

◇◇ <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+} (マグネシウムイオン)
- (2) K^+ (カリウムイオン)
- (3) OH^- (水酸化物イオン)
- (4) H^+ (水素イオン)
- (5) SO_4^{2-} (硫酸イオン)
- (6) Zn^{2+} (亜鉛イオン)
- (7) Na^+ (ナトリウムイオン)
- (8) CO_3^{2-} (炭酸イオン)
- (9) Cl^- (塩化物イオン)
- (10) Cu^{2+} (銅イオン)
- (11) NH_4^+ (アンモニウムイオン)
- (12) NO_3^- (硝酸イオン)

◇順番がバラバラに出てきても正しく答えられたかな～？

ちなみにイオン記号の「読み方」は No. 3 のプリントを参照してね♪

・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 電子)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 イオン)という。

原子が(①)を失い、+(プラス)の電気を帯びたものを(③ 陽イオン)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 陰イオン)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 電解質)、電流を通さない物質を(⑥ 非電解質)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 電離)という。

◇選択肢がなくても正しく書けたかな？(*^▽^*)