

Методичні рекомендації обговорено на засіданні кафедри (Протокол №1 від 29.08.2000р.)

Схвалено навчально-методичною радою університету (Протокол № 1 від 1.09.2000 р.)

Рекомендовано до видання вченою радою Херсонського державного педагогічного університету (Протокол № 1 від 4.09. 2000 р.)

Укладачі: Волкова С., Бабійчук А., Волкова Л.

Рецензенти: Івашина Г. – доцент, завідувач кафедри хімії

Волкова С., Бабійчук А., Волкова Л.

Індивідуальні завдання з неорганічної хімії. – Херсон: Ай-лант, 2000. – 68 с.

ISBN 966-7403-83-5

Для студентів психолого-природничого факультету спеціальності: 7.010103 ПМСО. Біологія і хімія ПМСО. Хімія і біологія

ISBN 966-7403-83-5

© Волкова С., 2000
© Бабійчук А., 2000
© Волкова Л., 2000
© ХДПУ, 2000

Розв'язування завдань запропонованих варіантів дає змогу студентам узагальнити і закріпити знання з загальної хімії, набуті вміння конкретно застосовувати їх при вирішенні розрахункових задач.

Кожен варіант включає 11 завдань з тем:

- Будова атому – періодична система елементів Д.Менделєєва;
- Типи хімічних зв'язків;
- Комплексні сполуки;
- Розчини, властивості розчинів, виготовлення розчинів заданої концентрації;
- Теорія електролітичної дисоціації;
- Гідроліз солей;
- Окисно-відновні реакції.

Для виконання цих завдань студенти повинні знати і оперувати такими поняттями - квантові числа, електронні формули, валентність, ковалентність атомів:

- ковалентний, іонний, донорно-акцепторний, водневий, металічний зв'язки, їх властивості;
- будова, номенклатура, властивості комплексних сполук;
- концентрація розчинів, ступінь дисоціації, уявна ступінь дисоціації, константа дисоціації, рН - розчину, гідроліз солей;
- окисно-відновні реакції, їх класифікація, методи розрахунку коефіцієнтів.

Література:

1. Ахметов Н.С. Общая и неорганическая химия: Вища школа, 1981.
2. Браун Т., Мшей Г. Химия в центре наук – М., Мир, 1983.
3. Бурдужак П. Задачи по химии – М., Мир, 1989.
4. Глинка Н.Л. Задачи и упражнения по общей химии. Ленинград, "Химия", 1988.
5. Гузей Л.С., Сорокин В.В. Энергетика и кинетика химических реакций. – М. Издательство МГУ, 1992.
6. Дикерсон Р., Грей Г., Хейт Дж. Основные законы химии. – М., Мир, 1982.
7. Михайленко Я.І. Курс загальної і неорганічної хімії. – Вища школа, 1966.
8. Некрасов Б.В. Учебник общей химии, Москва "Химия", 1981.
9. Попель П.П. Складання рівнянь хімічних реакцій. – К., "Рута", 2000.
10. Слета Л.О., Холін Ю.В., Чорний А.В. Загальна хімія в задачах. – Харків: Фоліо, 1996.