

**Табела 5.1** Спецификација предмета на студијском програму докторских студија

<b>Назив предмета:</b> Хемија координационих једињења		
<b>Наставник или наставници:</b> <a href="#">Сања О. Подунавац-Кузмановић</a> , <a href="#">Лидија Р. Јеврић</a>		
<b>Статус предмета:</b> изборни за све студијске програме		
<b>Број ЕСПБ:</b> 10		
<b>Услов:</b> нема		
<b>Циљ предмета</b> Стицање научних способности и академских вештина о савременим достигнућима у области хемије координационих једињења значајних за хемијску, фармацеутску и прехранбену индустрију. Изучавање електронске структуре, као и физичко-хемијских особина биолошки и фармаколошки значајних комплексних једињења, као и оних са каталитичким деловањем.		
<b>Исход предмета</b> Стицање савремених знања из хемије координационих једињења оспособиће студенте за активно укључивање у научно-истраживачку активност из ове области, као и за управљање хемијским реакцијама и процесима.		
<b>Садржај предмета</b> <i>Теоријска настава:</i> Значај и класификација координационих једињења. Електронска структура централног металног атома, хемијска веза у координационим молекулима и особине молекула; испитивање електронске структуре метала градитеља комплекса савременим експерименталним техникама; електрично поље електрона лигананда; енергетско цепање орбитала централног металног јона под утицајем лигандног поља. Просторни распоред лигананда; савремене методе за одређивање геометрије комплекса; координациони број и изомерија (јонизациона, хидратна и сона изомерија). Утицај различитих фактора на стабилност комплекса (електростатички фактор, поларизација, енергија стабилизације орбитале, хелатни ефекат). Моларна проводљивост комплексних једињења (неелектролити и типови електролита). Изучавање савремених метода за одређивање електролитних особина комплекса. Значај спектrophотометрије у UV и видљивом делу спектра за испитивање молекулске структуре и електронске конфигурације комплекса. Изучавање карактеристичних трака у IR спектрима различитих типова комплексних једињења. Биолошка активност комплекса. Утицај централног металног јона на повећање биолошке активности лигананда. <i>Студијски истраживачки рад:</i> Претраживање, обрада, анализа и дискусија резултата у савременој научној литератури из области хемије комплексних једињења.		
<b>Препоручена литература</b> 1. Nakamoto, Kazuo: Infrared Spectra of Inorganic and Coordination Compounds, New York: Wiley Interscience, 1970. 2. G. A. Lawrance, Introduction to Coordination Chemistry, 1st edition, Wiley (2010) 3. J. R. Gispert, Coordination Chemistry, Wiley-VCH (2008) 4. C. E. Housecroft, A. G. Sharpe, Inorganic Chemistry, 4th edition, Pearson, Harlow (2012) 5. G. L. Miessler, P. J. Fischer, D. A. Tarr, Inorganic Chemistry, 5th edition, Pearson (2014)		
Број часова активне наставе	Теоријска настава: 4	Студијски истраживачки рад: 2
<b>Методe извођења наставе</b> Интерактивна предавања и индивидуалне или групне консултације, израда и презентација семинарског рада.		
<b>Оцена знања (максимални број поена 100)</b>		
Активност у настави:	10	
Презентација пројекта:	20	
Семинарски рад:	30	
Усмени испит:	40	