

Опис освітнього компонента вільного вибору

Освітній компонент	Вибірковий освітній компонент 1 «Розв'язування задач з хімії»
Рівень ВО	Перший (бакалаврський) рівень
Назва спеціальності/освітньо-професійної програми	014 Середня освіта (Хімія)/ Середня освіта. Хімія
Форма навчання	денна
Курс, семестр, протяжність	2 (3 семестр), 5 кредитів ЄКТС
Семестровий контроль	залік
Обсяг годин (усього: з них лекції/практичні)	150 год. з них: лекц. - 10 год, практ. – 20 год
Мова викладання	українська
Кафедра, яка забезпечує викладання	Кафедра неорганічної та фізичної хімії
Автор ОК	Кандидат фізико-математичних наук; доцент кафедри неорганічної та фізичної хімії Юрченко Оксана Миколаївна
Короткий опис	
Вимоги до початку вивчення	Вивчення загальної та неорганічної хімії
Що буде вивчатися	Алгоритми розв'язування задач з хімії
Чому це цікаво/треба вивчати	Вміння розв'язувати задачі необхідне при вивченні будь-якого освітнього хімічного компоненту. Повноцінний фахівець повинен вміти розв'язувати різноманітні задачі.
Чому можна навчитися (результати навчання)	Здійснювати розрахунки за формулами, хімічними рівняннями; аналізувати умову задачі; вибирати найкоротший та найбільш раціональний шлях її розв'язування; самостійно розв'язувати усі типи розрахункових задач; самостійно складати умови задач; визначати рівень складності розрахункової хімічної задачі та здійснювати контроль навчальних досягнень учнів; перевіряти правильність розв'язку на основі одержаного результату.
Як можна користуватися набутими знаннями й уміннями (компетентності)	Здатність до аналізу та синтезу. Здатність застосовувати набуті знання в практичних ситуаціях. Здатність до формування в учнів ключових і предметних компетентностей та здійснення міжпредметних зв'язків. Здатність користуватися символікою і сучасною хімічною термінологією, розкривати загальну структуру, основні закони і теорії хімічної науки на основі взаємозв'язку сучасних уявлень про будову атома, речовини, періодичну зміну властивостей хімічних елементів та їх сполук, хімічний зв'язок, закономірності перебігу, механізми та типи хімічних реакцій, їхні термодинамічні аспекти.