ЭЛЕКТРОЛИТИЧЕСКАЯ ДИССОЦИАЦИЯ КИСЛОТ

1. Запишите уравнение электролитической диссоциации молекулы соляной кислоты

$$HCl \leftrightarrow H^+ + Cl^-$$

2. Запишите уравнение электролитической диссоциации двух молекул соляной кислоты

$$2HCl \leftrightarrow 2H^+ + 2Cl^-$$

3. Запишите уравнение электролитической диссоциации молекулы азотной кислоты

$$HNO_3 \leftrightarrow H^+ + NO_3^-$$

3. Запишите уравнение электролитической диссоциации двух молекул азотной кислоты

$$2HNO_3 \leftrightarrow 2H^+ + 2NO_3^-$$

4. Запишите уравнение электролитической диссоциации трех молекул азотной кислоты

$$3HNO_3 \leftrightarrow 3H^+ + 3NO_3^-$$

5. Запишите уравнение электролитической диссоциации молекулы серной кислоты

$$H_2SO_4 \leftrightarrow 2H^+ + SO_4^{2-}$$

6. Запишите уравнение электролитической диссоциации двух молекул серной кислоты

$$2H_2SO_4 \leftrightarrow 4H^+ + 2SO_4^{2-}$$

5. Запишите уравнение электролитической диссоциации трех молекул серной кислоты

$$3H_2SO_4 \leftrightarrow 6H^+ + 3SO_4^{2-}$$

1. Выберите правильно составленное уравнение электролитической диссоциации молекулы соляной кислоты

А) $HCl \leftrightarrow H^{+} + Cl^{-}$

Б) $HCl \leftrightarrow H^{-} + Cl^{+}$

В) $HCl \leftrightarrow H^{2+} + Cl^{2-}$

Г) $HCl \leftrightarrow H^{2+} + Cl^{-}$

1. Выберите правильно составленное уравнение электролитической диссоциации молекулы азотной кислоты

А) $HNO_3 \leftrightarrow H^{3+} + 3NO_3^-$

Б) $HNO_3 \leftrightarrow H^+ + 3NO^-$

В) $HNO_3 \leftrightarrow H^+ + NO_3^-$

Г) $HNO_3 \leftrightarrow 3H^+ + 3NO^-$

3. Выберите правильно составленное уравнение электролитической диссоциации молекулы серной кислоты

А) $H_2SO_4 \leftrightarrow H^+ + 4SO^{2-}$

Б) $H_2SO_4 \leftrightarrow 2H^+ + SO_4^-$

В) $H_2SO_4 \leftrightarrow 4H^{2+} + 4SO_4^{2-}$

Г) $H_2SO_4 \leftrightarrow 2H^+ + SO_4^{2-}$

4. Выберите правильно составленное уравнение электролитической диссоциации молекулы фосфорной кислоты

А) $H_3PO_4 \leftrightarrow 3H^+ + 3PO_4^-$

Б) $H_3PO_4 \leftrightarrow 3H^+ + PO_4^{3-}$

В) $H_3PO_4 \leftrightarrow H^+ + 4PO^-$

Г) $H_3PO_4 \leftrightarrow 3H^+ + 4PO^{3-}$

5. Выберите правильно составленное уравнение электролитической диссоциации двух молекул соляной кислоты

А) $HCl \leftrightarrow H^{+} + Cl^{-}$

Б) $2HCl \leftrightarrow 2H^{-} + Cl^{+}$

В) $2HCl \leftrightarrow 2H^{+} + 2Cl^{-}$

Г) $2HCl \leftrightarrow 2H^{2+} + 2Cl^{-}$

6. Выберите правильно составленное уравнение электролитической диссоциации трех молекул азотной кислоты

А) $HNO_3 \leftrightarrow H^+ + NO_3^-$

Б) $3HNO_3 \leftrightarrow 3H^+ + 3NO^-$

В) $3HNO_3 \leftrightarrow 3H^+ + 3NO_3^-$

Г) $3HNO_3 \leftrightarrow 3H^+ + 9NO^-$

7. Выберите правильно составленное уравнение электролитической диссоциации двух молекул серной кислоты

А) $H_2SO_4 \leftrightarrow 2H^+ + SO_4^{2-}$

Б) $2H_2SO_4 \leftrightarrow 4H^+ + 2SO_4^{2-}$

В) $2H_2SO_4 \leftrightarrow 4H^{2+} + 4SO_4^{2-}$

Г) $2H_2SO_4 \leftrightarrow 2H^+ + 4SO_4^{2-}$