

ИЗВЕШТАЈ О ОЦЕНИ ДОКТОРСКЕ ДИСЕРТАЦИЈЕ

**I ПОДАЦИ О КОМИСИЈИ**

|    |  |                   |   |
|----|--|-------------------|---|
| 1. | др Рончевић Срђан                          | редовни професор  | Хемијска технологија,<br>17. 10. 2017.            |
|    | презиме и име                              | званије           | ужа научна област и датум избора                  |
|    | Природно-математички факултет у Новом Саду |                   | председник  |
|    | установа у којој је запослен               |                   | функција у комисији                               |
| 2. | др Малетић Снежана                         | редовни професор  | Заштита животне средине,<br>1. 3. 2021.           |
|    | презиме и име                              | званије           | ужа научна област и датум избора                  |
|    | Природно-математички факултет у Новом Саду |                   | ментор  |
|    | установа у којој је запослена              |                   | функција у комисији                               |
| 3. | др Крагуљ Исаковски Маријана               | ванредни професор | Заштита животне средине,<br>1. 11. 2018.          |
|    | презиме и име                              | званије           | ужа научна област и датум избора                  |
|    | Природно-математички факултет у Новом Саду |                   | члан  |
|    | установа у којој је запослена              |                   | функција у комисији                               |
| 4. | др Милановић Марија                        | ванредни професор | Инжењерство и заштита<br>материјала, 1. 10. 2020. |
|    | презиме и име                              | званије           | ужа научна област и датум избора                  |
|    | Технолошки факултет у Новом Саду           |                   | члан  |
|    | установа у којој је запослена              |                   | функција у комисији                               |

**II ПОДАЦИ О КАНДИДАТУ**

- Име, име једног родитеља, презиме:  
Марко, Дражан, Шолић
- Датум рођења, општина, држава:  
30. 8. 1990, Шибеник, Република Хрватска
- Назив факултета, назив претходно завршеног нивоа студија и стечени академски назив:  
Природно-математички факултет у Новом Саду, Мастер академске студије заштите животне средине, Мастер аналитичар заштите животне средине
- Година уписа на докторске студије и назив студијског програма докторских студија:  
2014. година, Докторске академске студије заштите животне средине

**III НАСЛОВ ДОКТОРСКЕ ДИСЕРТАЦИЈЕ:**

Адсорпционо понашање одабраних тешких метала на оксидованим вишеслојним угљеничним наноцевима

**IV ПРЕГЛЕД ДОКТОРСКЕ ДИСЕРТАЦИЈЕ:**

Ова дисертација припада научној области заштите животне средине. Предмет истраживања исте

обухватао је следеће:

1. Одређивање адсорпционе учинковитости оксидованих вишеслојних угљеничних наноцеви, ( $\text{oxMWCNT3h}$  и  $\text{oxMWCNT6h}$ ), приликом обраде водених медијума обогаћених релативно ниским концентрацијама одабраних тешких метала ( $\text{Cd(II)}$ ,  $\text{Cu(II)}$ ,  $\text{Ni(II)}$ ,  $\text{Pb(II)}$  или  $\text{Cr(VI)}$ ;  $\leq 5 \text{ mg L}^{-1}$ );
2. Испитивање учешћа и нивоа евентуалне зависности адсорпционе ефикасности  $\text{oxMWCNT}$  од трајања реализованог поступка оксидацije;
3. Спознају механизма одговорних за појаву евидентираних образца понашања посматраних адсорпционих система.

У сврху остваривања претходно предочених циљева, два типа анализираних  $\text{oxMWCNT}$  најпре су подвргавани различитим карактеризационим техникама, да би потом били примењивани у оквиру кинетичких и равнотежних адсорпционих експеримената, везаних за идентификовање одговора праћених система на промене контактног периода интерреагујућих фаза, почетне концентрације адсорбата, температуре, pH вредности и јонске јачине течних дисперзија.

Дисертација је написана на српском језику, латиничним писмом, са кључном документацијом и резимеом написаним на српском и енглеском језику. Дисертација је написана на 114 страна и садржи 17 табела, 32 слике и 187 референци. Текст је организован у 6 поглавља: Увод (3 стране), Теоријски део (45 страна), Експериментални део (6 страна), Резултати и дискусија (39 страна), Закључак (3 стране), Литература (18 страна).

Испред основног текста дисертације налазе се насловна страна и пратећи уводни материјал који садржи: кључну документацијску информацију, и то на српском и енглеском језику, захвалницу, листу скраћеница, садржај, и најзад резиме рада на српском и енглеском језику. Након основног текста дисертације следе биографија кандидата и План третмана података.

#### V ВРЕДНОВАЊЕ ПОЈЕДИНИХ ДЕЛОВА ДОКТОРСКЕ ДИСЕРТАЦИЈЕ:

Комисија је вредновала сваки део докторске дисертације како је доле наведено:

- **Резиме** - Резиме рада обухвата концизан преглед проблематике истраживања, постављених циљева и најзад главних закључака изведенih на основу резултата испитивања. Написан је на српском и енглеском језику.

*Комисија сматра да је Резиме написан јасно и у сагласности са приказаним резултатима.*

- **Увод** - Унутар овог поглавља најпре је предочен значај одржавања садржаја тешких метала у различитим воденим срединама на законски задатим нивоима, стављајући притом акценат на свеприсутност и уопште високу токсичност чиниоца наведене групе полутаната. Затим је изнет кратак преглед најчешће практикованих поступака у сврху превазилажења претходно поменутог проблема, да би од истих као посебно обећавајући били издвојени они засновани на процесу адсорпције. Даље је размотрена условљеност ефикасности овако конципираних приступа расположивошћу и одабиром адекватног адсорбента, а у вези са тиме оформљена и хипотеза по питању потентности двају  $\text{oxMWCNT}$  у области од интереса. У служби њеног преиспитивања дефинисани су циљеви ове докторске дисертације.

*Комисија оцењује да Увод садржи јасан преглед проблематике, значаја и циљева истраживања.*

- **Теоријски део** - Овај сегмент докторске дисертације отвара концизан приказ проблематике загађивања водених средина тешким металима, сажимајући најважнија сазнања на пољима њихове токсичности, извора доспевања у акватичне медијуме, као и зависности понашања и судбине од карактеристика обухватајуће околине. У оквиру наредних потпоглавља најпре је приступљено описивању појединих структуралних својстава, а потом и релевантних метода синтезе, пречишћавања и унапређивања дисперзibilnosti угљеничних наноцеви. Следећа целина текста посвећена је поимању феномена адсорпције, сагледавању положаја поступака утемељених на истом, и то у поређењу са конкурентним процесима намењеним обради вода онечишћених тешким металима, и најзад, стицању јасније слике у смислу погодности, али и недостатака које примена угљеничних наноцеви унутар дате области доноси. Напослетку су протумачени различити аспекти адсорпционе кинетике и равнотежних изотерми (теоријска

позадина, значај познавања и одговарајући математички модели), уз које су представљени и рачунски поступци, осмишљени у сврху поузданог одређивања основних термодинамичких параметара адсорпције.

*У Теоријском делу докторске дисертације, а кроз обимну употребу савремене литературе, јасно су изнети кључни фактори који тешке метале чине полутантима водених средина од примарног значаја, предочена су суштинска сазнања везана за структуралне особине, производњу, накнадну обраду и примену угљеничних наноцеви на пољу од интереса, док су у последњој фази студиозно размотрени сви појмови адсорпције, неопходни за разумевање овог рада. Отуда, Комисија долази до закључка да је кандидат добро упознат са текућим истраживањима и теоријом у наведеним областима.*

- **Експериментални део** - У оквиру експерименталног дела ове докторске дисертације најпре је дат осврт на поступке синтезе, пречишћавања и пратеће функционализације оригиналних угљеничних наноцеви, као полазног материјала за добијање, овде искључиво анализираних, oхMWCNT3h и oхMWCNT6h. Потом су прецизиране улоге и укратко приказане процедуре спровођења физичко-хемијских техника коришћених за потребе испитивања морфолошких, текстуралних и термалних својстава, као и хемијских карактеристика површина два облика oхMWCNT. Након тога, детаљно је описана општа методологија према којој су реализовани шаржни адсорpcionи експерименти, да би затим на концизан начин биле представљене све специфичности усвајање приликом проучавања утицаја одређених оперативних параметара (контактног времена, почетне концентрације адсорбата, температуре, pH вредности и јонске јачине течних дисперзија) на понашање посматраних адсорpcionих система.

*Комисија закључује да Експериментални део садржи детаљно описане процедуре и аналитичке технике, примењиване током изrade ове докторске дисертације. Додатно, Комисија констатује да су употребљиване експерименталне методе савремене и прикладне за добијање квалитетних научних резултата, као и да пружају одговарајућу основу за испуњење циљева постављених овом студијом.*

- **Резултати и дискусија** - Ово поглавље започето је кроз тумачење података стечених путем техника имплементираних у сврху карактеризације oхMWCNT3h и oхMWCNT6h, у оквиру којег је сагледано следеће: морфолошке особине, елементарна композиција, квалитативни и квантитативни профил функционалних група, термичка стабилност, електрично понашање површина и текстурална својства. У наредној целини текста продискутована је адсорpciona кинетика, и то најпре за обухваћене M(II) представнике, а потом и за Cr(VI), у чијем случају је изведена и обрада расположивих вредности посредством четири математичка модела. На основу забележених кинетичких образаца установљена су времена неопходна за достизање стања равнотеже, идентификован је тренд афинитета испитиваних oхMWCNT према Cd(II), Cu(II), Ni(II) и Pb(II), а делимично су расветљени и механизми адсорпције праћених тешких метала, што је, када се ради о Cr(VI), такође било потпомогнуто и остваривошћу смисленог моделовања. Потом је, у циљу добијања додатних информација по питању природе процеса одговорних за уклањање посматраних врста посредством oхMWCNT3h и oхMWCNT6h, као и зарад прецизног одређивања адсорpcionих капацитета и афинитета двају наноматеријала, приступљено образлагању „сирових“ податка утицаја почетне концентрације адсорбата, али и оних третираних употребом четири модела намењена обради конструисаних равнотежних адсорpcionих изотерми. Након тога, а у вези са претходним потпоглављем, интерпретиран је утицај температуре на одговарајуће показатеље и, за ограничен број система, израчунати су основни термодинамички параметри. Напослетку, размотрени су утицаји pH вредности и јонске јачине течне фазе на учинковитост примењиваних oхMWCNT ка Cd(II), Cu(II), Ni(II), Pb(II) и Cr(VI), чиме је уједно и комплетирана слика о адсорpcionим механизмима процеса од интереса.

*Комисија оцењује да је поглавље Резултати и дискусија разумљиво и прегледно написано, да су резултати истраживања оригинални, јасно приказани у виду слика и табела, и најзад адекватно интерпретирани. Кандидат је систематично, објективно и са критичким освртом на актуелне литературне изворе, служећи се савременим и прикладним математичким алатима, анализирао*

*добијене резултате и изложио их на свеобухватан и исцрпан начин.*

- **Закључак** - У оквиру овог поглавља сажети су најважнији резултати докторске дисертације и концизно формулисани закључци образовани на основу резултата стечених спровођењем дате студије.

*Комисија усваја да је Закључак рада јасно написан, као и да су сви постављени циљеви у целости испуњени.*

- **Литература** - Ово поглавље обухвата 187 библиографских јединица, наведених абецедним редом. Примењивана литература је адекватна и указује на значај и актуелност реализованих истраживања.

*Комисија сматра да је Литература цитирана унутар ове докторске дисертације релевантна и у складу са проблематиком истраживања и пројектованим циљевима.*

*Водећи се управо предоченим вредновањем, комисија позитивно оцењује све делове докторске дисертације.*

**Напомена:** Дисертација је у библиотеци Природно-математичког факултета подвргнута провери на плаџијаризам употребом софтвера iThenticate, а том приликом је установљен индекс сличности („Similarity Index“) од 6%, на основу чега се дати научни рад може сматрати оригиналним (према упутству произвођача све студије за које је вредност наведеног индекса мања од 15% испуњавају критеријум од интереса).

## **VI СПИСАК НАУЧНИХ И СТРУЧНИХ РАДОВА КОЈИ СУ ОБЈАВЉЕНИ ИЛИ ПРИХВАЋЕНИ ЗА ОБЈАВЉИВАЊЕ НА ОСНОВУ РЕЗУЛТАТА ИСТРАЖИВАЊА У ОКВИРУ РАДА НА ДОКТОРСКОЈ ДИСЕРТАЦИЈИ:**

1. **Šolić, M.**, Maletić, S., Kragulj Isakovski, M., Nikić, J., Watson, M., Kónya, Z., & Rončević, S. (2021). Removing low levels of Cd(II) and Pb(II) by adsorption on two types of oxidized multiwalled carbon nanotubes. *Journal of Environmental Chemical Engineering*, 9(4), 105402. [https://doi.org/10.1016/j.jece.2021.105402 \(M21\)](https://doi.org/10.1016/j.jece.2021.105402);
2. **Šolić, M.**, Maletić, S., Kragulj Isakovsk, M., Nikić, J., Watson, M., Kónya, Z., & Tričković, J. (2020). Comparing the Adsorption Performance of Multiwalled Carbon Nanotubes Oxidized by Varying Degrees for Removal of Low Levels of Copper, Nickel and Chromium(VI) from Aqueous Solutions. *Water*, 12(3), 723. [https://doi.org/10.3390/w12030723 \(M22\)](https://doi.org/10.3390/w12030723);
3. **Šolić, M.**, Maletić, S., Apostolović, T., Tričković, J., Rončević, S., Kragulj Isakovsk, M., & Dalmacija, B. (2017). Adsorpciono ponašanje Cr(VI) na oksidovanim višeslojnim ugljeničnim nanocevima. *Knjiga radova i apstrakata, V Memorijalni naučni skup iz zaštite životne sredine „DOCENT DR MILENA DALMACIJA“*, V-9, Novi Sad, 31. 3. - 1. 4. 2017, ISBN 978-86-7031-420-7 (M63);
4. Šolić, M., Maletić, S., Watson, M., Nikić, J., Kragulj Isakovsk, M., Rončević, S., & Dalmacija, B. (2018). Adsorpciona kinetika Cr(VI) na oksidovanim višeslojnim ugljeničnim nanocevima. *Kratki izvodi radova*, 55. savetovanje Srpskog hemijskog društva, 54, Novi Sad, 8. 6. - 9. 6. 2018, ISBN 978-86-7132-069-6 (M64).

## **VII ЗАКЉУЧЦИ ОДНОСНО РЕЗУЛТАТИ ИСТРАЖИВАЊА:**

На основу резултата добијених извођењем ове студије, кандидат долази до следећих закључака:

- Испитивани наноматеријали предоминантно егзистирају у виду димензионално упоредивих и приближно сферно организованих агломерата, које граде неуформно дуге, произвољно оријентисане, цилиндричне, шупље, закривљене, међусобно уплетене, нискослојне и према пречницима врло компаративнеnanoцеви;
- Анализиране oxCWCNT спадају у мезопорозне и у датој области полидисперзне творевине, одликоване, за стандарде MWCNT, веома великим специфичним површинама, ослобођеним од уобичајено заостајалих нечистоћа, а једно прожетим бројним оштећењима, превасходно употребљеним киселим, кисеоничним функционалним групама;

- Коришћени адсорбенти, судећи на основу морфологије, елементарне композиције, термалне стабилности, профила и степена дериватизованости, електричног стања, као и текстуралних својстава, могу се држати за адекватно пречишћене, успешно функционализоване и уопште дosta сличне, уз напомену да се пролонгирање трајања секвенце оксидације са 3 на 6 h ипак донекле одражава на укупан садржај кисеоником богатих места;
- Равнотежни периоди унутар M(II) система, независно о којем од сучељаваних парова је реч, наступају изразито брзо, већ по истеку првих 5 min, што указује да је за усвајање одабраних двовалентних метала првенствено задужено деловање физисорпције;
- Кинетички посматрано, oxMWCNT3h и oxMWCNT6h далеко су неучинковитији када улогу уклањање врсте игра Cr(VI), будући да за превазилажење неравнотежног стања у наведеним околностима изискују чак 72, односно 96 h. Брзина адсорпције кроз прецизирање временске интервале трпи известан пад, упућујући тако да активност давају oxMWCNT ка Cr(VI), осим успостављања интеракција физичког порекла, укључује и учешће још неке појаве;
- Адсорpcionу кинетику Cr(VI) на проучаваним наноматеријалима најбоље описује функција Еловичевог типа, индикујући да се на енергетски хетерогеним површинама oxMWCNT3h и oxMWCNT6h одиграва и одређени хемијски феномен, надлежан за одгађање стабилизације процеса од интереса. Вршење смисленог моделовања  $q_e/t$  зависности у свим осталим, M(II), случајевима спречено је сведенешој добијених кривих искључиво на равнотежне области;
- Раст  $C_0$  праћених тешких метала готово по правилу води скоку  $q_e$  и смањењу  $RE_e$  вредности, и то услед редукције отпора транспорту масе унутар граничног слоја конфронтirаних фаза, одговорној за повећање степена засићености, а отуда и слабљење ефикасности испитиваних oxMWCNT;
- Адсорpcionе изотерме разматраних система налазе се у високој сагласности са једначинама Фројндлиховог, Ленгмировог, Дубинин-Радушкевичевог и Темкиновог формата. Параметри датих израза обухваћени су опсезима подесним фаворизабилној, електростатички вођеној и егзотермној адсорпцији, одвијаој на творевинама хетерогено конципираних површина;
- Адсорpcionи капацитети и афинитети oxMWCNT у односу на чиниоце анализираног M(II) скупа оснују наредне, идентичне трендове: Pb(II) > Cu(II) > Cd(II) > Ni(II) и oxMWCNT6h > oxMWCNT3h. Када се ради о Cr(VI), продужавање реализованог поступка модификације са 3 на 6 h одражава се у значајној мери само на последњу од претходно поменутих величина, конкретно по принципу: oxMWCNT6h > oxMWCNT3h;
- Промена температуре, уколико се занемари свега неколико изузетка, не ремети горе изнете обрасце, нити узрокује, ни у једној од сагледаваних алтернатива, транзицију већ утврђених својстава процеса од интереса. Идући од 25 ка 65°C, адсорpcionи капацитети oxMWCNT3h и oxMWCNT6h, у преовлађујућем броју варијетета, бивају унапређени;
- Поуздано идентификовање релевантних термодинамичких показатеља онемогућено је због неприхватљиво ниских  $R^2$  фактора линеарних регресија, очитаних за конструисане релације ван't Хоfovog типа. Чинећи известан компромис по управо наведеном питању, три система ипак су подвргнута тумачењу, али како је и овога пута зебележен низ неусаглашености при супротстављању експериментално стечених и теоријски обрађених података, констатацијама заснованим на  $\Delta G_{ads}$ ,  $\Delta H_{ads}$  и  $\Delta S_{ads}$  треба приступати са високом дозом опреза;
- Киселост средине, у случају свих одабраних метала, преузима изузетно велику одговорност за испољавану активност oxMWCNT3h и oxMWCNT6h. Наиме, раст pH вредности, кроз цео покривени опсег дотичне скале, под условом да њихово одсуство то не спречава, позитивно се манифестије на степене уклањања елемената из M(II) категорије. Са друге стране, нивои издвајања Cr(VI) показују истакнути шаблон понашања искључиво до pH ~3,00, након чега сведоче у прилог континуалног пада обима адсорпције;
- Забележени профили  $q_e/pH$  зависности испитиваних M(II) поставки сагласни су са тврђњом да се усвајање датих врста примарно одиграва захваљујући дејству физисорпције, указујући притом и да је наступање исте доминантно последица развоја привлачних електростатичких интеракција између компатibilних облика циљних адсорбата и јонизованих или постојано поларизованих кисеоничних функционалних група, смештених на површинама oxMWCNT;
- Говорећи из угла Cr(VI) система, установљени  $q_e/pH$  односи упућују на профилисање нешто сложенијег адсорpcionог механизма, одликованог не само присуством директног, физички подстакнутог „везивања“  $HCrO_4^-$  оксијона на протонованим и електрофилним позицијама

oxMWCNT3h и oxMWCNT6h, већ карактерисаног и појавом врло спорог корака редукционе конверзије, финализираног акумулацијом новонасталих Cr(III) јона на киселим, реактивним центрима, као и на одговарајућим сегментима коњугованих графенских мрежа наноцеви од интереса;

- Повећање јонске јачине позадинског раствора, без обзира на који од разматраних метала се делује, негативно се одражава на учинковитост примењиваних oxMWCNT. Овакав одговор анализираних материјала на скок поменутог фактора средине, узрокован интензивизацијом успостављања неколицине непожељних процеса, додатно даје на снази претходно наведеној претпоставци о преовлађујућем учешћу физисорпије, првенствено остваривање, судећи на основу управо резимираних и података стечених при одређивању утицаја pH вредности, по принципу спољно-сферног комплексирања;
- Употребљивани oxMWCNT3h и oxMWCNT6h поседују висок потенцијал за пречишћавање акватичних медијума оптерећених релативно ниским концентрацијама Cd(II), Cu(II), Ni(II), Pb(II) или Cr(VI), условљен, а утолико и унапредив избором адекватног временског трајања спровођеног поступка оксидације.

#### **VIII ОЦЕНА НАЧИНА ПРИКАЗА И ТУМАЧЕЊА РЕЗУЛТАТА ИСТРАЖИВАЊА:**

Кандидат је на исцрпан и студиозан начин приступио обради, као и анализи вредности добијених у оквиру експерименталног сегмента ове докторске дисертације. Резултати истраживања су јасно представљени, математички прикладно третирани, графички и табеларно добро интерпретирани, систематично продискутовани и критички упоређени са подацима обухваћене литературе. Отуда проистекли закључци пружају конкретне одговоре на питања постављена датом студијом.

*У складу са претходно наведеним, Комисија даје позитивну оцену када је реч о начину приказа и тумачења резултата истраживања.*

#### **IX КОНАЧНА ОЦЕНА ДОКТОРСКЕ ДИСЕРТАЦИЈЕ:**

1. Да ли је дисертација написана у складу са образложењем наведеним у пријави теме?

*Докторска дисертација јесте написана у складу са образложењем наведеним у пријави теме.*

2. Да ли дисертација садржи све битне елементе?

*Докторска дисертација садржи све битне елементе научно-истраживачког рада.*

3. По чему је дисертација оригиналан допринос науци?

Ова докторска дисертација представља оригинални научни допринос у области заштите животне средине будући да сагледава питање адсорпционе ефикасности два савремена, неконвенционална наноматеријала, oxMWCNT3h и oxMWCNT6h, приликом обраде водених медијума онечишћених релативно ниским концентрацијама Cd(II), Cu(II), Ni(II), Pb(II) или Cr(VI) ( $\leq 5 \text{ mg L}^{-1}$ ). Претходно наведени критеријум, везан за иницијални садржај циљних адсорбата, иако веома значајан када је реч о контроли квалитета водених ресурса намењених људској употреби или пак оних сматраних отпаднима, готово да уопште није разматран унутар до данас расположивих истраживања на тему од интереса. Такође, спровођењем дате студије установљено је да учинковитост двадесет oxMWCNT бива условљена временским трајањем реализованог поступка оксидације, а поврх тога, праћењем утицаја кључних оперативних параметара, идентификовани су и механизми одговорни за њихово деловање ка групи одабраних тешких метала. Поменута сазнања обезбеђују полазни оријентир за постепено подизање примене праћених oxMWCNT на ниво приближнији индустриском, али и за модификовање метода синтезе истих у правцу развоја чврстих фаза супериорнијих адсорpcionих својстава.

*Комисија сматра да ова докторска дисертација има све елементе оригиналног научног рада.*

4. Који су недостаци дисертације и какав је њихов утицај на резултат истраживања?

*Комисија није приметила недостатке дисертације који би утицали на резултате истраживања и мишљења је да су постављени циљеви у потпуности испуњени.*

#### **X ПРЕДЛОГ:**

*На основу горе изнетог, комисија предлаже да се усвоји позитивна оцена докторске дисертације*

*под насловом: „Адсорбионо понашање одабраних тешких метала на оксидованим вишеслојним угљеничним наночевима“, као и да се кандидату Марку Шолићу одобри одбрана исте.*

- (a) да се докторска дисертација прихвати, а кандидату одобри одбрана;  
б) да се докторска дисертација врати кандидату на дораду (да се допуни односно измени);  
в) да се докторска дисертација одбије.

Место и датум: Нови Сад, 29. 05. 2023.

1. др Срђан Рончевић, редовни професор

S.Roncetic, председник

2. др Снежана Малетић, редовни професор

S.Maletic, члан

3. др Маријана Крагуљ Исаковски, ванредни професор

M.Kraguly Isakovski, члан

4. др Марија Милановић, ванредни професор

M.Miljanovic, члан

**НАПОМЕНА:** Члан комисије који не жели да потпише извештај јер се не слаже са мишљењем већине чланова комисије, дужан је да унесе у извештај образложение односно разлоге због којих не жели да потпише извештај и да исти потпише.