

◇◇ <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 (H^+)
 ◇読み方も書いていくよ！音の響きとともに覚えてね♪ → エイチ プラス
- (2) ナトリウムイオン (Na^+)
 エヌエー プラス
- (3) カリウムイオン (K^+)
 ケー プラス
- (4) マグネシウムイオン ◇ + や $^{2+}$ 、 $^-$ 、 $^{2-}$ は、右上に小さめに！ (Mg^{2+})
 どのイオンもね！ エムジー 2 プラス
- (5) 銅イオン (Cu^{2+})
 シーユー 2 プラス
- (6) 亜鉛イオン (Zn^{2+})
 あえん ゼットエヌ 2 プラス
- (7) アンモニウムイオン 4 は、下に小さめに！ → (NH_4^+)
 エヌエイチフォー プラス
- (8) 塩化物イオン (Cl^-)
 シーエル マイナス
- (9) 水酸化物イオン (OH^-)
 オーエイチ マイナス
- (10) 硫酸イオン 4 は、下に小さめに！ → (SO_4^{2-})
 リゅうさん エスオーフォー 2 マイナス
- (11) 硝酸イオン 3 は、下に小さめに！ → (NO_3^-)
 しょうさん エヌオースリー マイナス
- (12) 炭酸イオン 3 は、下に小さめに！ → (CO_3^{2-})
 シーオースリー 2 マイナス

◇アルファベットの大文字、小文字、数字の位置、+や-の位置、正確にね。(.)

・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
 ($NaCl \rightarrow Na^+ + Cl^-$)
- (2) 塩化水素が水素イオンと塩化物イオンに電離する
 ($HCl \rightarrow H^+ + Cl^-$)
- (3) 塩化銅が銅イオンと塩化物イオンに電離する
 ($CuCl_2 \rightarrow Cu^{2+} + 2Cl^-$)

右下に小さめに 2↑ ここは ↑ 2 プラス ↑ここは大きめ(アルファベット大文字くらい)の 2！ 「2」の位置、大きさ、正確に♪