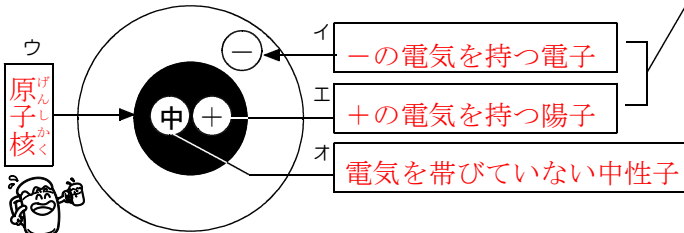


原子の構造

原子の中心にあるんだ！



ア +と-の電気の量は等しく
原子は電気的には**中性**！

電気を帯びた原子を**イオン**

+の電気を帯びた
キ **陽イオン**
-の
ク **陰イオン**

- 電子を失うと→陽イオン
- 電子を得ると→陰イオン

ケ **電離**

… 物質が水にとって陽イオンや陰イオンに分かれること。

コ **電解質**

… 電離する(水にとって陽イオンや陰イオンに分かれる)物質

サ **非電解質**

… 水にとかしても電離せず電流がながれない物質

シ ナトリウム原子 原子記号 Na 中性	セ ナトリウムイオン イオン式 Na⁺ 陽イオン	タ 水素原子 原子記号 H 中性	ツ 水素イオン イオン式 H⁺ 陽イオン
ト 銅原子 原子記号 Cu 中性	ニ 銅イオン イオン式 Cu²⁺ 陽イオン	ネ 塩素原子 原子記号 Cl 中性	ハ 塩化物イオン イオン式 Cl⁻ 陰イオン

フ CuCl₂ 塩化銅 電離 → Cu²⁺ 陽イオン + 2Cl⁻ 陰イオン 銅イオン 1 塩化物イオン 2	ヘ HCl 塩化水素 電離 → H⁺ 陽イオン + Cl⁻ 陰イオン 水素イオン 1 塩化物イオン 1	ホ NaCl 塩化ナトリウム 電離 → Na⁺ 陽イオン + Cl⁻ 陰イオン ナトリウムイオン 1 塩化物イオン 1