

ТЕМАТИЧНИЙ ПЛАН КУРСУ «ЗАГАЛЬНА ХІМІЯ»
спеціальність 014 «Біологія та здоров'я людини», 1 курс, I семестр, група 6.0144-бзл 2024-2025 н.р.

Дата вівторок чис. 9.35	№ з/п	Лекції	Кіль- кість годин	Дата п'ятниця чис. 08.00, 9.35	№ з/п	Лабораторні заняття	Поточна атестація	Кіль- кість годин
1	2	3	4	5	6	7	8	9
03.09	1	Вступ до загальної хімії. Основні класи неорганічних сполук. Основні закони та поняття хімії	2	06.09	1	Техніка безпеки у хімічній лабораторії. Класифікація неорганічних сполук. Основні закони та поняття хімії		4
17.09	2	Хімічна термодинаміка та кінетика. Хімічна рівновага	2	20.09	2	Швидкість хімічних реакцій та її залежність від температури та концентрації. Хімічна рівновага та її залежність від зовнішніх факторів		4
01.10	3	Окисно-відновні реакції. Розчини. Електролітична дисоціація	2	04.10	3	Окисно-відновні реакції. Розчини. Електролітична дисоціація. Способи вираження концентрації розчинів	Поточна атестація №1	4
15.10	4	Загальні властивості металів та неметалів. Комплексні сполуки	2	18.10	4	Загальні властивості металів та неметалів. Комплексні сполуки		4
29.10	5	Предмет і завдання якісного аналізу, методи якісного аналізу	2	01.11	5	Якісні реакції катіонів I аналітичної групи: K^+ , Na^+ , NH_4^+ . Аналіз суміші катіонів I аналітичної групи. Систематичний хід аналізу суміші катіонів I, II, III та IV, V, VI груп. Систематичний хід аналізу катіонів всіх груп. Якісні реакції аніонів I аналітичної групи: SO_4^{2-} , SO_3^{2-} , CO_3^{2-} , PO_4^{3-} , SiO_3^{2-} , $S_2O_3^{2-}$, $B_4O_7^{2-}$ і BO_2^- . Аналіз суміші аніонів I аналітичної групи.		4
12.11	6	Гравіметричний аналіз	2	15.11	6	Ваговий аналіз (гравіметрія).	Поточна атестація №2	2
26.11	7	Титриметричний аналіз	2					
10.12	8	Метод кислотно-основного титрування	2					
Всього			16	Всього				22

Викладач (лектор)
к.б.н., доцент кафедри хімії, в.о. зав. кафедри хімії

Вікторія ГЕНЧЕВА

Викладач (лаб. зан.)

Владислав БАЛЮРА