

9 клас
Самостійна робота.
Електроліти і неелектроліти.
16

1. Вкажіть загальні формули електролітів

: А C_xH_y ; Б Me_xAu ;

В $Me(OH)_n$; Г Me_xO_y

2. Вкажіть формули неелектролітів:

А CO ; Б FeF_3 ;

В O_2 ; Г H_2SO_3 ;

Д CH_4 ; Е KOH

3. Вкажіть заряд катіона у $Mn(OH)_2$:

А $+2$; Б -2 ;

В -1 ; Г $+1$

4. Вкажіть формули сполук що дисоціюють

ступінчасто: А MgJ_2 Б H_2SO_4 ;

В $NaOH$; Г $Fe(OH)_3$

26.

5. Запишіть рівняння ступінчастої дисоціації

H_3PO_4 :

6. Запишіть рівняння електролітичної дисоціації:

А $Ba(OH)_2$;

Б $Al_2(SO_4)_3$;

В HNO_2

7.

А. Електроліти, які при дисоціації у водних розчинах утворюють позитивно заряджені йони Гідрогену

називається ... Б. Електроліти, які при дисоціації у водних розчинах утворюють негативно заряджені гідроксид-йони

називаються ... В. Багатоосновні кислоти дисоціюють ..

Г. Солі –це електроліти, які при дисоціації у водних розчинах утворюють.

8. Вкажіть йони, що є у водному розчині натрій хлориду: А . Na^{1+} і Cl^{1-} ; Б . Na^{1+} і SO_4^{2-} ;
В. Na^{1+} і NO_3^{1-} ; Г. Na^{1+} і Br