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):

$CuBr_2 \rightarrow$ _____ $2CuBr_2 \rightarrow$ _____

$Fe(NO_3)_3 \rightarrow$ _____ $3Fe(NO_3)_2 \rightarrow$ _____

$K_2SO_4 \rightarrow$ _____ $2K_2SO_4 \rightarrow$ _____

II. Дисоціація основ.

Основи — це електроліти, _____

_____

_____

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

$NaOH \rightarrow$ _____ $3NaOH \rightarrow$ _____

$Ba(OH)_2 \rightarrow$ _____ $2Ba(OH)_2 \rightarrow$ _____

$KOH \rightarrow$ _____ $6KOH \rightarrow$ _____

Кислоти — це електроліти, _____

_____

_____

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

$HBr \rightleftarrows$ _____ $3HBr \rightleftarrows$ _____

$H_2SO_4 \rightleftarrows$ _____ $2H_2SO_4 \rightleftarrows$ _____

$HNO_3 \rightleftarrows$ _____ $2HNO_3 \rightleftarrows$ _____

LIVEWORKSHEETS