

**План лекцій з курсу «ХІМІЯ» для студентів груп
МІТ-525,525а, МІТ-725, МІТ-1325**

№	Дата	Тема
1	2.03.	Тема1. Основні закони хімії. Класи неорганічних сполук
2	16.03	Тема 2. Будова атома. Хімічний зв'язок.
3	30.03	Тема 3. Енергетика хімічних процесів. Тема 4. Швидкість хімічних реакцій та хімічна рівновага.
4	11.04 Субота	Тема 5.6. Реакції в розчинах електролітів. Гідроліз солей. Теорія електрохімічної дисоціації (ТЕД).
5	13.04	Тема 7. Окисно-відновні реакції.
6	27.04.	Тема 8. Електрохімічні процеси: схеми гальванічних елементів, електроліз водних розчинів електролітів
7	11.05.	Тема 9. Хімічні властивості металів.
8	25.05	Тема10,11. Корозійна поведінка металів в агресивних середовищах. Захист металів від корозії.

Заліковий тиждень 03.06 – 26.06.26р

Література.

1. Загальна та неорганічна хімія: підручник / В. І. Гомонай, С. С. Мільович. - Вінниця: Нова книга, 2020. - 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 : навчальний посібник [Електронний ресурс] / А.М. Корогодська, І.В. Асєєва, В.І. Булавін, [та ін.] ; за заг. ред. А.М. Корогодської, 3-є вид. перероб. та доп ; Нац. техн. ун-т "Харків. політехн. ін-т". – Електрон. текст. дані. – Харків, 2025. – 407 с. <https://repository.kpi.kharkov.ua/handle/KhPI-Press/91083>.
4. Електрохімічні процеси та системи [Електронний ресурс] : навч.-метод. посібник / М. М. Волобуєв [та ін.] ; Нац. техн. ун-т "Харків. політехн. ін-т". – 2-ге вид., допов. і перероб. – Електрон. текст. дані. – Харків : НТУ "ХПІ", 2024. – 64 с. <https://repository.kpi.kharkov.ua/handle/KhPI-Press/79840>
5. Методичні вказівки кафедри ЗНХ ХНТУ «ХПІ»

А – «5», В – «4+» С – «4», Д – «3+», Е – «3».
90-100 бал. 85-89 бал 75-84 бал. 64-74бал. 60-63 бал.

Бальна система оцінки знань та умінь студентів МІТ з курсу «Хімія»

Реферат- 25 бал.

Захист лабораторних робіт 3x13 = 39 бал.

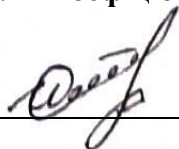
Контрольна робота Кр1 (теми 1-6) 16 бал.

Колоквіум (підсумковий) 20 бал.

Σ =100бал. Коефіцієнт =0,8 .

Іспит 20бал.

ЛЕКТОР



доц. каф. ЗНХ

Степанова Ірина Ігорівна