**1 КУРС хИМИЯ 20.05.24**

**Тема «Алюминий. Подготовка к контрольной работе»**

**Задания:** изучить параграф 48 учебника Химии за 11 класс, Д.И. Мычко, повторить пройденный материал; выполнить письменно упражнения по подготовке к контрольной работе:

1. Из перечня веществ, химические формулы которых приведены ниже, отдельно выпишите простые и сложные вещества: Sn, Н2O, S, CuO, N2, Na2O. Назовите их.

2. Вычислите относительные молекулярные массы следующих соединений:

а) фосфорной кислоты – H3PO4

б) медного купороса – CuSO4

в) магний - сульфата – MgSO4

Чему равна молярная масса этих веществ?

3. Приведите уравнения реакций, с помощью которых можно осу­ществить следующие превращения:

S → SO2 → SO3 → H2SO4 → Na2SO4

4. В раствор серебро-нитрата массой 100 г с массовой долей соли 17 % опустили цинковые опилки. Определите массу выделившегося серебра.

Ответы к зданиям выслать на доступные мессенджеры преподавателя на тел. +375297491631 или на почту [elenaerashova@yandex.ru](mailto:elenaerashova@yandex.ru)