

Электролитическая диссоциация веществ

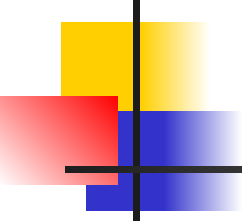
Реакции ионного обмена и
условия их протекания

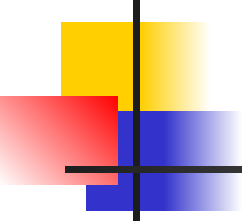


1. Веществом, при диссоциации которого образуются катионы металла и анионы кислотного остатка, является



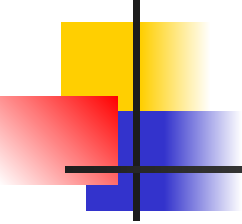
2. К **неэлектролитам** относится

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



3. **Фосфат-ион** имеет формулу





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. $\rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_3^{2-}$

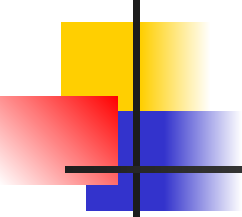
5. Несколько ступеней диссоциации возможны для вещества



6. Сокращенное ионное уравнение

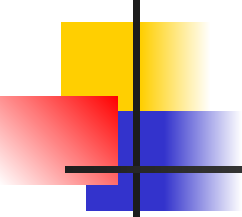
$\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow$ соответствует
следующему молекулярному уравнению

- 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. $\text{BaO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$



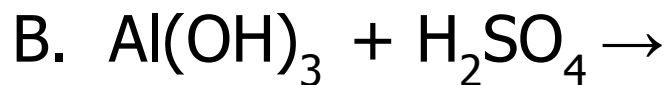
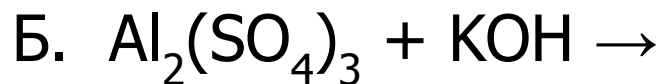
7. С выделением газа протекает реакция между растворами

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

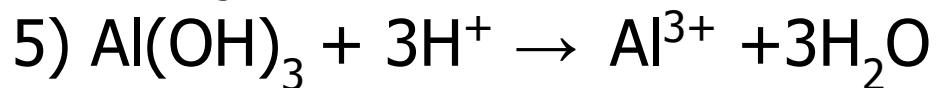
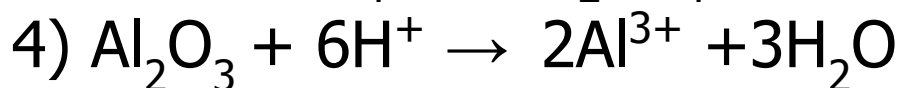
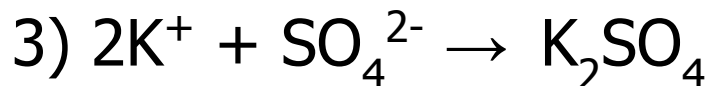
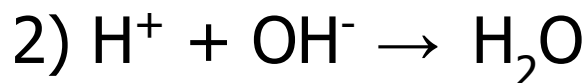
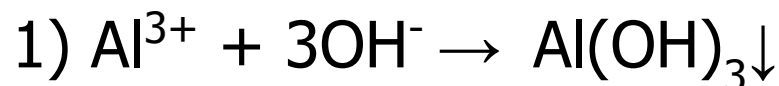


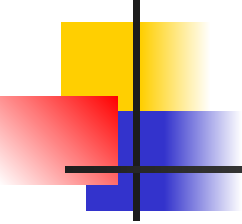
8. Установите соответствие между исходными веществами и сокращенным ионным уравнением

■ ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА



■ ионное уравнение





ОТВЕТЫ

■ 1. Г

■ 5. Б

■ 2. А

■ 6. В

■ 3. А

■ 7. Г

■ 4. Б

■ 8. А – 4 ; Б – 1 ; В – 5

