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

**КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ**

**8 КЛАСС**

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

**ВАРИАНТ 3**

1. Запишите уравнения реакций по следующим схемам:

а) гидроксид бария + ортофосфорная кислота → ортофосфат бария + вода;

б) оксид железа (II) + алюминий → железо + оксид алюминия;

в) хлорид фосфора (V) + вода → ортофосфорная кислота + соляная кислота;

г) нитрат аммония (NH4NO3) → оксид азота (I) + вода.

2. Закончите уравнения реакций, укажите их тип:

а) Mg(OH)2 →

б) CaCO3 + HCl →

в) Ba + H2O →

г) P2O5 + H2O →

д) FeCl2 + K2CO3 →

3. Запишите уравнения реакций, протекающих согласно схеме:

Ca + O2 → A + H2O → B + HCl → C + AgNO3 → D

Укажите тип каждой реакции.

4. Какой объем (н.у.) водорода выделится в результате реакции замещения

между 27,3 г калия и водой?

5. Определите массу соляной кислоты, которая вступит в реакцию замещения со 100 г технического алюминия, содержащего 2,8% примесей.