

Электролитическая диссоциация веществ

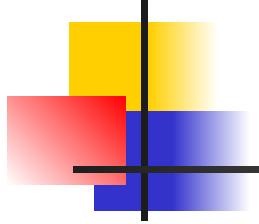
Реакции ионного обмена и условия их протекания

1. Веществом, при диссоциации которого образуются катионы металла и анионы кислотного остатка, является

- А. NH_4NO_3
- Б. HNO_3
- В. NaOH
- Г. Na_2SO_4

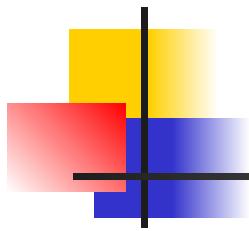
2. К неэлектролитам относится

- А. углекислый газ
- Б. уксусная кислота
- В. хлорид бария
- Г. вода



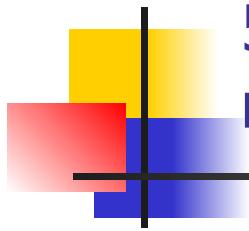
3. Фосфат-ион имеет формулу

- А. PO_4^{3-}
- В. PO_3^{3-}
- Г. P_2O_5
- Д. P_2O_3



4. Правая часть уравнения диссоциации сульфата меди(II)

- А. $\rightarrow \text{Cu} + \text{SO}_3$
- Б. $\rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
- В. $\rightarrow 2\text{Cu}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
- Г. $\rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_3^{2-}$



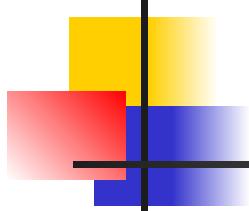
5. Несколько ступеней диссоциации возможны для вещества

- А. Na_3PO_4
- Б. H_3PO_4
- В. ZnCl_2
- Г. HNO_3

6. Сокращенное ионное уравнение

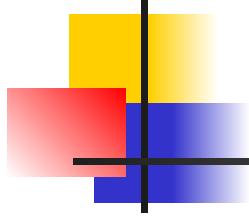
$\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow$ соответствует
следующему молекулярному уравнению

- А. $\text{Ba} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{H}_2$
- Б. $\text{BaO} + \text{SO}_3 \rightarrow \text{BaSO}_4$
- В. $\text{BaCl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{KCl}$
- Г. $\text{BaO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$



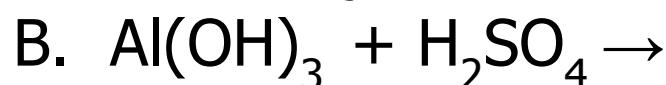
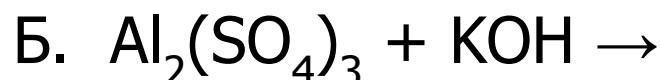
7. С выделением газа протекает реакция между растворами

- А. нитрата серебра и соляной кислоты
- Б. карбоната бария и гидроксида кальция
- В. сульфата калия и серной кислоты
- Г. сульфида натрия и соляной кислоты

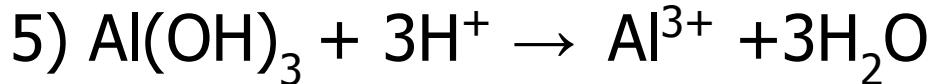
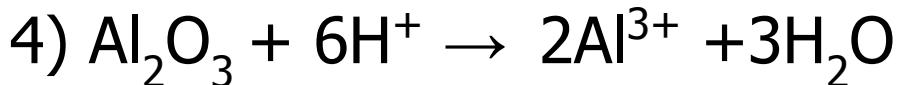


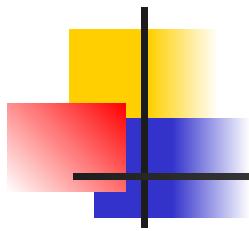
8. Установите соответствие между исходными веществами и сокращенным ионным уравнением

- исходные вещества



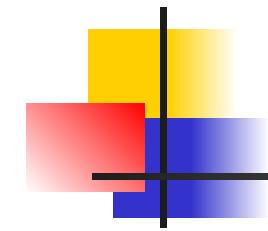
- ионное уравнение





ответы

- 1. Г
- 2. А
- 3. А
- 4. Б
- 5. Б
- 6. В
- 7. Г
- 8. А – 4 ; Б – 1 ; В – 5



Galina