

Дисципліна	Вибіркова дисципліна 5 «ХІМІЯ КООРДИНАЦІЙНИХ СПОЛУК»
Рівень ВО	Перший (бакалаврський)
Назва спеціальності / професійна програма	014 Середня освіта (Хімія)/Середня освіта. Хімія. 102 Хімія/ Хімія. 161 Хімічні технології та інженерія/ Хімічні технології та інженерія.
Форма навчання	денна
Курс, семестр, протяжність	3-й курс, 5-й семестр, 1 семестр
Семестровий контроль	залік
Обсяг годин (лекційні/практичні)	5 кредитів, 150 год. з них 24 лекції / 48 практичних
Мова викладання	українська
Кафедра, яка забезпечує викладання	Кафедра хімії та технологій
Автор дисципліни	Іващенко Інна Алімівна, кандидат хімічних наук, професор
Короткий опис	
Вимоги до початку навчання	Знання з загальної, неорганічної та аналітичної хімії, кристалохімії
Що буде вивчатися	Під час вивчення даної дисципліни у студентів формується уявлення про координаційні сполуки як клас речовин, що принципово відрізняється від органічних та неорганічних сполук; про основні типи реакцій за участю координаційних сполук і особливості їх протікання; знання будови та хімічного зв'язку в комплексних сполуках, методи синтезу, ідентифікації, застосування координаційних сполук
Чому це потрібно вивчати	Координаційні сполуки – найрізноманітніший та найчисленніший клас речовин, які зустрічаються у природі, є основою життєво важливих речовин, таких як гем, хлорофіл, відіграють велику роль у хімічній промисловості, повсякденному житті тощо.
Чому можна навчитися	Результатами навчання дисципліни є знання будови, складу, номенклатури, класифікації та ізомерії координаційних сполук, їх властивостей, методів синтезу, взаємоперетворень, умов протікання реакцій, виділення координаційних сполук у чистому вигляді
Як можна користуватися набутими знаннями та вміннями	Знання будови, властивостей, методів синтезу тощо координаційних сполук як важливого класу речовин дозволить застосовувати їх у практичній діяльності хіміка. Загальні та фахові компетентності: <ul style="list-style-type: none"> – здатність до хімічного мислення і аналізу явищ та процесів; – вміння співставляти теоретично набуті знання з експериментально одержаними; – номенклатура, класифікація та ізомерія КС; – основи теорії хімічного зв'язку і геометричної будови КС; – аналіз будови комплексу перехідного металу в рамках теорії кристалічного поля та методу валентних зв'язків та передбачення можливих властивостей даного комплексу; – реакції з участю КС; – методи отримання і застосування КС.
Інформаційне забезпечення	1. Голуб А.М. Основи координаційної хімії / А.М. Голуб, В.В. Скопенко – К.: Вища школа, 1977. – 303 с. 2. Скопенко В.В. Координаційна хімія / В.В. Скопенко, Л.І. Савранський – К.: Либідь, 1997. – 336 с.

	<ol style="list-style-type: none"> 3. Скопенко В.В. Практикум з координаційної хімії / В.В. Скопенко, В.Я. Зуб – К.: Вид. КНУ, 2003. – 300 с. 4. Берсукер И.Б. Электронное строение и свойства координационных соединений / И.Б. Берсукер –Л.:Химия,1986. – 351 с. 5. Гринберг А.А. Введение в химию координационных соединений / А. А. Гринберг – Л.: Химия, 1971. – 632 с. 6. Костромина Н.А. Химия координационных соединений / Н.А. Костромина, В.Н. Кумок, Н.А. Скорик – М.: Высшая школа, 1990. – 432 с. 7. Кукушкин Ю.Н. Реакционная способность координационных соединений / Ю.Н. Кукушкин – Л.: Химия, 1987. – 390 с. 8. Кукушкин Ю.Н. Химия координационных соединений / Ю.Н. Кукушкин – М.: Высшая школа, 1985. – 455 с. 9. Сапрыкова З.А. Физико-химические методы исследования координационных соединений / З.А. Сапрыкова – Казань: Изд. Казанск. Ун-та, 1988. – 192 с. 10. Скопенко В.В. Координационная химия / В.В. Скопенко, В.В. Григорьева. – К.: Вища школа, 1984. – 152 с. 11. Строк О.М. Координаційна хімія: Методичні вказівки до лабораторних робіт для студ. спеціальності – 102 Хімія, освітньої програми «Хімія». / О.М. Строк, І.І. Мазурець. // Луцьк: П “Зоря-плюс” ВОО ВОІ СОІУ, 2018. – 35 с.
Web-посилання	https://vnu.edu.ua/uk/faculties-and-institutions/fakultet-khimii-ekologii-ta-farmacii