

ЕЛЕКТРОЛІТИЧНА ДИСОЦІАЦІЯ

Електроліти — _____

До електролітів належать _____

Неелектроліти — _____

Виконайте завдання.

1. Серед наведених речовин і сумішей виберіть ті, що проводять електричний струм

розплавлена сірка, сульфатна кислота, розчин сульфатної кислоти, сода кристалічна, дощова вода, твердий натрій гідроксид, розчин натрій гідроксиду, розплав натрій гідроксиду, розчин калій ортофосфату, зріджений кисень, спирт.

3. У наведеному переліку виберіть катіони

Cu^{2+} , Br^- , NO_3^- , S^{2-} , Al^{3+} , SO_4^{2-} , K^+ , Ca^{2+} , PO_4^{3-} , I^- , Fe^{2+} , Fe^{3+} , CO_3^{2-} .

Електролітична дисоціація _____

I. Дисоціація солей.

Солі — це електроліти, _____

1. Напишіть рівняння дисоціації солей у розчині (з урахуванням їх коефіцієнтів):

$\text{CuBr}_2 \rightarrow$ _____ $2\text{CuBr}_2 \rightarrow$ _____

$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \rightarrow$ _____ $3\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 \rightarrow$ _____

$\text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ _____ $2\text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ _____

II. Дисоціація основ.

Основи — це електроліти, _____

5. Напишіть рівняння дисоціації лугів у розчині (з урахуванням їх коефіцієнтів):

$\text{NaOH} \rightarrow$ _____ $3\text{NaOH} \rightarrow$ _____

$\text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow$ _____ $2\text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow$ _____

$\text{KOH} \rightarrow$ _____ $6\text{KOH} \rightarrow$ _____

Кислоти — це електроліти, _____

6. Напишіть рівняння дисоціації кислот у розчині (з урахуванням їх коефіцієнтів):

$\text{HBr} \rightleftharpoons$ _____ $3\text{HBr} \rightleftharpoons$ _____

$\text{H}_2\text{SO}_4 \rightleftharpoons$ _____ $2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightleftharpoons$ _____

$\text{HNO}_3 \rightleftharpoons$ _____ $2\text{HNO}_3 \rightleftharpoons$ _____