

◇◇ <イオン・電離 練習問題> No. 1 ◇◇

・次のイオンの名称を書きなさい。

- (1) H^+ ()
- (2) Na^+ ()
- (3) K^+ ()
- (4) Mg^{2+} ()
- (5) Cu^{2+} ()
- (6) Zn^{2+} ()
- (7) NH_4^+ ()
- (8) Cl^- ()
- (9) OH^- ()
- (10) SO_4^{2-} ()
- (11) NO_3^- ()
- (12) CO_3^{2-} ()

・次の文中の()に当てはまる語句を、下の選択肢から選んで書きなさい。

物質の原子は、(①)を失ったり(放出したり)、受け取ったりして、電気を帯びることがある。このようにして原子が電気を帯びたものを(②)という。

原子が(①)を失い、+(プラス)の電気を帯びたものを(③)という。

原子が(①)を受け取り、-(マイナス)の電気を帯びたものを(④)という。

《選択肢》

分子 イオン 陽子 陰イオン 電子 引イオン 陽イオン 鉄イオン

◇◇ <イオン・電離 練習問題> No. 2 ◇◇

・次のイオンの名称を書きなさい。

- (1) Mg^{2+} ()
- (2) K^+ ()
- (3) OH^- ()
- (4) H^+ ()
- (5) SO_4^{2-} ()
- (6) Zn^{2+} ()
- (7) Na^+ ()
- (8) CO_3^{2-} ()
- (9) Cl^- ()
- (10) Cu^{2+} ()
- (11) NH_4^+ ()
- (12) NO_3^- ()

・次の文中の()に当てはまる語句を書きなさい。

物質の原子は、(①)を失ったり(放出したり)、受け取ったりして、電気を帯びることがある。このようにして原子が電気を帯びたものを(②)という。

原子が(①)を失い、+(プラス)の電気を帯びたものを(③)という。
原子が(①)を受け取り、-(マイナス)の電気を帯びたものを(④)という。

水に溶かして水溶液にした時、電流を通す物質を(⑤)、電流を通さない物質を(⑥)という。(⑤)が水溶液などの溶液中で(③)と(④)に分かれることを(⑦)という。

◇◇ <イオン・電離 練習問題> No. 3 ◇◇

・次のイオンの名称を、イオンを表す記号(イオン式)で書きなさい。

- (1) 水素イオン ()
- (2) ナトリウムイオン ()
- (3) カリウムイオン ()
- (4) マグネシウムイオン ()
- (5) 銅イオン ()
- (6) 亜鉛イオン ()
- (7) アンモニウムイオン ()
- (8) 塩化物イオン ()
- (9) 水酸化物イオン ()
- (10) 硫酸イオン ()
- (11) 硝酸イオン ()
- (12) 炭酸イオン ()

・次の電離式を書きなさい。

- (1) 塩化ナトリウムがナトリウムイオンと塩化物イオンに電離する
()
- (2) 塩化水素が水素イオンと塩化物イオンに電離する
()
- (3) 塩化銅が銅イオンと塩化物イオンに電離する
()

◇◇ <イオン・電離 練習問題> No. 4 ◇◇

・次のイオンの名称を、イオンを表す記号(イオン式)で書きなさい。

- (1) マグネシウムイオン ()
- (2) 水酸化物イオン ()
- (3) ナトリウムイオン ()
- (4) 銅イオン ()
- (5) 硫酸イオン ()
- (6) 亜鉛イオン ()
- (7) 水素イオン ()
- (8) 炭酸イオン ()
- (9) 塩化物イオン ()
- (10) カリウムイオン ()
- (11) 硝酸イオン ()
- (12) アンモニウムイオン ()

・次の電離式を書きなさい。

- (1) 塩化水素の電離式(塩化水素が電離する式)
()
- (2) 塩化ナトリウムの電離式(塩化ナトリウムが電離する式)
()
- (3) 塩化銅の電離式(塩化銅が電離する式)
()