

ПЛАН

лабораторних робіт з курсу неорганічної хімії для студентів груп ХТ-125а,б,в спеціальності 161
"Хімічна технологія та інженерія" у весняному семестрі 2025/2026 навч. року

Дата заняття	Зміст роботи	Теоретична частина
04.03 06.03	Окисно-відновні реакції (ОВР): їх складання електронним та іонно-електронним методами	[1], [2], [3]
11.03 13.03	Основи електрохімії: хімічні джерела струму, електроліз розплавів та розчинів електролітів. Складання ОВР методом напівреакцій.	[2], [3]
18.03 20.03	Корозія металів та металевих сплавів. Методи захисту від корозії та оцінки корозійної стійкості металевих матеріалів	[2], [3]
21.03 27.03	Хімічні властивості s ¹ -елементів п.с. та їх сполук: взаємодія з простими речовинами, водою, кислотами та лугами.	[3], [4]
25.03 03.04	Хімічні властивості s ² -елементів п.с. та їх сполук: взаємодія з простими речовинами, водою, кислотами та лугами	[3], [4]
01.04 04.04	Особливості хімічних властивостей p ¹ -елементів п.с. та їх сполук.	[3], [4]
08.04 10.04	p ² -елементи п.с. та їх сполуки: найважливіші хімічні властивості	[3], [4]
15.04 17.04	Хімічні властивості p ³ -елементів п.с. та їх сполук	[3], [4]
22.04 24.04	Особливості хімічних властивостей p ⁴ -елементів п.с. та їх сполук.	[3], [4]
25.04 01.05	p ⁵ -елементи п.с. та їх сполуки: найважливіші хімічні властивості	[3], [4]
29.04 08.05	Хімічні властивості d ⁴ -елементів п.с. та їх сполук	[3], [4]
06.05 09.05	Особливості хімічних властивостей d ⁵ -елементів п.с. та їх сполук.	[3], [4]
13.05 15.05	Хімічні елементи сімейств феруму та платини (d ⁶⁻⁸ -елементи п.с.) та їх сполуки: найважливіші хімічні властивості	[3], [4]
20.05 22.05	Cu, Ag, Au (d ⁹ -елементи п.с.) та їх сполуки: найважливіші хімічні властивості	[3], [4]
27.05 29.05	Zn, Cd, Hg (d ¹⁰ -елементи п.с.) та їх сполуки: найважливіші хімічні властивості	[3], [4]
30.05 02.06	Огляд хімічних властивостей d ¹⁻³ -, p ⁶ - та f-елементів	[3], [4]

Примітки.

- У графі «Дата заняття» верхня дата наведена для групи ХТ-125б, а нижня – для груп ХТ-125а,в
- 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.
- Корогодська А.М., Асєєва І.В., Булавін В.І. та інші (всього 12 авторів) ЗАГАЛЬНА ХІМІЯ // Навчальний посібник для студентів хіміко-технологічних спеціальностей денної та дистанційної форм навчання. - Видання третє, перероблене та доповнене: Харків. – НТУ «ХПІ», 2025. – 404 с.
- Дистанційні лекції проф. Булавина В.І.
- Булавін В.І., Корогодська А.М. Навчальні матеріали для дистанційного вивчення курсу «Неорганічна хімія». Харків: НТУ «ХПІ», 2023. – 324 с.