

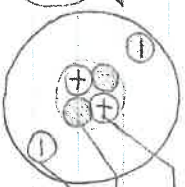
金賞

イオンになる

○ 依之は... 原子が電子を帯びたもの。

陽イオン... 上の電気を帯びている。

陰イオン... 下の電気を帯びている。



(原子核)
陽子(21個) + 電気を帯びた
中性子(21個) 電気を帯びた
電子(21個)
電気を帯びた

○ 陽イオンの表し方



ナトリウムイオン

マグネシウムイオン

アンモニウムイオン

銅イオン

鉄イオン

○ 陰イオンの表し方



塩化物イオン

硫酸イオン

水酸化物イオン

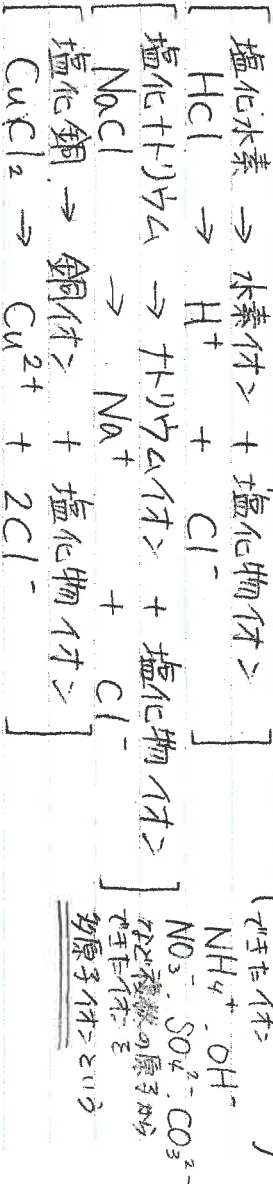
硝酸イオン

炭酸イオン

★ ナトリウム原子 Na がマグネシウム Mg などの原子は、電子を失いやすい性質をもつが、電子を1個失うと、上の電気を帯びたイオンになる。

★ 塩素原子 Cl などの原子は電子を受けとりやすい性質をもつが、電子を1個受けるとこの電気を帯びたイオンになる。

○ 電離... 電解質が陽イオンと陰イオンに分かれること



(複数の原子からなるイオン)
 NH₄⁺ OH⁻
 NO₃⁻ SO₄²⁻ CO₃²⁻
 など複数の原子からなるイオンを多原子イオンという

陽イオンの書き方



e-は電子のこと

Na → Na⁺ + e⁻
 ナトリウム原子が電子を1個失う
 全体として上の電気を帯びた
 ナトリウムイオンになる

陰イオンの書き方



Cl + e⁻ → Cl⁻
 塩素原子が電子を1個受けると
 全体として下の電気を帯びた塩化物イオンになる