

Задания по химии для 1-12 групп подготовительного отделения

Темы записать в тетрадь, выучить и выполнить письменно задания.

1,2,3,4 гр.

1. Основания. Номенклатура .Классификация . способы получения, химические свойства.
Задания 5,6,7

2. Кислоты. Номенклатура. Классификация. Способы получения свойства. Химические свойства.
Задания 6, 7,8,9

3. Соли. Свойства. Классификация. Номенклатура. Способы получения. Комплексные соли. Классификация Строение.

5.6 гр.

1. Классификация неорганических соединений. Оксиды. Классификация. Номенклатура. Способы получения свойства. Задание 5, 6,7,.

2. Основания. Классификация. Способы получения, свойства. Задания 5,6,7.

3. Кислоты. Классификация .Номенклатура. Способы получения. Свойства. Задания 6,7,8,9.

7,8 гр.

1. Скорость химической реакции. Влияние различных факторов на скорость химических реакций. Закон действующих масс. Правило Вант Гоффа. Теория активации. Задание 9,10.

2. Химическое равновесие. Константа равновесия. Смещение равновесия. Факторы, влияющие на смещение равновесия. Задание 9.

9.10 гр.

1. Моль. Молярная масса. Задания 8.9.10.

2. Закон Авогадро. Следствия из закона Авогадро. Относительная плотность газов. Задания 7,8,9,10,11,12,13.

3. Химические уравнения реакций. Закон сохранения массы вещества. Закон постоянства состава. Классификация химических реакций.

11.12 гр.

1. повторить темы валентность . химическая связь. Типы химической связи. Подготовиться к контрольной работе.

2. Моль. Молярная масса. Задания 8,9,10.

3. Закон Авогадро. Следствия из закона Авогадро. Относительная плотность газов. Задания 7,8,9,10,11,12,13.