

Контрольная работа по теме: «Электролитическая диссоциация».

Продолжите предложения

1. Процесс распада электролита на ионы –
  2. Вещества, растворы которых не проводят электрический ток –
  3. Электролиты, которые при диссоциации образуют катионы металла и анионы гидроксогрупп называются –
- Выберите правильный ответ.
4. Сумма коэффициентов в уравнении диссоциации серной кислоты  
1) 3                      2) 4                      3) 5                      4) 6
  5. Наиболее сильным электролитом является 1) HF 2) H<sub>2</sub>S 3) H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> 4) HCl
  6. Какие утверждения об электролитах верны?  
А) При растворении в воде электролиты диссоциируют на ионы.  
Б) Ионы металлов имеют только положительный заряд.  
1) верно только А  
2) верно только Б  
3) верны оба утверждения  
4) оба утверждения неверны
  7. Написать электролитическую диссоциацию Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> –