

<b>Студијски програм:</b> Интегрисане академске студије - Фармација			
<b>Назив предмета:</b> Општа и неорганска хемија			
<b>Наставник/наставници:</b> Проф. др Драгољуб Миладиновић			
<b>Статус предмета:</b> Обавезан			
<b>Број ЕСПБ:</b> 10			
<b>Шифра предмета:</b> 24Ф106			
<b>Услов:</b> нема			
<b>Циљ предмета</b> Студент стиче основна знања из Опште и неорганске хемије која су неопходна за савладавање градива у оквиру базних и примењених хемијских наука: аналитичке, физичке и фармацеутске хемије, аналитике лекова, броматологије и токсикологије. Основна знања из Опште и неорганске хемије обухватају: разумевање хемијских појмова, теорија и принципа; познавање законитости и правила хемијског рачунања; разумевање хемијских реакција и утицаја међумолекулских интеракција на стања материје; овладавање општом лабораторијском техником; познавање структуре, састава, својстава и трансформације материје; познавање карактеристика елемената у Периодном систему са посебним освртом на елементе и њихова једињења од значаја за Фармацију.			
<b>Исход предмета</b> Након успешно реализованог програма Опште и неорганске хемије и положеног испита студент је оспособљен да: развије аналитичко размишљање у решавању хемијских проблема; обави све врсте прорачуна у хемијској (галенској) лабораторији; предвиди и анализира ток хемијских реакција; примени основне хемијске принципе и законитости за разумевање хемијских процеса у хемијским системима; развије аналитичко размишљање у решавању хемијских проблема; примени стечено знање за процену хемијских особина супстанци; примени основне хемијске принципе и законитости за разумевање хемијских процеса у био- и еко-системима и планира и организује рад у хемијској лабораторији; примени стечена знања за студије Фармације на вишим годинама.			
<b>Садржај предмета</b> <i>Теоријска настава</i> Основи хемијски појмови и закони; структура чистих супстанци; структура атома и Периодни систем хемијских елемената; систематска номенклатура неорганских једињења; структура молекула, хемијске везе; раствори; пуфери; оксидо-редукциони процеси; енергетски ефекти хемијских реакција; хемијска кинетика и хемијска равнотежа; комплексна једињења; систематско проучавање елемената и једињења Периодног система. <i>Практична настава</i> Практична настава обухвата лабораторијске вежбе, рачунске вежбе и семинарску наставу свих методских јединица обрађених на теоријској настави.			
<b>Литература</b> 1. Д. Миладиновић, Практикум из опште и неорганске хемије, Медицински факултет Ниш, 2006. 2. James E. House, Inorganic Chemistry, Academic Press, USA, 2008. Допунска литература: 3. И. Филиповић, С. Липановић, Опћа и аорганска хемија, Школска књига, Загреб, 1985.			
<b>Број часова активне наставе:</b> 150		<b>Теоријска настава:</b> 90	<b>Практична настава:</b> 60
<b>Методe извођења наставе</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Интерактивна теоријска настава</li> <li>• Практична настава (експерименталне вежбе, решавање рачунских задатака, семинарска настава)</li> <li>• Колоквијум</li> <li>• Консултације</li> </ul>			
<b>Оцена знања (максимални број поена 100)</b>			
<b>Предиспитне обавезе</b>	поена	<b>Завршни испит</b>	поена
активност у току предавања	<b>10</b>	писмени испит	<b>60</b>
практична настава	<b>10</b>	усмени испит	
колоквијум-и	<b>20 (10+10)</b>		