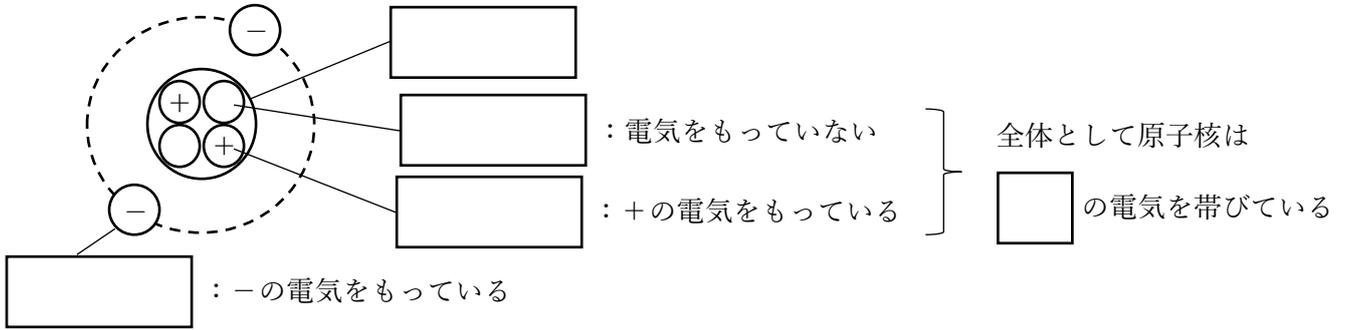




原子とイオン

◎原子の構造

例：ヘリウム原子のつくり

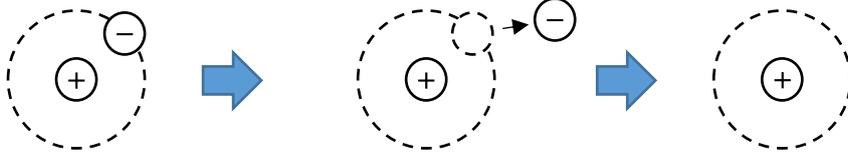


図のように、ふつう原子1個がもつ陽子の数と電子の数は 。

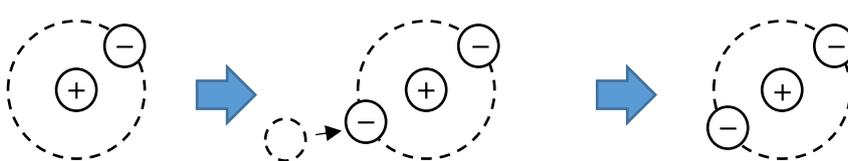
→ 原子全体では電気を帯びてい 。

● イオンのでき方

陽イオン → 原子が電子を できる。



陰イオン → 原子が電子を できる。



● イオンの表し方

例：銅イオン（銅原子が電子を2個放出してできる） →

例：塩化物イオン（塩素原子が電子を1個受け取ってできる） →

◎イオンの化学式

水素イオン		ナトリウムイオン		マグネシウムイオン		銀イオン	
塩化物イオン		水酸化物イオン		カルシウムイオン		銅イオン	
亜鉛イオン		アンモニウムイオン		硫酸イオン		硝酸イオン	
炭酸イオン		バリウムイオン		カリウムイオン			

