

物質の成り立ちと化学変化(4)

名前

1 次の文章は、物質の分類についての説明である。() に当てはまる言葉を書くか、

○でかこみなさい。

- (1) 物質には (① 分子) が集まってできているものと、①というまとまりをもたないものがある。
- (2) (酸素や水・銅や鉄) などは、①が集まってできている物質であり、(酸素や水・銅や鉄) などの金属のなかまや、塩化ナトリウムなどは①というまとまりをもたない物質である。
- (3) 水素、窒素、酸素、銅、鉄などの物質は (1種類・2種類以上) の元素からできている。このような物質を (② 単体・化合物) という。
- (4) 二酸化炭素、水、塩化ナトリウムなどの物質は (1種類・2種類以上) の元素からできている。このような物質を (③ 単体・化合物) という。
- (5) 物質は、1種類の物質でできている (④ 純粋な物質・混合物) と、複数の物質が混ざりあってできている (⑤ 純粋な物質・混合物) とに分類でき、④はさらに単体と化合物に分類できる。

2 右の表はさまざまな元素とその元素記号をまとめたものである。

以下の問題に答えなさい。

- (1) 図の [] に当てはまる言葉を下の [] から選んで書きなさい。

[酸素、二酸化炭素、水素、炭素、酸化銀、水、
金、銀、銅、鉄、リチウム、塩化ナトリウム]

- (2) 金属の性質として正しいものを次のア～オから三つ選び、記号を書きなさい。

- ア) 金属光沢がある
- イ) 磁石につく
- ウ) 電気をよく通す
- エ) 展性や延性がある
- オ) 燃やすと二酸化炭素が発生する

- (3) 原子番号の順に元素を並べた表を何というか。

(1)	①	水素	②	炭素	③	酸素
	④	鉄	⑤	銅	⑥	銀
(2)	ア、ウ、エ			(3)	周期表	

元素	元素記号
①	H
②	C
窒素	N
③	O
硫黄	S
塩素	Cl
ナトリウム	Na
マグネシウム	Mg
アルミニウム	Al
カリウム	K
カルシウム	Ca
④	Fe
⑤	Cu
亜鉛	Zn
⑥	Ag

□ 非金属 □ 金属