

“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 141 - «Електроенергетика, електротехніка та електромеханіка» для груп Е-124-л, Е-224-а,в, Е-324-а на осінній семестр 2024/2025 навчального року

№	Дата	Найменування теми	Завдання для практичних робіт
1	05.09	Основні прийоми безпечної роботи в хімічній лабораторії. Властивості основних класів неорганічних сполук. Генетичний взаємозв'язок класів неорганічних сполук. ТС	1) стор. 48-57
2	19.09	Будова атомів елементів періодичної системи та їх іонів. ТС	1) стор. 69-74
3	03.10	Хімічний зв'язок, будова, геометрична форма та полярність найпростіших молекул. ТС	1) стор. 101-105
4	17.10	Термодинаміка хімічних процесів. ТС <i>.Видача розрахункового домашнього завдання.</i>	1) стор. 128-132
5	31.10	Водні розчини електролітів. Гідроліз солей. ЛЗ	1) стор. 197-207
6	02.11	Окисно-відновні реакції. ЛЗ	1) стор. 249-261
7	14.11	Електрохімічні процеси: схеми гальванічних елементів; електроліз водних розчинів та розплавів електролітів. ТС	1) стор. 279-282
8	28.11	Хімічні властивості металів. ЛЗ <i>Захист розрахункового домашнього завдання.</i>	5) т. 14, с. 145, 3.1,5,8,10
	04.12-08.12	<i>Підсумково-заліковий тиждень.</i>	

ЛЗ - лабораторне заняття, ТС - теоретичний семінар;

1) — за номером власного варіанту

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. Луцевич Д.Д. Хімія,- К.: Знання, 2012,- 592 с.
4. Голубєв А.В. Хімія,- К.: Кондор, 2013.- 578 с..
5. Методичні вказівки до практичних робіт з загальної хімії (для студентів усіх спеціальностей) / Під. Ред.. В.В. Приседського.- Донецьк: ДонНТУ, 2005.- 183 с.

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

А - 90-100 бал.

В - 82-89 бал.

С - 75-81 бал.

Д - 64-74 бал.

Е - 60-63 бал.

Лектор

проф. Рищенко І.М.