

ПЛАН

лабораторних робіт з курсу «Хімія» для студентів інституту «Енергетики, електроніки та електромеханіки» Е- 125 г,к на осінній семестр 2025/2026 навчального року

№	Дата проведення заняття по 2-му тижню	Тема занять	Домашні завдання
1	10.09	Основні прийоми роботи у хімічній лабораторії. Тема 1. Класи неорганічних сполук та основні хімічні закони.	Методичні вказівки кафедри
2	20.09 – субота	Тема 2. Будова атомів елементів ПСЕ та їх іонів. ПЗ. Тема 3. Поняття про хімічний зв'язок	
3	24.09	Тема 4. Енергетика хімічних процесів. ПЗ.	
4	08.10	Тема 5. Швидкість хім. реакцій та хімічна рівновага. ЛЗ	
5	22.10	Тема 6-7. Реакції в розчинах електролітів. Гідроліз солей. ЛЗ Колоквіум за темами 1-7. Самостійна робота вдома. Видача завдань для написання рефератів	
6	05.11	Тема 8. Окисно-відновні реакції. ЛЗ.	
7	19.11	Тема 9. Електрохімічні процеси: схеми гальванічних елементів. Електроліз водних розчинів електролітів. ЛЗ.	
8	29.11- субота	Тема 10-12. Властивості металів. Корозія та захист від корозії ЛЗ СР. Колоквіум за темами 8 – 11. Електрохімічні явища та процеси	
		Заліковий тиждень 03.12-21.12	

ПЗ – практичні заняття. ЛЗ – лабораторні заняття.

Література.

1. Загальна та неорганічна хімія: підручник / В. І. Гомонай, С. С. Мільович. - Вінниця: Нова книга, 2016. - 448 с.
2. Практикум з основ загальної хімії для організації лабораторних, семінарських занять і самостійної роботи з дисципліни “Загальна хімія” [Електронний ресурс] / В. І. Булавін [та ін.] ; НТУ “ХПІ”. - 3-тє вид., допов. та виправ. - Електрон. текст. дані. - Харків : НТУ “ХПІ”, 2017. - 150 с.
http://repository.kpi.kharkov.ua/bitstream/KhPI-Press/44744/3/Book_2017_Bulavin_Praktikum_z_osnov_zahalnoi%20khimii.pdf
3. Загальна хімія : навч. посібник / Булавін В. І. [та ін.] ; заг. ред. Булавін В. І. ; НТУ “ХПІ”. - Харків : ФОП Бровін О. В., 2019. - 376 с. http://repository.kpi.kharkov.ua/bitstream/KhPI-Press/44735/3/Book_2019_Bulavin_Zahalna_khimia.pdf
4. Методичні вказівки кафедри ЗНХ ХНТУ «ХПІ»
Базова система оцінювання знань та умінь студентів з курсу «Хімія»
Відвідування лекцій 1 бал x16 = 16 бал. **Реферат -25 бал.**
Захист лаб. робіт 3 бал x 8 = 24бал.
Колоквіум 1 15 бал **Мах-100 бал. x 0,8 = 80бал. Залік-20бал.**
Колоквіум 2 20бал.

ЛЕКТОР

доц. каф. ЗНХ Степанова Ірина Ігорівна