандидата објављених у научним часописима са SCI листе, у изборном периоду: 1. Slađana Č. Alagić, Snežana B. Tošić, Mile D. Dimitrijević , Jelena V. Petrović, Dragana V. Medić, Chemometric evaluation of trace metals in Prunus persica L. Batech and Malus domestica from Minićevo (Serbia), Food Chemistry, 217 (2017)

		<p>568-575.</p> <p>2. Slađana Č. Alagić, Snežana B. Tošić, Mile D. Dimitrijević, Milan M. Antonijević, Maja M. Nujkić, Assessment of the quality of polluted areas based on the content of heavy metals in different organs of the grapevine (<i>Vitis vinifera</i>) cv Tamjanika, Environmental Science and Pollution Research, 22 (9) (2015) 7155-7175.</p> <p>3. Snežana Tošić, Slađana Alagić, Mile Dimitrijević, Aleksandra Pavlović and Maja Nujkić, Plant parts of the apple tree (<i>Malus</i> spp.) as possible indicators of heavy metal pollution, <i>AMBIO: a journal of the human environment</i>, 45 (4) (2016) 501-512.</p> <p>4. Daniela M. Urosević, Mile D. Dimitrijević, Zoran D. Janković, Dejan V. Antić, Recovery of copper from copper slag and copper slag flotation tailings by oxidative leaching, <i>Physicochemical Problems of Mineral Processing</i>, 51(1) (2015) 73–82.</p> <p>5. Mile D. Dimitrijević, Daniela M. Urosević, Zoran D. Janković, Snezana M. Milić, Recovery of copper from smelting slag by sulphation roasting and water leaching, <i>Physicochemical Problems of Mineral Processing</i>, 52(1) (2016) 409–421.</p> <p>6. Mile Dimitrijević, Maja Nujkić, Slađana Alagić, Snežana Milić, Snežana Tošić, Heavy metal contamination of topsoil and parts of peach-tree growing at different distances from a smelting complex, <i>International Journal of Environmental Science and Technology</i>, 13 (2016) 615–630.</p> <p>7. M.M. Nujkić, M.D. Dimitrijević, S.Č. Alagić, S.B. Tošić, J.V. Petrović, Impact of metallurgical activities on the content of trace elements in the spatial soil and plant parts of <i>Rubus</i></p>
--	--	---

		fruticosus L., Environmental Science: Processes & Impacts, 18 (2016) 350–360.
--	--	---

ИЗБОРНИ УСЛОВИ:

<i>(изабрати 2 од 3 услова)</i>	<i>Заокружити ближе одреднице (најмање по једна из 2 изабрана услова)</i>
1. Стручно-професионални допринос	<ol style="list-style-type: none"> 1. Председник или члан уређивачког одбора научног часописа или зборника радова у земљи или иностранству. 2. Председник или члан организационог одбора или учесник на стручним или научним скуповима националног или међународног нивоа. 3. Председник или члан у комисијама за израду завршних радова на академским специјалистичким, мастер и докторским студијама. 4. Аутор или коаутор елабората или студија. 5. Руководилац или сарадник у реализацији пројеката. 6. Иноватор, аутор или коаутор прихваћеног патента, техничког унапређења, експертиза, рецензија радова или пројеката. 7. Поседовање лиценце.
2. Допринос академској и широј заједници	<ol style="list-style-type: none"> 1. Председник или члан органа управљања, стручног органа, помоћних стручних органа или комисија на факултету или универзитету у земљи или иностранству. 2. Члан стручног, законодавног или другог органа и комисија у широј друштвеној заједници. 3. Руковођење активностима од значаја за развој и углед факултета, односно Универзитета. 4. Руковођење или учешће у ваннаставним активностима студената. 5. Учешће у наставним активностима који не носе ЕСПБ бодове (перманентно образовање, курсеви у организацији професионалних удружења и институција или сл.). 6. Домаће или међународне награде и признања у развоју образовања или науке.
3. Сарадња са другим високошколским, научноистраживачким установама, односно установама културе или уметности у земљи и иностранству	<ol style="list-style-type: none"> 1. Учешће у реализацији пројеката, студија или других научних остварења са другим високошколским или научноистраживачким установама у земљи или иностранству. 2. Радно ангажовање у настави или комисијама на другим високошколским или научноистраживачким установама у земљи или иностранству, 3. Руковођење или чланство у органима или професионалним удружењима или организацијама националног или међународног нивоа. 4. Учешће у програмима размене наставника и студената. 5. Учешће у изради и спровођењу заједничких студијских програма. 6. Гостовања и предавања по позиву на универзитетима у земљи или иностранству.

*Напомена: На крају табеле кратко описати заокружену одредницу

1. Стручно-професионални допринос

1. Др Миле Димитријевић је члан уређивачког одбора часописа “Recycling and Sustainable Development”, категорије (M50), од краја 2016. године. Уредник часописа “Иновације и развој”, категорије (M50), био је од 2000-2006. године.
2. Др Миле Димитријевић је вишегодишњи члан научних одбора и учесник на конференцијама: International October Conference, International Conference “Ecological Truth” и Symposium “Recycling Technologies and Sustainable Development”. Био је учесник и на другим скуповима националног и међународног нивоа, како је и наведено у реферату.
3. Др Миле Димитријевић је био ментор две одбрањене докторске дисертације, члан комисије за оцену и одбрану три докторске дисертације, члан комисије за одбрану једног магистарског и два мастер рада, ментор 14 дипломских/завршних радова и 38 пута члан комисије за одбрану дипломског/завршног рада.
5. Др Миле Димитријевић је сарадник на пројекту под називом: Неки аспекти растварања метала и природних минерала (број пројекта: ОИ, 172031, период реализације 2011-2017, руководилац проф. др Милан Антонијевић) финансираном од стране надлежног Министарства.
6. Др Миле Димитријевић је коаутор новог техничког решења примењеног на националном нивоу (M82) под називом: Издвајање бакра из отпадних сумпорно-киселих раствора електролитичком рафинацијом бакарних анода нестандардног хемијског састава (бр. Т2/2013). Рецензент је једног техничког решења категорије (M83) под називом: Издвајање селена из процеса електролитичке рафинације бакра (Т1/2015 – ТР 34004). Поред тога кандидат је у изборном периоду рецензирао радове у часописима категорије (M20): Waste Management & Research (један рад), International Journal of Mineral Processing (један рад), Journal of Hazardous Materials (један рад), Journal of Mining and Metallurgy, section B: Metallurgy (два рада) и три рада у часопису Рециклажа и одрживи развој, категорије (M50).

2. Допринос академској и широј заједници

1. Др Миле Димитријевић је члан Савета Техничког факултета у Бору од 2010. године до данас. Такође је шеф Катедре за хемију и хемијску технологију и шеф Одсека за технолошко инжењерство, у истом периоду. Руководилац је мастер академских студија на одсеку за технолошко инжењерство и члан више комисија формираних од стране Већа Техничког факултета.
3. Др Миле Димитријевић је био руководилац тима за акредитацију студијског програма Технолошко инжењерство, 2013/2014. године.
4. Др Миле Димитријевић био је у организационом одбору Технологијаде коју је 2010. године организовао Технички факултет у Бору. Био је ментор студентских радова за Технологијаду 2012. године (студент Мирјана Николић са темом: Рудничке киселе воде; студент Ана Ристић са темом: Активни третмани киселих рудничких вода) и ментор два студентска рада на 2nd International Student Conference on geology, mining, metallurgy, chemical engineering, material science and related fields (Milica Miletic Svircev – RECYCLING OF ELECTRONIC WASTE, Mentors: Mile Dimitrijevic, Milan Radovanovic и Irena Zdravkovic – PRODUCTION OF PELLETS MADE FROM AGRICULTURAL WASTE, Mentors: Mile Dimitrijevic, Milan Radovanovic).

3. Сарадња са другим високошколским, научноистраживачким установама, односно установама културе или уметности у земљи и иностранству

1. Др Миле Димитријевић је остварио интензивну сарадњу са Институтом за рударство и металургију Бор. Из те сарадње проистекао је већи број научних радова, а већи број истраживача из института су студенти докторских студија на студијском програму технолошко инжењерство Техничког факултета у Бору. Такође, кандидат је остварио сарадњу са Институтом за технологију нуклеарних и других минералних сировина

(ИТНМС), Институтом за хемију, технологију и металургију (ИХТМ) и Рударско-геолошким факултетом где је био члан комисије за оцену подобности теме и кандидата.

3. Др Миле Димитријевић је члан Српског хемијског друштва.

III - ЗАКЉУЧНО МИШЉЕЊЕ И ПРЕДЛОГ КОМИСИЈЕ

Комисија за писање овог реферата је мишљења да кандидат др Миле Димитријевић, дипл. инж. технологије, испуњава све прописане услове за избор у звање редовног професора који су дефинисани Законом о високом образовању, Статутом Техничког факултета у Бору, Правилником за стицање звања наставника на Универзитету у Београду, односно Правилником о начину и поступку стицања звања и заснивања радног односа наставника и сарадника на Техничком факултету у Бору Универзитета у Београду. Своје мишљење Комисија базира на претходно изнетим чињеницама које указују да кандидат поседује богато педагошко искуство и изражен смисао за наставни рад, да има већи број научних радова и саопштења, да је високо цитирани кандидат, да је имао велико ангажовање као ментор и члан комисија, да је дао солидан стручно – професионални и допринос академској и широј заједници, као и да је остварио сарадњу са другим високошколским и научноистраживачким установама.

Ценећи целокупну наставну, педагошку и научно-истраживачку делатност кандидата чланови Комисије са задовољством предлажу избор Др Милета Димитријевића, дипл. инж. технологије, у звање и на радно место **редовног професора** за ужу научну област Хемија, хемијска технологија и хемијско инжењерство и препоручују Изборном већу Техничког факултета у Бору Универзитета у Београду да овај предлог усвоји и да га проследи Већу научних области и Сенату Универзитета у Београду.

Место и датум: Бор, 19.06.2017.

ПОТПИСИ ЧЛАНОВА КОМИСИЈЕ

Проф. др Милан Антонијевић, редовни професор
Универзитет у Београду, Технички факултет у Бору

Проф. др Снежана Шербула, редовни професор
Универзитет у Београду, Технички факултет у Бору

Др Јасмина Стевановић, научни саветник
Институт за хемију, технологију и металургију
у Београду

Изјава о изворности

Име и презиме кандидата **Миле Д. Димитријевић**

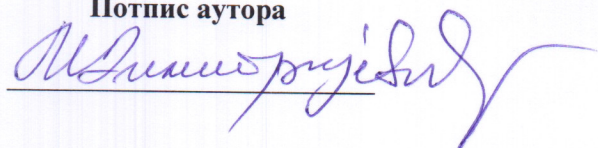
Сагласно члану 26. став 3. Кодекса професионалне етике Универзитета у Београду,

ИЗЈАВЉУЈЕМ

- да је сваки мој рад и достигнуће, изворни резултат мог интелектуалног рада и да тај рад не садржи никакве изворе, осим оних који су наведени у раду,
- да нисам кршио/ла ауторска права и користио/ла интелектуалну својину других лица.

У Бору, 19.06.2017

Потпис аутора

A handwritten signature in blue ink, appearing to read 'M. D. Dimitrijević', is written over a horizontal line. The signature is stylized and cursive.