

"ЗАТВЕРДЖУЮ"

Зав. кафедри ЗНХ

 д.т.н. Корогодська А.М.

П Л А Н

лабораторних робіт для студентів груп **МІТ 124^с** на осінній семестр 2024/2025 р.

| Дата | Найменування теми | Дом. завдання |
|-------|---|---|
| 2.09 | Т.б., правила роботи у хімічній лабораторії. Тема 1. Основні закони хімії | [2] (глава 1) |
| 7.09 | Тема 2. Властивості класів неорганічних сполук (л/р) | [2] (глава 1, §12), [4] № 108,127, 139 |
| 9.09 | Тема 3. Будова атомів елементів періодичної системи. | [1] (глава I-II), [2] (§21-34), [4] № 172, 175, 180, 181 |
| 16.09 | Тема 4. Енергетика хімічних реакцій | [1] (глава IV), [2] (§54-56, 65-68), [4] № 53, 63, 69 |
| 23.09 | Тема 5. Кінетика хімічних реакцій середовища (л/р) | [1] (глава V, §1-3, 5), [2] (§57-64), [4] № 315,311,330 |
| 30.09 | Тема 6. Кількісні характеристики розчинів (л/р) | [1] (глава VI, §1-2), [4] № 386, 395 |
| 7.10 | Колоквіум за темами 1-6. | |
| 12.10 | Тема 7. Реакції у розчинах електролітів. Гідроліз солей. Визначення рН. (л/р) | [1] (глава VI, §3-6), [4] № 522, 527, 593 XIV, §1-3), |
| 14.10 | Тема 8. Будова та властивості комплексних сполук(л/р) | [1] (глава[4] № 983, 984 |
| 21.10 | Тема 9. Окисно-відновні реакції (л/р) | [1] (глава VII, §1), [2](§93-97), [4] № 662, 673,677,672 |
| 28.10 | Тема 10. Хімічні властивості металів (л/р) | [5], [4] № 751, 752, 755 |
| 4.11 | Тема 11. Електрохімічні системи: хімічні джерела струму, електроліз (л/р) | [1] (глава VII), [2] (§98-104) [4] № 764, 767[4] № 733, 736, 767 |
| 11.11 | Тема 12. Корозія металів. (л/р) | [1] (гл.VIII), [4] № 753, 756 |
| 16.11 | Тема 13. Захист металів від корозії. Методи протикорозійного захисту металів (л/р) | |
| 18.11 | Колоквіум за темами. | |
| 25.11 | Реферат. | |

ЛІТЕРАТУРА

- 1 Загальна хімія /Під ред. В.І.Булавина.- 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.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 x16 = 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.

Max=100 бал.

Лектор

Тетяна ШКОЛЬНИКОВА