|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |

**КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ**

**8 КЛАСС**

**ТЕМА: "ИЗМЕНЕНИЯ, ПРОИСХОДЯЩИЕ С ВЕЩЕСТВОМ"**

**ВАРИАНТ 1**

1. Запишите уравнения реакций по следующим схемам:

а) азотная кислота + гидроксид железа (III) → нитрат железа (III) + вода;

б) оксид меди (II) + аммиак (NH3) → медь + азот + вода;

в) карбонат натрия + соляная кислота → хлорид натрия + оксид углерода (IV) + вода;

г) нитрат свинца (II) → оксид свинца (II) + оксид азота (IV) + кислород.

2. Закончите уравнения реакций, укажите их тип:

а) ZnSO4 + Mg →

б) CaCO3 →

в) BaCl2 + Pb(NO3)2 →

г) Li + O2 →

д) SnO + H2 →

3. Запишите уравнения реакций, протекающих согласно схеме:

Zn + O2 → A + Al → B + HCl → C + NaOH → D

Укажите тип каждой реакции.

4. Определите объем водорода (н.у.), который выделится в результате реакции замещения между соляной кислотой и 4,8 г магния.

5. Определите массу осадка, который образуется в результате реакции обмена

между раствором нитрата серебра и 200 г 6,675%-го раствора хлорида алюминия.