**Задача №1**

Определить класс и назвать следующие неорганические соединения: **Ag2O, H2CrO4, K2SO3,** **NiOHNO3.**

**Задача №2**

Составить химические формулы нижеследующих неорганических соединений. Указать, к какому классу относится каждое соединение, и охарактеризовать их химические свойства, записав уравнения соответствующих реакций. Названия соединений**: Оксид бария, бромоводородная кислота, карбонат кальция, дигидрофосфат калия.**

**Задача №3**

С какими из следующих веществ - **NaOH, HСl, H2SO4, CO2, SO3, Na2O, CaO, Cu(NO3)2, H2O** - будет реагировать неорганическое соединение: **Оксид углерода( IV).** Ответ мотивировать, указав класс каждого вещества и приведя уравнения соответствующих реакций.

**Задача №4**

В растворе смешивают два вещества: **Оксид цинка и гидроксид натрия**. Могут ли одновременно находиться в растворе смешиваемые вещества? Если нет, записать уравнение реакции между ними. Ответ мотивировать.

**Задача №5**

Осуществить цепочку превращения веществ, записав уравнения соответствующих реакций. Назвать реагенты и продукты всех реакций цепочки: **Ni ⇒ NiO ⇒ Ni(OH)2 ⇒ NiSO4 ⇒ (NiOH)2SO4.**