

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( **分子** ) …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( <b>単体</b> ) …1種類の原子だけでできている物質	③( <b>化合物</b> ) …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 ④[ <b>O<sub>2</sub></b> ]  水素 ⑤[ <b>H<sub>2</sub></b> ] 塩素 ⑥[ <b>Cl<sub>2</sub></b> ]	水 ⑦[ <b>H<sub>2</sub>O</b> ]  二酸化炭素 ⑧[ <b>CO<sub>2</sub></b> ] アンモニア ⑨[ <b>NH<sub>3</sub></b> ]
分子をつくらない物質	銅 ⑩[ <b>Cu</b> ] 銀 ⑫[ <b>Ag</b> ]  炭素 ⑪[ <b>C</b> ] カリウム ⑬[ <b>K</b> ] アルミニウム ⑭[ <b>Al</b> ]	塩化ナトリウム (食塩) ⑮[ <b>NaCl</b> ] 硫化鉄 ⑰[ <b>FeS</b> ]  塩化銅 ⑯[ <b>CuCl<sub>2</sub></b> ] 酸化マグネシウム ⑱[ <b>MgO</b> ] 酸化銀 ⑲[ <b>Ag<sub>2</sub>O</b> ]

■ 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】  $\text{NaCl}$  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( **混合物** ) という。

↳ 食塩と水