**Итоговое тестирование**

**«Теория электролитической диссоциации»**

**Вариант 1.**

1. Какие из следующих электролитов при диссоциации образуют ионы H+ ; OH- ?

а) Са(OH)2 б) Zn(OH)2  
в) H3PO4 г) Al(OH)3

2. Какие частицы являются анионами?

а) Fe3+ б) NO-3  
в) SO42- г) Mn2+

3. Кислоты взаимодействуют с основными оксидами. Запишите молекулярное, полное и сокращенное ионные уравнения реакций взаимодействия оксида Mg (MgO) и серной кислоты.

4. Каким из следующих элементов могут соответствовать ионы с зарядом 2- ?

а) Ca б) O в) Fe г) S

5. Сколько ионов образуется при диссоциации молекулы Nа2SO4?

а) 2 б) 9 в) 3 г) 4

6. Нерастворимые основания растворяются под действием кислот. Запишите молекулярное, полное и сокращенное ионные уравнения реакций взаимодействия нерастворимого гидроксида железа Fe(OH)2 с азотной кислотой.

**7.** Какие электролиты являются сильными?

а) HI б)KOH  
в) H2S г) Ba(NO3)2

**8.** Какие вещества образуют при диссоциации ионы Mn2+?

а) KMnO4 б) MnCl2  
в) Na2MnO4 г) MnO2

9. Для солей характерно взаимодействие с кислотами. Запишите молекулярное, полное и сокращенное ионные уравнения реакций взаимодействия силиката Na (Na2SiO3) с соляной кислотой.

**10.** Какие частицы являются катионами?

а) Cr3+  б) SO32-

в)CrO42- г) Na+

**Итоговое тестирование**

**«Теория электролитической диссоциации»**

**Вариант 2.**

1. При взаимодействии кислот с основаниями протекает реакция нейтрализации. Запишите молекулярное, полное и сокращенное ионные уравнения реакций взаимодействия гидроксида Na (NaOH) и бромводородной кислоты (HBr).

2. Каким из следующих элементов могут соответствовать ионы с зарядом 3+?

а) Ca б) O в) Fe г) Se

3. Какие из следующих электролитов при диссоциации образуют ионы H+ ; OH- ?

а) Сu(OH)2 б) Ba(OH)2  
в) HCl г) Al(OH)3

4. Какие частицы являются анионами?

а) Al3+ б) Ca2+  
в) Br - г) OH-

5. Какие электролиты являются сильными?

а) HCl б) NaOH  
в) H2SО4 г) KNO3

6. Какие частицы являются катионами?

а) H+  б) CO32-

в)SO42- г) Mg 2+

**7.** Сколько ионов образуется при диссоциации молекулы K3PO4?

а) 2 б) 9 в) 3 г) 4

8.Основания взаимодействуют с растворами солей. Запишите молекулярное, полное и сокращенное ионные уравнения реакций взаимодействия гидроксида калия и сульфата меди (II) - CuSO4 .

**9.** Какие вещества образуют при диссоциации ионы Cl-?

а) KClO4 б) Ca(ClO)2  
в) NaCl г) BaO

**10.** Для солей характерно взаимодействие друг с другом. Запишите молекулярное, полное и сокращенное ионные уравнения реакций взаимодействия нитрата серебра и бромида калия (KBr).