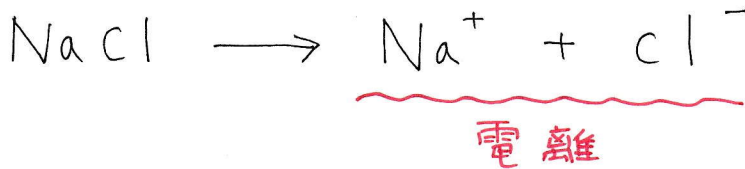


電解質を水に溶かしたらなぜイオンが発生するのか？

↓

電解質を水に溶かしたら、イオンに分かれます。  
このことを電離という。

(例) 塩化ナトリウム (NaCl) の電離



Na は 1つ<sup>電子</sup> ⊖ を失って、 $\text{Na}^+$  になる。(陽イオンになった)

Cl は 1つ ⊖ を得て  $\text{Cl}^-$  になる。(陰イオンになった)

Na くんは

すぐに ⊖ を落としてしまう人

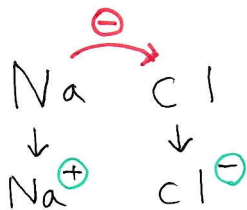
Cl くんは

常に ぽろぽろ ⊖ が落ちて  
いないか探している人

↓ ↓  
2人が会ったら？

Naの<sup>電子</sup> ⊖ が  
Cl に移る

Na<sup>+</sup>



になる。

Cl<sup>-</sup>

+と-は引き合うので、NaCl になります。

くっついた!!