Самостоятельная работа по теме **«Электролитическая диссоциация»**

Вариант 1

1. Из приведенного перечня веществ выпишите формулы веществ, которые практически диссоциируют: KCl, PbS, Ba(OH)2, CaCO3, CuO, H2SO4, Fe(OH)2.
2. Запишите уравнения электролитической диссоциации веществ: хлорида натрия, нитрата калия, хлорида алюминия.
3. Запишите молекулярные и ионные уравнения химических реакций:

Na2CO3 + Ca(NO3)2 →

Cu(OH)2 + HCl →

Li2S + H2SO4 →

Самостоятельная работа по теме **«Электролитическая диссоциация»**

Вариант 2

1. Из приведенного перечня веществ выпишите формулы веществ, которые практически диссоциируют: MgCl2, BaSO4, KOH, Fe2O3, HNO3, Zn(OH)2, Na3PO4.
2. Запишите уравнения электролитической диссоциации веществ: хлорида калия, гидроксида натрия, нитрата магния.
3. Запишите молекулярные и ионные уравнения химических реакций:

K2SO3 + HNO3 →

NaOH + H3PO4 →

Fe(NO3)3 + KOH →

Самостоятельная работа по теме **«Электролитическая диссоциация»**

Вариант 1

1. Из приведенного перечня веществ выпишите формулы веществ, которые практически диссоциируют: KCl, PbS, Ba(OH)2, CaCO3, CuO, H2SO4, Fe(OH)2.
2. Запишите уравнения электролитической диссоциации веществ: хлорида натрия, нитрата калия, хлорида алюминия.
3. Запишите молекулярные и ионные уравнения химических реакций:

Na2CO3 + Ca(NO3)2 →

Cu(OH)2 + HCl →

Li2S + H2SO4 →

Самостоятельная работа по теме **«Электролитическая диссоциация»**

Вариант 2

1. Из приведенного перечня веществ выпишите формулы веществ, которые практически диссоциируют: MgCl2, BaSO4, KOH, Fe2O3, HNO3, Zn(OH)2, Na3PO4.
2. Запишите уравнения электролитической диссоциации веществ: хлорида калия, гидроксида натрия, нитрата магния.
3. Запишите молекулярные и ионные уравнения химических реакций:

K2SO3 + HNO3 →

NaOH + H3PO4 →

Fe(NO3)3 + KOH →

Самостоятельная работа по теме **«Электролитическая диссоциация»**

Вариант 1

1. Из приведенного перечня веществ выпишите формулы веществ, которые практически диссоциируют: KCl, PbS, Ba(OH)2, CaCO3, CuO, H2SO4, Fe(OH)2.
2. Запишите уравнения электролитической диссоциации веществ: хлорида натрия, нитрата калия, хлорида алюминия.
3. Запишите молекулярные и ионные уравнения химических реакций:

Na2CO3 + Ca(NO3)2 →

Cu(OH)2 + HCl →

Li2S + H2SO4 →

Самостоятельная работа по теме **«Электролитическая диссоциация»**

Вариант 2

1. Из приведенного перечня веществ выпишите формулы веществ, которые практически диссоциируют: MgCl2, BaSO4, KOH, Fe2O3, HNO3, Zn(OH)2, Na3PO4.
2. Запишите уравнения электролитической диссоциации веществ: хлорида калия, гидроксида натрия, нитрата магния.
3. Запишите молекулярные и ионные уравнения химических реакций:

K2SO3 + HNO3 →

NaOH + H3PO4 →

Fe(NO3)3 + KOH →