

第 2 章	理科(2 年)	名前:		日 付	No.02
	原子分子				

[問題 1]

次の各問いに答えなさい。

(1) 右の分子の化学式を答えなさい。

(数字はそのまま書くこと。 $\text{CO}_2 \rightarrow \text{CO2}$)



[解答欄]

(1)	
-----	--

[問題 2]

化学式について、次の各問いに答えよ。

(1) アンモニアの化学式は、右のように表される。アンモニアは何種類の原子でできているか。

(2) H の後ろの小さな「3」は何を表しているか。



[解答欄]

(1)		(2)	
-----	--	-----	--

[問題 3]

4CO_2 について次の各問いに答えよ。

(1) 大きな数字の 4 は、何がいくつあることを説明しているか。

(2) 小さな数字の 2 は、何がいくつあることを説明しているか。

(3) 4CO_2 中に酸素原子はいくつあるか。

[解答欄]

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

[問題 4]

2H と H_2 の違いをわかるように説明せよ。

[解答欄]

--

[問題 5]

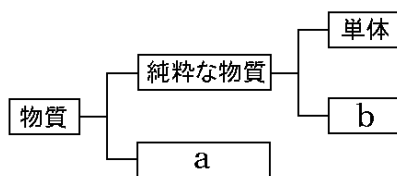
①酸素原子が 2 個あるようすと、②酸素分子 1 個をそれぞれ原子の記号で表せ。

[解答欄]

①		②	
---	--	---	--

[問題 6]

下の図は、物質を分類したものである。次の各問いに答えよ。



(1) 図の a, b にあてはまる物質の種類を書け。

(2) 次の物質の中から、単体、図の a, b にあてはまるものをそれぞれ、すべて選べ。

[二酸化炭素 食塩 砂糖水 硫黄 酸素 空気 水 酸化鉄 水酸化ナトリウム 銅]

[解答欄]

(1)		b		(2)単体	
a		b			

[問題 7]

次より単体をすべて選べ。

[水 水素 炭酸水素ナトリウム 二酸化炭素 酸素 酸化銀 銅 塩化銅 銀]

[解答欄]

[問題 8]

次の中で化合物を答えよ。

[窒素 酸化銅 二酸化炭素]

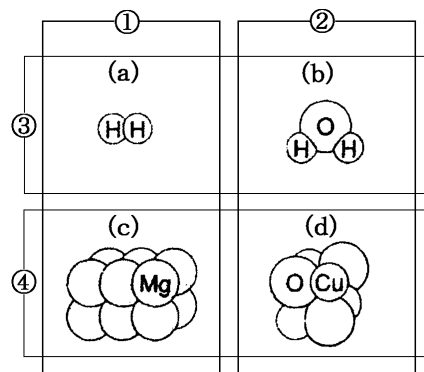
[解答欄]

[問題 9]

(a)～(d)の4種類の物質を、右図のようにモデルで表し、①～④に分類した。

次の各問いに答えよ。

- (1) ①は、(a)と(c)の物質をまとめたものである。このような物質を何というか。
- (2) ②は、(b)と(d)の物質をまとめたものである。このような物質を何というか。
- (3) (a)と(c)はそれぞれ何のモデルか。その物質名を書け。
- (4) ③と④はそれぞれどのような物質か。「分子」という語を使って書け。



[解答欄]

(1)		(2)		(3)(a)		(c)	
(4)③		④					