

"ЗАТВЕРДЖУЮ"

Зав. кафедри ЗНХ

 Алла КОРОГОДСЬКА

П Л А Н

лабораторних робіт для студентів груп **МІТ 925 а,б,в,г**, **1025 а,б,г**  
на весняний семестр 2025/2026 р.

Дата	Найменування теми	Дом. завдання
5.03	Т.б., правила роботи у хімічній лабораторії. <b>Тема 1.</b> Основні закони хімії	[2] (глава 1)
12.03	<b>Тема 2.</b> Властивості класів неорганічних сполук (л/р)	[2] (глава 1, §12), [4] № 108,127, 139
19.03	<b>Тема 3.</b> Будова атомів елементів періодичної системи.	[1] (глава I-II), [2] (§21-34), [4] № 172, 175, 180, 181
26.03	<b>Тема 4.</b> Енергетика хімічних реакцій	[1] (глава IV), [2] (§54-56, 65-68), [4] № 53, 63, 69
28.03	<b>Тема 5.</b> Кінетика хімічних реакцій середовища (л/р)	[1] (глава V, §1-3, 5), [2] (§57-64), [4] № 315
2.04	<b>Тема 6.</b> Кількісні характеристики розчинів (л/р)	[1] (глава VI, §1-2), [4] № 386, 395
9.04	<b>1 Колоквіум за темами 1-6.</b>	
16.04	<b>Тема 7.</b> Реакції у розчинах електролітів. Гідроліз солей. Визначення рН. (л/р)	[1] (глава VI, §3-6), [4] № 522, 527, 593 XIV, §1-3),
23.04	<b>Тема 8.</b> Будова та властивості комплексних сполук(л/р)	[1] (глава [4] № 983, 984
30.04	<b>Тема 9.</b> Окисно-відновні реакції (л/р)	[1] (глава VII, §1), [2](§93-97), [4] № 662 673 677 672
2.05	<b>Тема 10.</b> Хімічні властивості металів (л/р)	[5], [4] № 751, 752, 755
7.05	<b>Тема 11.</b> Електрохімічні системи: хімічні джерела струму, електроліз (л/р)	[1] (глава VII), [2] (§98-104) [4] № 764, 767 [4] № 733, 736, 767
14.05	<b>Тема 12.</b> Корозія металів. (л/р)	[1] (гл.VIII), [4] № 753, 756
21.05	<b>Тема 13.</b> Захист металів від корозії. Методи протикорозійного захисту металів (л/р)	
28.05	<b>2 Колоквіум за темами 7-13.</b>	
1.06	<b>Реферат.</b>	

ЛІТЕРАТУРА

- 1 Загальна хімія /Під ред. В.І.Булавіна.- Х.:ФОП Бровін О.В. 2025.-373с.
- 2 Практикум з основ загальної хімії Булавін В.І., Харків, НТУ «ХП», 2024р 148с.
- 3 Основи загальної хімії: навч. Посібник / В.І.Булавін, М.М.Волобуєв. –Харків: НТУ «ХП», 2022.- 192 с.
- 4 Методичні вказівки кафедри ЗНХ НТУ «ХП»

Бальна система оцінок знань та умінь студентів з курсу «Хімія»

Відвідування лекцій 2 бал x 8 = 16 бал A-90-100 бал.

Захист лаб. робіт 2 бал x 13 = 26 бал. В - 82-89 бал.

Колоквіум 20 бал x 2 = 40 бал. С - 75-81 бал.

Д - 64-74 бал

РДЗ 18 бал E- 60-63 бал.

Мах=100 бал.

Лектор

Тетяна ШКОЛЬНИКОВА