

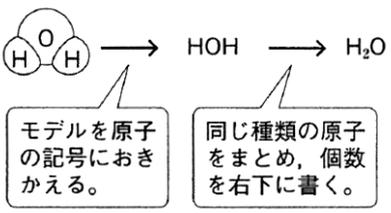
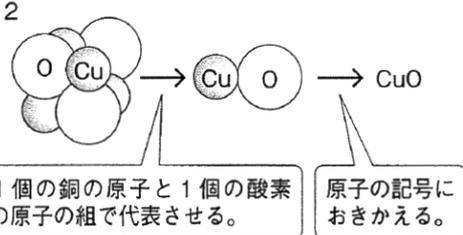
教科書超重要語句チェックプリント 中2理科

分子

・原子がいくつか集まってできた粒。(アボガドロが発見。)物質には分子をつくるもの(水素・酸素・水など)と、作らないもの(金属類・炭素・塩化ナトリウムなど)がある。

化学式

・物質のつくりを原子の記号と数字を使って表したもの。例えば、水は水素原子2個と酸素原子1個からできているので、化学式は H_2O である。分子が1個のときは、数字は書かない。

分子を作る場合	分子を作らない場合
<p>図1</p> 	<p>図2</p> 

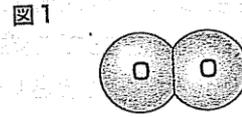
★覚えるべき化学式

水素	H_2	酸素	O_2	窒素	N_2
塩素	Cl_2	炭素	C	鉄	Fe
銅	Cu	銀	Ag	硫黄	S
マグネシウム	Mg	水	H_2O	二酸化炭素	CO_2
アンモニア	NH_3	塩化ナトリウム	NaCl	酸化銅	CuO
酸化マグネシウム	MgO	硫化鉄	FeS	酸化銀	Ag_2O

問題

[問題1]アボガドロは、物質には、いくつかの原子が結びついてできた粒子が単位になっているものがあると考えた。

- (1) 下線部で示した粒子を何というか。
 (2) (1)の粒子を原子の記号と数字で表したものを何というか。



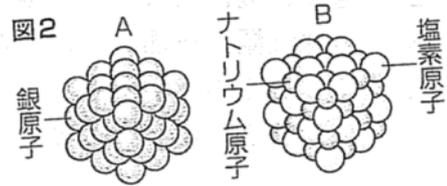
(3) 図1は(1)の粒子をモデルで表したものである。

- ① 図1の物質名を書け。 ② ①を(2)で表せ。

(4) 物質には、(1)の粒子を作らないものもある。

図2は、その物質をモデルで表したものである。

A、Bをそれぞれ(2)で表せ。



(1)	(2)	(3) ①	(3) ②
(4) A	(4) B		

[問題2]下の図は、いろいろな物質の化学式を表したものである。次の問に答えなさい。

	I	II	III	IV	V	VI	VII
物質名	銅	酸素	二酸化炭素	水	塩化ナトリウム	③	酸化マグネシウム
化学式	①	O ₂	CO ₂	H ₂ O	②	Ag ₂ O	④

- (1) 図の①～④に当てはまる物質名や化学式を書きなさい。
 (2) 図の□は、何が2個あることを示しているか。次から選びなさい。

ア Cという原子が2個 イ Oという原子が2個 ウ COという原子が2個

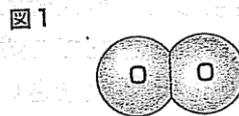
(1) ①	(1) ②	(1) ③	(1) ④	(2)
----------	----------	----------	----------	-----

教科書超重要語句チェックプリント 中2理科

解答

[問題1]アボガドロは、物質には、いくつかの原子が結びついてできた粒子が単位になっているものがあると考えた。

- (1) 下線部で示した粒子を何というか。
 (2) (1)の粒子を原子の記号と数字で表したものを何というか。



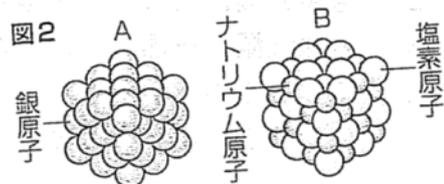
(3) 図1は(1)の粒子をモデルで表したものである。

- ① 図1の物質名を書け。 ② ①を(2)で表せ。

(4) 物質には、(1)の粒子を作らないものもある。

図2は、その物質をモデルで表したものである。

A、Bをそれぞれ(2)で表せ。



(1) 分子	(2) 化学式	(3) ① 酸素	(3) ② O ₂
(4) A Ag	(4) B NaCl		

[問題2]下の図は、いろいろな物質の化学式を表したものである。次の間に答えなさい。

	I	II	III	IV	V	VI	VII
物質名	銅	酸素	二酸化炭素	水	塩化ナトリウム	③	酸化マグネシウム
化学式	①	O ₂	CO ₂	H ₂ O	②	Ag ₂ O	④

- (1) 図の①～④に当てはまる物質名や化学式を書きなさい。
 (2) 図の□は、何が2個あることを示しているか。次から選びなさい。

ア Cという原子が2個 イ Oという原子が2個 ウ COという原子が2個

(1) ① Cu	(1) ② NaCl	(1) ③ 酸化銀	(1) ④ MgO	(2) イ
----------	------------	-----------	-----------	-------