

Контрольная работа по химии, 8 класс

1 вариант

- 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:** CaCl_2 , HF, F_2 , Ca.
- 4.Вычислите массовую долю элемента кислорода в угольной кислоте H_2CO_3 .**
- 5.Какое количество вещества соответствует 306 г оксида алюминия Al_2O_3 ?**
- 6*. Какое количество молекул азота N_2 содержится в 67,2 л этого газа?**

Контрольная работа 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, CO_2 , Cl_2 , Mg.
- 4.Вычислите массовую долю элемента водорода в серной кислоте H_2SO_4 .**
- 5. Какова масса 2 моль оксида магния MgO ?**
- 6*. Какой объём (н.у.) займут выпущенные из баллона 3, 65 кг хлора?**