

“ЗАТВЕРДЖУЮ”

Зав. кафедри ЗНХ

 Алла Корогодська

П Л А Н

лабораторних та практичних робіт з курсу «Загальна та неорганічна хімія»  
для студентів груп ХТ-525 а, б на осінній семестр  
2025/2026 навчального року

| №  | Дата  | Найменування теми                                                                                                            | Домашнє завдання             |
|----|-------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|------------------------------|
| 1  | 5.09  | Основні прийоми безпечної роботи в хімічній лабораторії.<br><b>Тема 1.</b> Основні закони хімії і класи неорганічних сполук. |                              |
| 2  | 12.09 | <b>Тема 2.</b> Генетичний взаємозв'язок класів неорганічних сполук. ПЗ                                                       | /2/ 83, 93, 114, 119,124     |
| 3  | 19.09 | <b>Тема 3.</b> Визначення еквіваленту метала. ЛЗ                                                                             | /2/ 1032-1036                |
| 4  | 26.09 | <b>Тема 4.</b> Електронна будова атомів елементів періодичної системи. ПЗ                                                    | /2/ 176- 178,184-186         |
| 5  | 3.10  | <b>Тема 5.</b> Хімічний зв'язок та будова найпростіших молекул. ПЗ                                                           | /2/ 236, 2382, 261, 262, 279 |
| 6  | 4.10  | <b>Тема 6.</b> Термодинаміка хімічних процесів. ПЗ                                                                           | /2/ 283-288                  |
| 7  | 10.10 | <b>Тема 7.</b> Кінетика хімічних реакцій. Хімічна рівновага. ЛЗ                                                              | /2/ 330, 336, 363- 366       |
| 8  | 17.10 | <b>Колоквіум №1 за темами 1 – 7.</b>                                                                                         | /1,3/, конспект лекцій       |
| 9  | 24.10 | <b>Тема 8.</b> Приготування розчинів заданої концентрації. ЛЗ                                                                | /2/ 392-396, 408-411         |
| 10 | 31.10 | <b>Тема 9.</b> Реакції обміну у розчинах електролітів. Гідроліз солей. ЛЗ                                                    | /2/ 580, 581, 586, 605       |
| 11 | 7.11  | <b>Тема 10.</b> Будова та властивості комплексних сполук. ЛЗ                                                                 | /2/ 720, 721, 726            |
| 12 | 8.11  | <b>Тема 11.</b> Окисно-відновні реакції. ЛЗ                                                                                  | /2/ 613, 616, 620- 622       |
| 13 | 14.11 | <b>Тема 12.</b> Електрохімічні системи: хімічні джерела струму, електроліз. ПЗ                                               | /2/ 686,688,691,702,770      |
| 14 | 21.11 | <b>Тема 13.</b> Хімічні властивості металів. ЛЗ                                                                              | / 2/ 1038,1039               |
| 15 | 28.11 | <b>Колоквіум №2 за темами 8 – 13.</b>                                                                                        | /1,3/, конспект лекцій       |
| 16 | 2.12  | <b>Підсумки</b>                                                                                                              |                              |

ПЗ – практичне заняття. ЛЗ – лабораторне заняття.

Література

1. Загальна хімія / За ред. В.І. Булавина. – Харків: ФОП Бровін О.В., 2019. – 379 с.
2. Шульгін В.І. Хімія. – Харків: Фоліо, 2014. – 958 с.
3. Основи загальної хімії: навчальний посібник / В.І. Булавін, А.М. Бутенко, М.М. Волобуєв. – Харків: НТУ "ХПІ", 2008. – 192 с.
4. Основи загальної хімії: підручник для вищих навчальних закладів / В.І. Телегус, Д.І. Бодак. – Львів: Вища школа, 2000. – 424 с.
5. Практикум з основ загальної хімії для організації лабораторних, семінарських занять і самостійної роботи / В.І. Булавін, Т.П. Ярошок, М.В. Ведь та ін. – Харків: НТУ "ХПІ", 2017. – 150 с.

Лектор



доц. Русінов О.І.