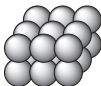
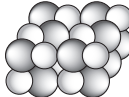


2. 分子と化学式

() に適当な語句を [] には適当な化学式を入れなさい。

①() …いくつかの原子が結びついてできた、物質の性質を表す最小の単位。

	②() …1種類の原子だけでできている物質	③() …2種類以上の原子からできている物質
分子をつくる物質	酸素 水素 ④[] ⑤[]  塩素 ⑥[]	水 二酸化炭素 ⑦[] ⑧[]  アンモニア ⑨[]
分子をつくらない物質	銅 炭素 ⑩[] ⑪[] 銀 カリウム ⑫[] ⑬[]  アルミニウム ⑭[]	塩化ナトリウム (食塩) 塩化銅 ⑮[] ⑯[] 硫化鉄 酸化マグネシウム ⑰[] ⑱[]  酸化銀 ⑲[]

■ 化学式の読み方 読むときは後ろから。(後ろの物質を「～化」と読みかえることもある)

【例】 NaCl 後ろから読んで 塩化ナトリウム
ナトリウム 塩素

※ 上のように、1つの化学式で表される物質を純粋な物質というのに対し、食塩水のように
2つ以上の純粋な物質が混じり合ったものを⑳() という。

└───▶ 食塩と水