*Контрольная padoma по химии, 8 класс*

1.Из списка воздух, алюминий, оксид углерода (IV) выпишите простое вещество, сложное вещество, смесь веществ.

2.Опишите положение химического элемента с порядковым номером 11 в периодической системе химических элементов по плану: название химического элемента, период, группа, подгруппа. Укажите состав его атома (количество протонов, нейтронов, электронов).

3. Определите вид химической связи по формуле вещества: CaClz, HF, Fz, Са.

4.Вычислите массовую долю элемента кислорода в угольной кислоте HzCOз 5.Raкoe количество вещества соответствует 306 г оксида алюминия AlzOз? 6\*. Raкoe количество молекул азота Nz содержится в 67,2 л этого газа?

*Контрольная padoma по химии, 8 класс*

*2 вариант*

1.Из списка оксид углерода (II), кислород, морская вода выпишите простое вещество, сложное вещество, смесь веществ.

2.Опишите положение химического элемента с порядковым номером 14 в периодической системе химических элементов по плану: название химического элемента, период, группа, подгруппа. Укажите состав его атома (количество протонов, нейтронов, электронов).

3.Определите вид химической связи по формуле вещества: KF, СОН, Clз, Mg.

4.Вычислите массовую долю элемента водорода в серной кислоте HzSO4.

5. Такова масса 2 моль оксида магния MgO?

6\*. Какой объём (н.у.) займут выпущенные из баллона 3, 65 кг хлора?