**1 вариант**

1. Дайте определение кислоты, основания и соли с точки ТЭД.
2. Из приведённого списка выберите электролиты и неэлектролиты. Дайте названия веществам.

 KOH N2 Fe(NO3)3 MgO AlCl3 Zn(OH)2 H2SiO3 H2SO4

1. Составьте уравнения электролитической диссоциации:

1. H2SO4 = 5.соляная кислота =
2. CuCl2 = 6..сульфат натрия =
3. LiOH = 7. гидроксид калия =
4. Mg(OH)2 =  8. фосфорная кислота =

**2 вариант**

1.Дайте понятие раствора, растворения и растворимости.

2. Из приведённого списка выберите электролиты и неэлектролиты. Дайте названия веществам:

 Na3PO4 CuSO4 Fe(OH)3 BaCl2 O2 H3PO4 CaO Na2SiO3

3. Составьте уравнения электролитической диссоциации:

1. MgCl2 5. фосфат лития
2. Ba(OH)2 6. серная кислота
3. HNO3 7. гидроксид калия
4. K2SiO3 8.сульфид натрия
5. **вариант**
6. Поясните какие вещества относятся к электролитам и какие к неэлектролитам.Дайте определение и приведите пример.
7. Из приведённого списка выберите электролиты и неэлектролиты. Дайте названия веществам.

 Pb(OH)2 K2SiO3 Ba(OH)2 CO2  Cu(NO3)2 Fe H3PO4 MgSO4

1. Составьте уравнения электролитической диссоциации:

1. K2SO4 5. угольная кислота
2. Cu(NO3)2 6..хлорид магния
3. H2SO3 7. Сульфат цинка
4. NaOH 8. Силикат лития
5. **вариант**
6. Приведите основные положения ТЭД.
7. Из приведённого списка выберите электролиты и неэлектролиты. Дайте названия веществам.

 Na2SiO3 O2  H2S CuCl2 BaSO4 Na2O Zn(NO3)2 H2SO4

1. Составьте уравнения электролитической диссоциации:

1. Ca(OH)2 = 5.Серная кислота =
2. H3PO4 = 6..хлорид калия =
3. Ba(NO3)2 = 7. гидроксид бария =
4. MgCl2 =  8. Фосфат магния =