

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

◇Clは「塩素」だけど、イオンになると「塩素イオン」ではなく、「塩化物(えんかぶつ)イオン」と呼ばれるの！

◇Oは「酸素」、Hは「水素」だね。それが合わさってイオンになると「水酸化物(すいさんかぶつ)イオン」と呼ばれるよ(^▽^)

◇硫酸(りゅうさん)・硝酸(しょうさん)・炭酸(たんさん)イオンは何だか「三兄弟」みたいだね…(?)

3人ともしっかり覚えてね(^\_^)(・▽・)(° °)

・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 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。

◇電子は「-(マイナス)」の性質を持っているの。そんな電子をやりとりして足りなくなったり増えたりすることで、電子の”持ち主”である原子が+イオン(陽イオン)や-イオン(陰イオン)になるのだ!(^o^)

《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