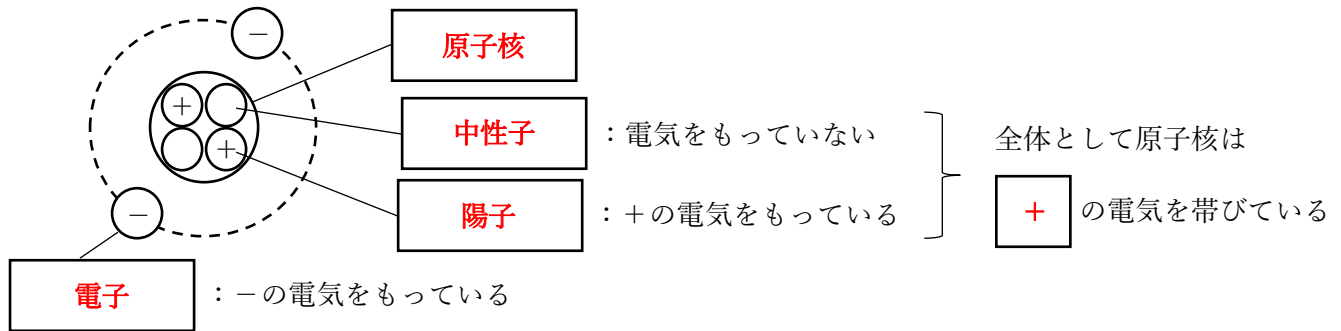




# 原子とイオン

## ◎原子の構造

例：ヘリウム原子のつくり

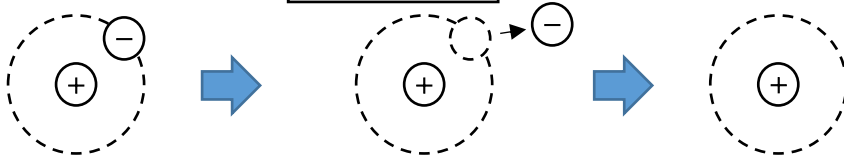


図のように、ふつう原子1個がもつ陽子の数と電子の数は **同じ**。

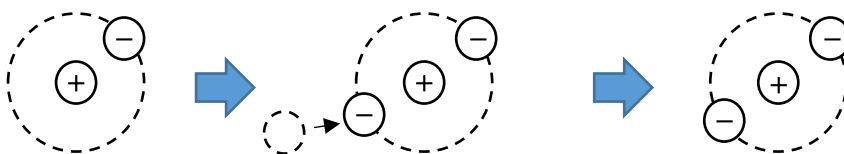
→ 原子全体では電気を帯びてい **ない**。

### ● イオンのでき方

陽イオン → 原子が電子を **放出して** できる。



陰イオン → 原子が電子を **受け取って** 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) → **Cu<sup>2+</sup>**

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) → **Cl<sup>-</sup>**

## ◎イオンの化学式

水素イオン	<b>H<sup>+</sup></b>	ナトリウムイオン	<b>Na<sup>+</sup></b>	マグネシウムイオン	<b>Mg<sup>2+</sup></b>	銀イオン	<b>Ag<sup>+</sup></b>
塩化物イオン	<b>Cl<sup>-</sup></b>	水酸化物イオン	<b>OH<sup>-</sup></b>	カルシウムイオン	<b>Ca<sup>2+</sup></b>	銅イオン	<b>Cu<sup>2+</sup></b>
亜鉛イオン	<b>Zn<sup>2+</sup></b>	アンモニウムイオン	<b>NH<sub>4</sub><sup>+</sup></b>	硫酸イオン	<b>SO<sub>4</sub><sup>2-</sup></b>	硝酸イオン	<b>NO<sub>3</sub><sup>-</sup></b>
炭酸イオン	<b>CO<sub>3</sub><sup>2-</sup></b>	バリウムイオン	<b>Ba<sup>2+</sup></b>	カリウムイオン	<b>K<sup>+</sup></b>		

