

ЗАТВЕРДЖУЮ"

Зав. кафедри ЗНХ  д.т.н. Алла КОРОГОДСЬКА

ПЛАН

лабораторних робіт з курсу неорганічної хімії для студентів груп ХТ-123а,б,в спеціальності 161
"Хімічна технологія та інженерія" у весняному семестрі 2023/2024 навч. року

Дата заняття	Зміст роботи	Теоретична частина
07.03	Окисно-відновні реакції (ОВР): їх складання електронним та іонно-електронним методами	[1], [2], [6]
14.03	Основи електрохімії: хімічні джерела струму, електроліз розплавів та розчинів електролітів. Складання ОВР методом напівреакцій.	[2], [6]
21.03	Корозія металів та металевих сплавів. Методи захисту від корозії та оцінки корозійної стійкості металевих матеріалів	[2], [6]
23.03	Хімічні властивості s ¹ -елементів п.с. та їх сполук: взаємодія з простими речовинами, водою, кислотами та лугами.	[3],[6], [7]
28.03	Хімічні властивості s ² -елементів п.с. та їх сполук: взаємодія з простими речовинами, водою, кислотами та лугами	[3],[6], [7]
04.04	Особливості хімічних властивостей p ¹ -елементів п.с. та їх сполук.	[6], [7]
11.04	p ² -елементи п.с. та їх сполуки: найважливіші хімічні властивості	[6], [7]
18.04	Хімічні властивості p ³ -елементів п.с. та їх сполук	[6], [7]
25.04	Особливості хімічних властивостей p ⁴ -елементів п.с. та їх сполук.	[4], [6], [7]
27.04	p ⁵ -елементи п.с. та їх сполуки: найважливіші хімічні властивості	[5], [6], [7]
02.05	Хімічні властивості d ⁴ -елементів п.с. та їх сполук	[6], [7]
09.05	Особливості хімічних властивостей d ⁵ -елементів п.с. та їх сполук.	[6], [7]
16.05	Хімічні елементи сімейств феруму та платини (d ⁶⁻⁸ -елементи п.с.) та їх сполуки: найважливіші хімічні властивості	[6], [7]
23.05	Cu, Ag, Au (d ⁹ -елементи п.с.) та їх сполуки: найважливіші хімічні властивості	[6], [7]
30.05	Zn, Cd, Hg (d ¹⁰ -елементи п.с.) та їх сполуки: найважливіші хімічні властивості	[6], [7]
03.06	Огляд хімічних властивостей d ¹⁻³ -, p ⁶ - та f-елементів	[6], [7]

Примітка. На кожному занятті кожен студент одержує індивідуальне завдання за відповідною темою, яке після його виконання у навчальний час відправляє викладачу. Максимальна оцінка за кожне індивідуальне завдання, відправлене у навчальний час, складає 3 бали.

ЛІТЕРАТУРА

- Булавін В. І., Волобуєв М. М., Корогодська А. М., Крамаренко А.В., Рищенко І.М. Загальна хімія (практичний курс): Навч. посібник. –Харків: НТУ «ХПІ», 2022. – 145 с.
- Загальна хімія/Під заг. ред. В.І. Булавіна. – Х.: ФОП Бровін О.В., 2019. – 376 с.
- Бутенко А.М. Хімія s-елементів. Харків: НТУ "ХПІ", 2002. – 225 с.
- Бутенко А.М., Булавін В.І., Русінов О.І. Хімія p⁴-елементів та їх сполук. Харків: НТУ "ХПІ", 2016. – 240 с.
- Бутенко А.М., Булавін В.І., Рищенко І.М. Хімія p⁵-елементів та їх сполук. Харків: НТУ"ХПІ", 2015. – 174 с.
- Дистанційні лекції проф. Булавіна В.І.
- Булавін В.І., Корогодська А.М. . Теоретичні основи неорганічної хімії: Навч. посібник. – Харків: НТУ «ХПІ», 2023. – 324 с.