

План

лабораторно-практичних робіт з курсу „Загальна хімія” (4 кредити) для студентів денної форми навчання спеціальності G3 – «Електрична інженерія» для груп Е-125-л, Е-225-а,б,в, Е-325-а на осінній семестр 2025/2026 навчального року

№	Дата	Найменування теми	Завдання для практичних робіт
1	11.09	Основні прийоми безпечної роботи в хімічній лабораторії. Властивості основних класів неорганічних сполук. Генетичний взаємозв'язок класів неорганічних сполук. ТС	1) стор. 48-57
2	25.09	Будова атомів елементів періодичної системи та їх іонів. ТС	1) стор. 69-74
3	27.09	Хімічний зв'язок, будова, геометрична форма та полярність найпростіших молекул. ТС	1) стор. 101-105
4	09.10	Термодинаміка хімічних процесів. ТС	1) стор. 128-132
5	23.10	Водні розчини електролітів. Гідроліз солей. ЛЗ	1) стор. 197-207
6	06.11	Окисно-відновні реакції. ЛЗ	1) стор. 249-261
7	20.11	Електрохімічні процеси: схеми гальванічних елементів; електроліз водних розчинів та розплавів електролітів. ТС	1) стор. 279-282
8	01.12	Хімічні властивості металів. ЛЗ	5) т. 14, с. 145, з. 1, 5, 8, 10
	03.12-07.12	Підсумково-заліковий тиждень.	

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. Голубев 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.