

Подготовка к итоговой контрольной работе за курс 8 класса

В а р и а н т 1

ЗАДАНИЕ 1

3-й уровень (4 балла). Расположите, используя Периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева, следующие элементы: Mg, Si, Al — в порядке возрастания металлических свойств их атомов.

ЗАДАНИЕ 2

2-й уровень (5 баллов). Определите тип химической связи в веществах, названия или формулы которых кальций, KCl, Cl₂, HCl. Запишите схему образования связи для веществ с подчеркнутыми формулами.

ЗАДАНИЕ 3

3-й уровень (6 баллов). Запишите формулы гидроксидов, соответствующих оксидам, формулы которых: P₂O₅, N₂O₃, CaO.

ЗАДАНИЕ 4

2-й уровень (7 баллов). Запишите уравнения реакций согласно схемам:

а) гидроксид меди (II) \xrightarrow{t} оксид меди (II) + вода;
б) соляная (хлороводородная) кислота + магний $\longrightarrow \dots$;

в) оксид углерода (IV) + оксид кальция \longrightarrow карбонат кальция;

г) гидроксид натрия + азотная кислота $\longrightarrow \dots$

Укажите типы всех реакций.

ЗАДАНИЕ 5

2-й уровень (10 баллов). Рассчитайте массу осадка, полученного при взаимодействии раствора, содержащего 0,1 моль сульфата меди (II) CuSO₄, с избытком раствора гидроксида натрия NaOH.