



Студијски програм Интегрисане академске студије фармације		
Назив предмета: Неорганска хемија		
Наставник: Милић Б. Наташа, Милошевић П. Наташа, Милановић Љ. Маја		
Статус предмета: обавезан		
Број ЕСПБ: 6		
Услов: Општа хемија		
Циљ предмета Упознавање са основним хемијским принципима и законитостима, хемијским реакцијама, хемијским елементима и значајним једињењима за фармацеутску струку. То је базични предмет неопходан за разумевање свих осталих хемијских и фармацеутских предмета.		
Исход предмета СТИЦАЊЕ квалитетних, употребљивих, практичних, теоријских и рачунских знања, неопходних за успешан рад на свим осталим хемијским и фармацеутским предметима, као и у фармацеутској пракси. Самосталан рад у хемијским лабораторијама.		
Садржај предмета <i>Теоријска настава</i> 1. Оксидо-редукционе реакције. 2. Заступљеност и значај хемијских елемената у природи. 3. Неметали, општа својства. Чврсто агрегатно стање. Кристална решетка. 4. Водоник, значај, својства и најважнија једињења, са посебним освртом на значај у фармацији и медицини. 5. Метали, општа својства и значај. 6. Метали IА и IIА групе ПСЕ, значај, физичко-хемијска својства, најважнија једињења, са посебним освртом на значај у фармацији и медицини. 7. Елементи 13. (IIIA) групе ПСЕ, значај, физичко-хемијска својства, најважнија једињења, са посебним освртом на значај у фармацији и медицини. 8. Елементи 14. (IVA) групе ПСЕ, значај, физичко-хемијска својства, најважнија једињења, са посебним освртом на значај у фармацији и медицини. 9. Елементи 15. (VA) групе ПСЕ, значај, физичко-хемијска својства, најважнија једињења, са посебним освртом на значај у фармацији и медицини. 10. Елементи 16. (VIA) групе ПСЕ, значај, физичко-хемијска својства, најважнија једињења, са посебним освртом на значај у фармацији и медицини. 11. Елементи 17. (VIIA) групе ПСЕ, значај, физичко-хемијска својства, најважнија једињења, са посебним освртом на значај у фармацији и медицини. 12. Ваздух и племенити гасови. 13. Прелезни елементи и заједничка својства. 14. Елементи 11. (IB) групе ПСЕ, значај, физичко-хемијска својства, најважнија једињења, са посебним освртом на значај у фармацији и медицини. 15. Елементи 12. (IIB) групе ПСЕ, значај, физичко-хемијска својства, најважнија једињења, са посебним освртом на значај у фармацији и медицини. 16. Елементи 6. (VIB) групе ПСЕ, значај, физичко-хемијска својства, најважнија једињења, са посебним освртом на значај у фармацији и медицини. 17. Елементи 7. (VIIB) групе ПСЕ, значај, физичко-хемијска својства, најважнија једињења, са посебним освртом на значај у фармацији и медицини. 18. Тријада гвожђа и платински метали, значај, физичко-хемијска својства, најважнија једињења, са посебним освртом на значај у фармацији и медицини. <i>Практична настава</i> Одабрани експерименти и рачунски задаци 1. Оксидо-редукционе реакције и примери. 2. Одређивање садржаја анализата у траговима. 3. Водоник, метали IА и IIА групе ПСЕ. 4. Карактеристични рачунски задаци за s-елементе. 5. Елементи 13. (IIIA) групе ПСЕ. 6. Елементи 14. (IVA) групе ПСЕ. 7. Елементи 15. (VA) групе ПСЕ. 8. Елементи 16. (VIA) групе ПСЕ. 9. Елементи 17. (VIIA) групе ПСЕ. 10. Карактеристични рачунски задаци за p-елементе. 11. Елементи 11. (IB) групе ПСЕ. 12. Елементи 12. (IIB) групе ПСЕ. 13. Елементи 6. (VIB) групе ПСЕ. 14. Елементи 7. (VIIB) групе ПСЕ. 15. Тријада гвожђа. 16. Синтеза неорганских соли. 17. Карактеристични рачунски задаци за d-елементе.		
Литература <i>Обавезна</i> 1. Милић Н, Милошевић Н. Неорганска хемија. Нови Сад: Медицински факултет; 2017. 2. Милић Н, Милошевић Н. Практикум из неорганске хемије. Нови Сад: Медицински факултет; 2014. 3. Housecroft EC, Sharpe GA. Inorganic Chemistry. 2nd Edition. Essex, England: Pearson Prentice Hall; 2005.		
Број часова активне наставе	Теоријска настава: 45	Практична настава: 45
Методе извођења наставе Предавања, интерактивна настава, практична настава, експерименталне вежбе, стехиометријско рачунање		
Оцена знања (максимални број поена 100)		

УНИВЕРЗИТЕТ У НОВОМ САДУ
МЕДИЦИНСКИ ФАКУЛТЕТ НОВИ САД



Предиспитне обавезе	поена	Завршни испит	поена
активност у току предавања		писмени испит	
практична настава	20	усмени испит	30
колоквијум-и	2x25	
семинар-и			