***Типы химических реакций***

Задание №1. Установите соответствие между типом химической реакции и характеристиками реакции.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Тип реакции | Характеристика реакции | ответ |
| 1. Соединения
2. Разложения
3. Замещения
4. Обмена
 | А) из одного сложного вещества образуются нескольких веществ (простых или сложных) .Б) протекаем между атомами сложных веществ, при этом между ними происходит обмен атомами (или группами атомов).В) из нескольких веществ (простых или сложных) образуется одно сложное вещество.Г) протекает между простым и сложным веществами, при этом атомы простого вещества замещают атомы одного из элементов в сложном веществе. | 1-2-3-4- |

Задание№2. Расставьте коэффициенты. Определите тип химической реакции.

1. P + O2 🡪 P2O5
2. NH4Cl 🡪 NH3 + HCl
3. K2O + H3PO4 🡪 K3PO4 + H2O
4. N2 + O2 🡪 NO
5. CuO + H2SO4 🡪 CuSO4 + H2O
6. P2O5 + H2O 🡪 H3PO4
7. MnO2 + Al 🡪 Al2O3 + Mn
8. FeCl3 + NaOH 🡪 Fe(OH)3 + NaCl
9. K2O + H2O 🡪 KOH
10. MnO2 + Al 🡪 Al2O3 + Mn

Задание №3. Найдите для каждой реакции (левый столбец) ее продукты (правый столбец), определите их тип:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Вещества, вступающие в реакцию  |  Продукты реакции | Полное уравнение, тип реакции |
| Na + HCl 🡪 KClO3 🡪 Na + Cl2 🡪 KOH + H2SO4 🡪  | NaClNaCl + H2K2SO4 + H2OKCl + O2 |  |

Задание №4. Закончите уравнения реакций, укажите их тип. Расставьте коэффициенты.

C + … 🡪 CO2

KI + Cl2 🡪 … + I2

MnO2 + Al 🡪 … + …

BaO + … 🡪 BaSO4 + H2O

H2O 🡪 … + O2