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

**КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ХИМИИ**

**8 КЛАСС**

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

**ВАРИАНТ 4**

1. Запишите уравнения реакций по следующим схемам:

а) фосфор + хлорат калия (KClO3) → оксид фосфора (V) + хлорид калия;

б) оксид кальция + ортофосфорная кислота → ортофосфат кальция + вода;

в) фосфор + оксид азота (IV) → оксид фосфора (V) + оксид азота (II);

г) азотная кислота → оксид азота (IV) + вода + кислород.

2. Закончите уравнения реакций, укажите их тип:

а) Mg + HBr →

б) Na2CO3 + BaCl2 →

в) Cr(OH)3 →

г) Li2O + H2O →

д) FeCl2 + Al →

3. Запишите уравнения реакций, протекающих согласно схеме:

C + O2 → A + H2O → B + KOH → C + HNO3 → D

Укажите тип каждой реакции.

4. Какая масса соли выпадет в осадок в результате реакции обмена между рас-

твором сульфида натрия и раствором, содержащим 132,4 г нитрата свинца?

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

между магнием и 50 г 14,7%-ного раствора серной кислоты?