

◇◇ <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。