

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

◇陽イオン、陰イオン、バラバラに出てきても正しく答えられたかな～?(*^▽^*)

それぞれの読み方は No. 3 のプリントを参照してね！ 声に出して読みながら覚えるといいと思うよ♪

・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)
($\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$)
- (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)
($\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$)
- (3) 塩化銅の電離式(塩化銅が電離する式)
($\text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Cl}^-$)

◇電離式も隅々まで正しく書けたかな？ 手で書いて、声に出して読んで、耳で聞いて、しっかり覚えてね♪