

*Рищенко*

## План

лабораторно-практичних робіт з курсу „Загальна хімія” (4 кредити) для студентів денної форми навчання спеціальності 133 – «Галузеве машинобудування» для груп МІТ – 423 а,б,в,г,д,и,к на весняний семестр 2023/2024 навчального року

№	Дата	Найменування теми	Завдання для практичних робіт
<b>Розділ 1 (2 кредити) «Будова та реакційна здатність хімічних сполук, термодинамічні та кінетичні характеристики процесів».</b>			
1	07.03	Основні прийоми безпечної роботи в хімічній лабораторії.	
2	14.03	Властивості основних класів неорганічних сполук. ТС	1) стор. 48-57
3	21.03	Генетичний взаємозв'язок класів неорганічних сполук. Основні закони хімії та розрахунки по ним. ТС	5) т. 16, с. 160, з. 2,4,8,9
4	23.03	Будова атомів елементів періодичної системи та їх іонів. ТС	1) стор. 69-74
5	28.03	Хімічний зв'язок, будова, геометрична форма та полярність найпростіших молекул. ТС	1) стор. 101-105
6	04.04	Термодинаміка хімічних процесів. ТС	1) стор. 128-132
7	11.04	Швидкість хімічних реакцій та хімічна рівновага. ЛЗ	1) стор. 144-163
8	18.04	<i>Контрольна робота № 1 за темами 2–7. Видача розрахункового домашнього завдання.</i>	
<b>Розділ 2 (2 кредити) «Електрохімічні явища та процеси».</b>			
9	25.04	Приготування розчинів заданої концентрації ЛЗ	1) стор. 178-181
10	27.04	Водні розчини електролітів. Гідроліз солей. ЛЗ	1) стор. 197-207
11	02.05	Будова та властивості координаційних сполук. ЛЗ	1) стор. 227-230
12	09.05	Окисно-відновні реакції. ЛЗ	1) стор. 249-261
13	16.05	Електрохімічні процеси: схеми гальванічних елементів; електроліз водних розчинів та розплавів електролітів. ТС	1) стор. 279-282
14	23.05	Хімічні властивості металів. ЛЗ	5) т. 14, с. 145, з. 1,5,8,10
15	30.05	Корозійна поведінка металів та їх протикорозійний захист. ЛЗ	1) стор. 314-317
16	03.06	<i>Контрольна робота № 2 за темами 9-15. Захист розрахункового домашнього завдання.</i>	
	05.06-08.06	<i>Підсумково-заліковий тиждень.</i>	

ЛЗ – лабораторне заняття, ТС – теоретичний семінар;

1) – за номером власного варіанту

### ЛІТЕРАТУРА

1. Загальна хімія / За ред..В.І. Булавіна. – 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»

Відпрацювання лекцій - 2 x 8 = 16 бал.	А - 90-100 бал.	Іспит - 40 бал.
Захист лаб. робіт - 2 x 14 = 28 бал.	В - 82-89 бал.	
Контрольна робота - 20 x 2 = 40 бал.	С - 75-81 бал.	
РДЗ - = 16 бал.	Д - 64-74 бал.	
Мах=100бал. x 0,6 = 60 бал.	Е - 60-63 бал.	

Лектор

*Рищенко*

проф. Рищенко І.М.