

«ЗАТВЕРДЖУЮ»

Зав. кафедри ЗНХ

Корогодська А.М.

### П Л А Н

лабораторних робіт з курсу "Загальна хімія" для студентів гр. МІТ – 323 а  
на весняний семестр 2023/2024 навчальний рік (1 тиждень)

№ п/п	Дата	Найменування теми	Література
1	13.03	<b>Тема 1.</b> Основні поняття хімії. Класи неорганічних сполук.	/1/, /3/
2	16.03	<b>Тема 2.</b> Періодичний закон та періодична система елементів. Будова атому.	/1/, /3/
3	27.03	<b>Тема 3.</b> Енергетика хімічних реакцій. <b>ПЗ</b>	/1/, /4/
4	10.04	<b>Тема 4.</b> Розчини. Гідроліз солей. <b>ЛР</b>	/1/, /4/
5	24.04	<b>Тема 5.</b> Окисно-відновні реакції. <b>ЛР.</b>	/1, 4, 5/
6	08.05	<b>Тема 6.</b> Хімічні властивості металів. <b>ЛР.</b>	
7	22.05	<b>Тема 7.</b> Основи електрохімічних процесів. <b>ПЗ.</b>	/1, 4, 5/
8	25.05	<b>Тема 8.</b> Корозія металів. Методи захисту від корозії. <b>ЛР.</b>	/1, 4, 5/

**ЛР** – лабораторна робота, **ПЗ** – практичне заняття

### ЛІТЕРАТУРА

1. Основи загальної хімії: Навч. Посібник /Р.А. Яковлева, Л.С. Сухорукова, Т.І. Курова та ін. – Харків: Консум, 2005. – 152 с.
2. Загальна хімія / Під заг. Ред. В.І.Булавін. – Х.: ФОП Бровін О.В., 2019. – 376 с.
3. Булавін В.І., Бутенко А.М., Волобуєв М.М. Основи загальної хімії, Харків, НТУ «ХП», 2008 р.
4. Загальна хімія: Підручник для вищих навчальних закладів / В.І. Телегус, Д.І. Болак. – Львів: Вища школа, 2000. – 424 с.
5. Методичні вказівки кафедри загальної та неорганічної хімії НТУ «ХП».

### Бальна система оцінювання знань студентів з курсу «Загальна хімія»

- |  |                 |
|--|-----------------|
| 1. Відвідування лекцій – 1 x 16 = 16 балів             | А – 90–100 бал. |
| 2. Лабораторні та практичні заняття – 3 x 8 = 24 балів | В – 82–89 бал.  |
| 3. Контрольні роботи – 2 x 20 = 40 балів               | С – 75–81 бал.  |
| 4. РДЗ – 20 балів                                      | Д – 64–74 бал.  |
|  | Е – 60–63 бал.  |

Максимальна сума за семестр – 100 балів

Лектор

доц. Мельник Т. В