

**1 第一イオン化エネルギー****防御力**

>> 原子の最外殻から電子を1個奪うときに必要な_____のエネルギー

POINT!

第一イオン化エネルギー大

→ 電子を奪われにくい

→ 防御力高

第一イオン化エネルギー小

→ 電子を奪われやすい

→ 防御力低

Gourmet!
化学のグルメ

2 電子親和力**攻撃力**

>> 原子に電子1個をくっつけたときに放出されるエネルギー

POINT!

電子親和力大

→ 電子と仲がいい

→ 他から電子を奪いやすい

→ 攻撃力高

電子親和力小

→ 電子と仲が悪い

→ 他から電子を奪いにくい

→ 攻撃力低

Gourmet!
化学のグルメ

12**第一イオン化エネルギー・電子親和力・電気陰性度の違い**

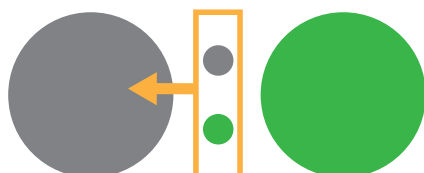
物質の構成



3 電気陰性度

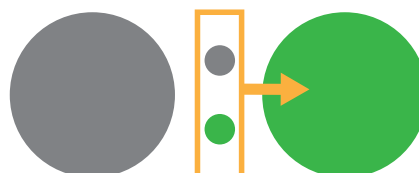
>> 原子が _____ を自分の方に引っ張る強さ

グレーの電気陰性度が高い場合



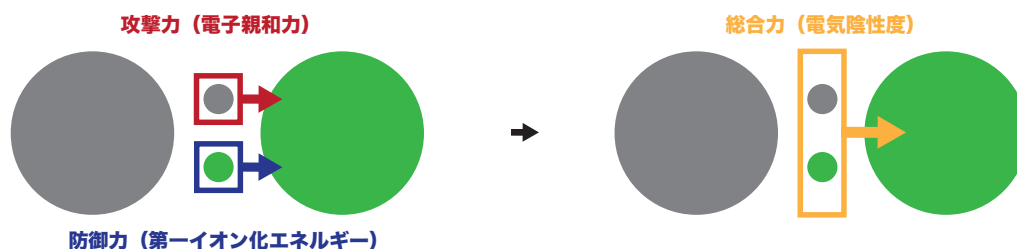
グレー側に電子が引きつけられる

グリーンの電気陰性度が高い場合



グリーン側に電子が引きつけられる

4 第一イオン化エネルギー・電子親和力・電気陰性度の違い



電気陰性度は _____ と _____ を総合的に考えたもの！

共有電子対は「自分の電子」と「相手の電子」が組み合わせられてできたものである。従って、電気陰性度、つまり「共有電子対を自らの方に引っ張る力」というのは自分の電子を守る力（＝守備力＝第一イオン化エネルギー）と相手の電子を奪い取る力（＝攻撃力＝電子親和力）の両方を合わせた総合力ということになる。