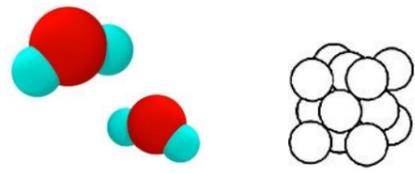




化学結合

- ・原子同士は結びつくこと (=) することで、分子や結晶をつくる。
- ・結合には() が大きく関与している。

化学結合 {
・ 結合
・ 結合
・ 結合



<イオンとイオン結合>

1

◇代表的な名称・イオン式

価数	名称	イオン式	価数	名称	イオン式
1価	水素イオン	H ⁺	1価	フッ化物イオン	F ⁻
	カリウムイオン	K ⁺		塩化物イオン	Cl ⁻
	ナトリウムイオン	Na ⁺		臭化物イオン	Br ⁻
	銀イオン	Ag ⁺		ヨウ化物イオン	I ⁻
2価	カルシウムイオン	Ca ²⁺	2価	酸化物イオン	O ²⁻
	マグネシウムイオン	Mg ²⁺		硫化物イオン	S ²⁻
	亜鉛イオン	Zn ²⁺	1価	酢酸イオン	CH ₃ COO ⁻
	銅(Ⅱ)イオン	Cu ²⁺		硝酸イオン	NO ₃ ⁻
3価	鉄(Ⅱ)イオン	Fe ²⁺	水酸化物イオン	OH ⁻	
	鉄(Ⅲ)イオン	Fe ³⁺	2価	硫酸イオン	SO ₄ ²⁻
1価	アルミニウムイオン	Al ³⁺		炭酸イオン	CO ₃ ²⁻
	1価	アンモニウムイオン	NH ₄ ⁺	3価	リン酸イオン
オキシニウムイオン		H ₃ O ⁺			

イオン

イオン

(1) 単純なイオンのモデル

① 塩化ナトリウム _____ の場合

② 単原子のイオンの場合

陽イオン

陰イオン



Na →

Cl →

※NaClは「Na原子がCl原子に電子e⁻を渡すことで結合している」という見方もできる

<練習> 次の原子がイオンになるときのイオン反応式を答えよ

① 水素

② 亜鉛

電子が2つ移動するときは 2e⁻ と表す

③ 硫黄