**Тест по теме «Типы химических реакций»**

У каждого номера – количество баллов. Итак, на “3” - 9 баллов, “4” - 15 баллов, “5” -22 балл.

**ВАРИАНТ № 1**

**А.**

1. (2 балла) Физическое явление – это:

а) ржавление железа  
б) горение древесины  
в) плавление свинца

2. (2 балла) Уравнение реакции обмена:

а) CaO + SiO2 = CaSiO3  
б) FeS + 2 HCl = FeCl2 + H2S  
в) 2 KClO3 = 2 KCl + 3O2



3. (3 балла) По данной левой части уравнения CuO + H2SO4 = … восстановите его правую часть.

а) CuSO4 + H2O  
б) CuSO4 + 2 H2O  
в) CuSO4 + H2

4. (2 балла) Из нескольких простых или сложных веществ образуется одно более сложное вещество в реакции:

а) замещение  
б) обмена  
в) разложение  
г) соединение

**Б.**

5.(6 баллов) Расставьте коэффициенты в схемах и укажите типы химических реакций:

а) Li + O2 Li2O  
б) Fe2O3 + Al Al2O3 + Fe



**6.** (7 баллов) Восстановите пропущенную запись и укажите тип химической реакции:

а) ? + 2 HCl = FeCl2 + H2  
б) 2 Al + ? = 2 AlCl3

**Тест по теме «Типы химических реакций»**

У каждого номера – количество баллов. Итак, на “3” - 9 баллов, “4” - 15 баллов, “5” -22 балл.

**ВАРИАНТ № 2**

**А.**

1. (2 балла) Химическое явление – это:

а) горение свечи  
б) испарение бензина  
в) плавление льда.

2. (2 балла) Уравнение реакции разложения:

а) CaO + SiO2 = CaSiO3  
б) FeS + 2 HCl = FeCl2 + H2S  
в) 2 KNO3 = 2 KNO2 + O2

3.(3 балла) По данной правой части уравнения … = CuCl2 + 2 H2O восстановите его левую часть.

а) Cu + 2 HCl  
б) Cu(OH)2 + 2 HCl  
в) CuO + 2 HCl

4. (2 балла) Из одного сложного вещества образуется два или более новых веществ в реакции:

а) замещение  
б) обмена  
в) разложение  
г) соединение

**Б.**

5. (6 баллов) Расставьте коэффициенты в схемах и укажите типы химических реакций:

а) CuO + HCl CuCl2 + H2O  
б) NH3 N2 + H2



6. (7 баллов) Восстановите пропущенную запись, укажите тип химической реакции:

а) Fe2O3 + 3 H2 = ? + 3 H2O  
б) Zn + ? = ZnCl2 + H2

**Тест по теме «Типы химических реакций»**

У каждого номера – количество баллов. Итак, на “3” - 9 баллов, “4” - 15 баллов, “5” -22 балл.

**ВАРИАНТ № 3**

**А.**

1. (2 балла) Физическое явление – это:

а) испарение воды  
б) горение керосина  
в) скисание молока.

2. (2 балла) Уравнение реакции замещения:

а) BaO + H2O = Ba(OH)2  
б) CuO + H2 = Cu + H2O  
в) 3 KOH + H3PO4 = K3PO4 + 3 H2O

3. (3 балла) По данной левой части уравнения ZnO + 2 HCl =… восстановите его правую часть.

а) ZnCl2 + H2O  
б) ZnCl2 + 2 H2O  
в) ZnCl2 + H2

4. (2 балла) Из одного сложного вещества образуется два или более новых веществ в реакции:

а) замещение  
б) обмена  
в) разложение  
г) соединение

**Б.**

5. (6 баллов) Расставьте коэффициенты в схемах и укажите типы химических реакций:

а) Fe2O3 + HCl FeCl3 + H2O  
б) NO + O2 NO2



6. (7 баллов) Восстановите пропущенную запись, укажите тип химической реакции:

а) ? + H2SO4 = ZnSO4 + H2  
б) 4 Al + ? = 2 Al2O3

**Тест по теме «Типы химических реакций»**

У каждого номера – количество баллов. Итак, на “3” - 9 баллов, “4” - 15 баллов, “5” -22 балл.

**ВАРИАНТ № 4**

**А.**

1. (2 балла) Химическое явление – это:

а) плавление олова  
б) горение магния  
в) замерзание воды..

2. (2 балла) Уравнение реакции соединения:

а) N2 + O2 = 2 NO  
б) CaCO3 = CaO + CO2  
в) CH4 + 2 O2 = CO2 + 2 H2O

3. (3 балла) По данной левой части уравнения Zn(OH)2 + 2 HCl = … восстановите его правую часть.

а) ZnCl2 + H2  
б) ZnCl2 + H2O  
в) ZnCl2 + 2 H2O

4. (2 балла) Из двух сложных веществ образуется два новых сложных вещества в реакции

а) замещение  
б) обмена  
в) разложение  
г) соединение

**Б.**

5 (6 баллов) Расставьте коэффициенты в схемах и укажите типы химических реакций:

а) Al2O3 + H2SO4 Al2(SO4)3 + H2O  
б) H2 + Cl2 HCl



6. (7 баллов) Восстановите пропущенную запись, укажите тип химической реакции:

а) Mg + 2 HCl = ? + H2  
б) 2 Na + ? = 2 NaCl