

“ЗАТВЕРДЖУЮ”
Зав. кафедри ЗНХ
д.т.н. Корогодська А.М.

План

лабораторно-практичних робіт з курсу „Загальна хімія” (4 кредити) для студентів денної форми навчання спеціальності G11 – «Галузеве машинобудування» для груп МІТ - 1125 а,б,в; МІТ - 1225 а,б,в; МІТ – 1525 а,б та МІТ – 1125 бдсг на весняний семестр 2025/2026 навчального року

№	Дата	Найменування теми	Завдання для практичних робіт
Розділ 1 (2 кредити) «Будова та реакційна здатність хімічних сполук, термодинамічні та кінетичні характеристики процесів».			
1	05.03	Основні прийоми безпечної роботи в хімічній лабораторії.	
2	12.03	Властивості основних класів неорганічних сполук. ТС	1) стор. 53-59
3	19.03	Генетичний взаємозв'язок класів неорганічних сполук. Основні закони хімії та розрахунки по ним. ТС	1) стор. 22-30
4	26.03	Будова атомів елементів періодичної системи та їх іонів. ТС	1) стор. 71-75
5	28.03	Хімічний зв'язок, будова, геометрична форма та полярність найпростіших молекул. ТС	1) стор. 106-110
6	02.04	Термодинаміка хімічних процесів. ТС	1) стор. 133-136
7	09.04	Швидкість хімічних реакцій та хімічна рівновага. ЛЗ	1) стор. 149-167
8	16.04	<i>Контрольна робота № 1 за темами 2–7. Видача розрахункового домашнього завдання.</i>	
Розділ 2 (2 кредити) «Електрохімічні явища та процеси».			
9	23.04	Приготування розчинів заданої концентрації. ЛЗ	1) стор. 183-185
10	30.04	Водні розчини електролітів. Гідроліз солей. ЛЗ	1) стор. 202-212
11	02.05	Будова та властивості координаційних сполук. ЛЗ	1) стор. 234-237
12	07.05	Окисно-відновні реакції. ЛЗ	1) стор. 257-269
13	14.05	Електрохімічні процеси: схеми гальванічних елементів; електроліз водних розчинів та розплавів електролітів. ТС	1) стор. 288-292
14	21.05	Хімічні властивості металів. ЛЗ	1) стор. 311-312
15	28.05	Корозійна поведінка металів та їх протикорозійний захист. ЛЗ	1) стор. 341-343
16	01.06	<i>Контрольна робота № 2 за темами 9-15. Захист розрахункового домашнього завдання.</i>	
	03.06-06.06	<i>Підсумково-заліковий тиждень.</i>	

ЛЗ – лабораторне заняття, ТС – теоретичний семінар;

1) – за номером власного варіанту.

ЛІТЕРАТУРА

1. Загальна хімія : навчальний посібник [Електронний ресурс] / А. М. Корогодська, І. В. Асєєва, В. І. Булавін, [та ін.] ; за заг. ред. А. М. Корогодської, 3-є вид. перероб. та доп ; Нац. техн. ун-т "Харків. політехн. ін-т". – Електрон. текст. дані. – Харків, 2025. – 403 с. – URI: <https://repository.kpi.kharkov.ua/handle/KhPI-Press/91083>

2. Волобуєв М. М. Загальна хімія: авторський лекційний курс : навч. посібник / М. М. Волобуєв, А. М. Корогодська ; Нац. техн. ун-т "Харків. політехн. ін-т". – Харків : НТУ "ХПІ", 2024. – 174 с. URI: <https://repository.kpi.kharkov.ua/handle/KhPI-Press/79842>

3. Хімія в таблицях, схемах, визначеннях, питаннях та відповідях [Текст] : навч. посібник / Л. Б. Цветкова. - 5-те вид., стер. - Київ : Каравела, 2020. - 114 с.

4. Методичні вказівки до виконання індивідуального розрахункового домашнього завдання з дисципліни "Хімія" [Електронний ресурс] : для студентів освітньо-професійної програми першого (бакалаврського) рівня вищої освіти за спец. "Галузеве машинобудування" ден. та дистанц. форм навчання / уклад.: І. М. Рищенко, А. М. Корогодська, І. В. Асєєва ; Нац. техн. ун-т "Харків. політехн. ін-т". – Електрон. текст. дані. – Харків : НТУ "ХПІ", 2023. – 48 с. – URI: <https://repository.kpi.kharkov.ua/handle/KhPI-Press/83842>.

Бальна система оцінок знань та умінь студентів з курсу «Загальна хімія»

Захист лаб. робіт - 3 x 14 = 42 бал.
Контрольна робота - 20 x 2 = 40 бал.
РДЗ - = 18 бал.
Мах=100бал. x 0,6 = 60 бал.

А - 90-100 бал.

Іспит - 40 бал.

В - 82-89 бал.

С - 75-81 бал.

Д - 64-74 бал.

Е - 60-63 бал.

Лектор

проф. Рищенко І.М.