АНОТАЦІЯ
НАВЧАЛЬНОЇ ДИСЦИПЛІНИ «НЕОРГАНІЧНА ХІМІЯ»
для здобувачів вищої освіти освітньо-професійної програми Агрономія
першого (бакалаврського) рівня «Бакалавр»
спеціальності 201 «Агрономія»

Обов'язкова частина професійної підготовки.

Загальна кількість годин та кредитів становить 90 годин 3 кредити ЄКТС.

Місце в індивідуальному навчальному плані здобувача вищої освіти - обов'язкова.

Програма навчальної дисципліни «Неорганічна хімія» складена відповідно до освітньо-професійної програми Агрономія спеціальності 201 Агрономія підготовки СВО Бакалавр.

Мета навчальної дисципліни: є формування у майбутніх фахівців аграрного сектору теоретичного базису та наукового світогляду, що дає можливість отримати здобувачам вищої освіти необхідний мінімум знань з неорганічної хімії, засвоєнню профілюючих дисциплін, а в практичній роботі - розуміння хімічних процесів, аспектів, заходів, спрямованих на підвищення продуктивності сільгосппродукції.

Основними завданнями вивчення дисципліни «Неорганічна хімія»: формування глибокого розуміння хімічних процесів, основних законів неорганічної хімії, що висвітлюють властивості і біологічні функції хімічних елементів та їх сполук для нормальної життєдіяльності живих організмів, надання здобувачам вищої світи необхідних знань з неорганічної хімії, які допомогли б засвоєнню профілюючих дисциплін.

Програма навчальної дисципліни:

Тема 1. Вступ. Предмет неорганічної хімії, її задачі та значення. Основні закони та визначення. Сучасні уявлення про будову атомів хімічних елементів. Періодичний закон та періодична таблиця Д.І. Менделєєва.

Тема 2. Хімічний зв'язок: типи хімічного зв'язку, способи утворення. Теорії хімічного зв'язку: Метод валентних зв'язків та метод молекулярних орбіталей.

Тема 3. Основні класи неорганічних сполук. Способи отримання, фізичні та хімічні властивості неорганічних сполук.

Тема 4. Основні закономірності перебігу хімічних процесів. Основи хімічної кінетики. Залежність швидкості реакцій від концентрації та температури. Закон діючих мас.

Тема 5. Властивості розчинів неелектролітів та електролітів. Гідроліз солей.

Тема 6. Окисно-відновні процеси, їх класифікація.

Тема 7. Будова та властивості комплексних сполук.