

"ЗАТВЕРДЖУЮ"

Зав. кафедри ЗНХ

 д.т.н. Корогодська А.М.

П Л А Н

лабораторних робіт для студентів груп **Е 424**<sup>аблн</sup> **Е 924**<sup>а</sup> на осінній семестр  
2024/2025 р.

Дата	Найменування теми	Дом. завдання
4.09	Т.б., правила роботи у хімічній лабораторії. <b>Тема 1.</b> Основні закони хімії	[2] (глава 1)
11.09	<b>Тема 2.</b> Властивості класів неорганічних сполук (л/р)	[2] (глава 1, §12), [4] № 108,127, 139
18.09	<b>Тема 3.</b> Будова атомів елементів періодичної системи.	[1] (глава I-II), [2] (§21-34), [4] № 172, 175, 180, 181
21.09	<b>Тема 4.</b> Енергетика хімічних реакцій	[1] (глава IV), [2] (§54-56, 65-68), [4] № 53, 63, 69
25.09	<b>Тема 5.</b> Кінетика хімічних реакцій середовища (л/р)	[1] (глава V, §1-3, 5), [2] (§57-64), [4] № 315,311,330
2.10	<b>Тема 6.</b> Кількісні характеристики розчинів (л/р)	[1] (глава VI, §1-2), [4] № 386, 395
9.10	<b>Колоквіум за темами 1-6.</b>	
16.10	<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),
23.10	<b>Тема 8.</b> Будова та властивості комплексних сполук(л/р)	[1] (глава[4] № 983, 984
26.10	<b>Тема 9.</b> Окисно-відновні реакції (л/р)	[1] (глава VII, §1), [2](§93-97), [4] № 662, 673, 677, 672
30.10	<b>Тема 10.</b> Хімічні властивості металів (л/р)	[5], [4] № 751, 752, 755
6.11	<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
13.11	<b>Тема 12.</b> Корозія металів. (л/р)	[1] (гл.VIII), [4] № 753, 756
20.11	<b>Тема 13.</b> Захист металів від корозії. Методи протикорозійного захисту металів (л/р)	
27.11	<b>Колоквіум за темами.</b>	
30.11	<b>Реферат.</b>	

ЛІТЕРАТУРА

- 1 Загальна хімія /Під ред. В.І.Булавіна.- Х.:ФОП Бровін О.В. 2019.-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.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 1 бал x 16 = 16 бал А-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 Е- 60-63 бал.

Мах=100 бал.

Лектор

Тетяна ШКОЛЬНИКОВА