

⑧ 原子の記号の右肩に電気の種類と数を書き加えてイオンを表したものを何というか

(イオン式)

⑨ 次のア～オのイオン式で表されるイオンの名前を書こう。

ア. Cl^- (塩化物イオン) イ. Cu^{2+} (銅イオン)
ウ. Zn^{2+} (亜鉛イオン) エ. SO_4^{2-} (硫酸イオン)
オ. NH_4^+ (アンモニウムイオン)

⑩ ⑨のア～オの中から陽イオンをすべて選ぼう

(イ. ウ. オ)

⑪ 次のア～オのイオンをイオン式で表そう。

ア. 水素イオン (H^+) イ. ナトリウムイオン (Na^+)
ウ. 水酸化物イオン (OH^-) エ. 硝酸イオン (NO_3^-)
オ. 硫化物イオン (S^{2-})

⑫ ⑪のア～オの中から陰イオンをすべて選ぼう

(ウ. エ. オ)

⑬ 電解質が水にとけて陽イオンと陰イオンに分かれることを何というか

(電離)

⑭ 塩化水素はどのように電離するか。次の式の () にあてはまるイオンの名前とイオン式を書こう。

塩化水素 \rightarrow (水素イオン) + 塩化物イオン
 $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + (\text{Cl}^-)$