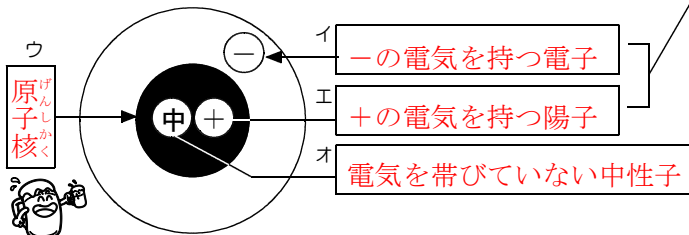


原子の構造

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**

- 電子を失うと → **陽イオン** (陽イオンは+の電気を帯びた)
- 電子を得ると → **陰イオン** (陰イオンは-の電気を帯びた)

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