**Электролитическая диссоциация.**

**Задания для самостоятельного решения**

1. Из предложенного перечня выберите два вещества, относящихся к слабым электролитам
2. HF
3. H2SiO3
4. HNO3
5. HCl
6. Mg(NO3)2

Ответ:

1. Сокращенному ионному уравнению:

Fe 2+ + S2- = FeS

отвечает взаимодействие веществ

1. Fe и H2S
2. FeSO4 и Na2S
3. Fe(NO3)2 и K2S
4. Fe(NO3)2 и H2S
5. FeO и H2S

Ответ:

1. Из предложенного перечня выберите два вещества, относящихся к слабым электролитам.
2. Ba(NO3)2
3. H2SO3
4. HNO3
5. HCl
6. H2S

Ответ:

1. Сокращённому ионному уравнению

Ca2+ + CO32- = CaCO3

отвечает взаимодействие веществ

1. Ca и H2CO3
2. CaSO4 и Na2CO3
3. CaO и Na2CO3
4. Ca(NO3)2 и K2CO3
5. CaBr2  и H2CO3
6. CaCl2 и Na2CO3

Ответ:

1. Из предложенного перечня выберите два вещества, относящихся к сильным электролитам
2. HF
3. H2SiO3
4. HNO2
5. HCl
6. Mg(NO3)2

Ответ:

1. Сокращенному ионному уравнению:

Cu 2+ + S2- = CuS

отвечает взаимодействие веществ

1. Cu и H2S
2. CuSO4 и Na2S
3. Cu(NO3)2 и K2S
4. Cu(NO3)2 и H2S
5. CuO и H2S

Ответ:

1. Из предложенного перечня выберите два вещества, относящихся к сильным электролитам.
2. Ba(NO3)2
3. H2SO3
4. HNO2
5. HCl
6. H2S

Ответ:

1. Сокращённому ионному уравнению

Ва2+ + CO32- = ВаCO3

отвечает взаимодействие веществ

1. Вa и H2CO3
2. ВaSO4 и Na2CO3
3. ВаO и Na2CO3
4. Вa(NO3)2 и K2CO3
5. ВaBr2  и H2CO3
6. ВaCl2 и Na2CO3

Ответ: