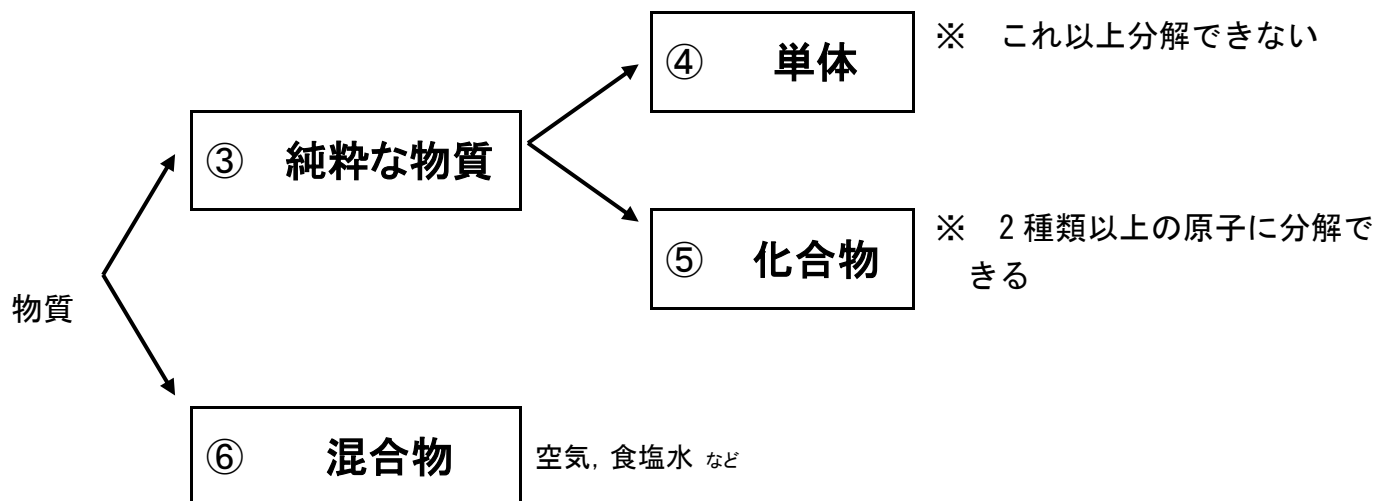


教科書超重要語句チェックプリント 中2理科

物質の分類

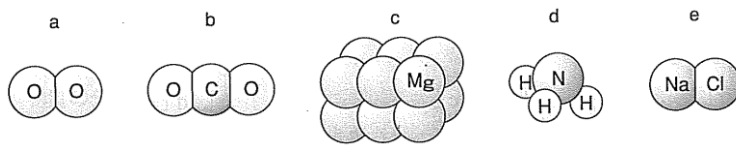
・物質は純粋な物質と混合物に分けられる。混合物は2つ以上の物質が混ざったもので、食塩水（塩化ナトリウムと水）、空気（窒素・酸素・二酸化炭素など）などがあげられる。単体の物質は1種類の、化合物は2種類以上の原子でできている。



問題

[問題1] 図のA~Eは、5種類の原子を示したものである。

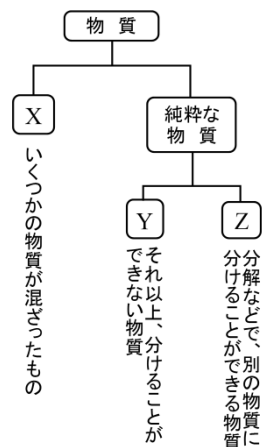
- (1) 2種類以上の原子でできた物質を何というか。
- (2) (1)の物質を記号ですべて答えなさい。
- (3) 水にeを溶かしてできる物質は、純粋な物質か、それとも混合物か。
- (4) 分子からできている物質をすべて選び、記号で答えなさい。
- (5) 図にならって、酸化銅をモデルで表しなさい。



(1)	(2)	(5)
(3)	(4)	

[問題2] 次のa~hはいろいろな物質を示している。

a 銅	b 酸素	c 食塩水	d 二酸化炭素
e 水	f 空気	g 酸化銀	h マグネシウム



- (1) 図2のX~Zにあてはまる物質を、a~hからそれぞれすべて選べ。
- (2) aとhにはある共通点がある。物質の成り立ちと(1)から考えて、適当なものを次のア~エから1つ選べ。

ア どちらも分子をつくる物質である。

イ どちらも混合物である。

ウ どちらも化合物である。

エ どちらも分子をつくらない物質である。

- (3) f 空気 は混合物である。空気を構成する物質を3つ、化学式で書け。

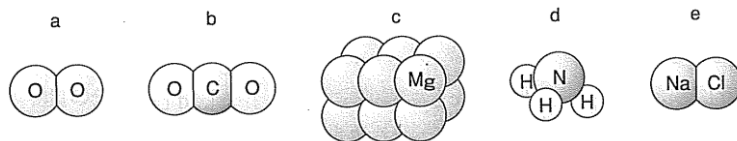
(1) X	(1) Y	(1) Z	(2)	(3)
----------	----------	----------	-----	-----

教科書超重要語句チェックプリント 中2理科

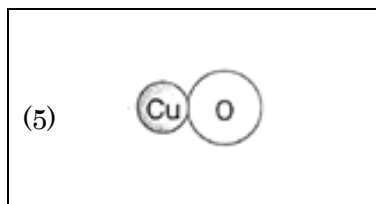
解答

[問題1] 図のA~Eは、5種類の原子を示したものである。

- (1) 2種類以上の原子でできた物質を何というか。
- (2) (1)の物質を記号ですべて答えなさい。
- (3) 水にeを溶かしてできる物質は、純粋な物質か、それとも混合物か。
- (4) 分子からできている物質をすべて選び、記号で答えなさい。
- (5) 図にならって、酸化銅をモデルで表しなさい。

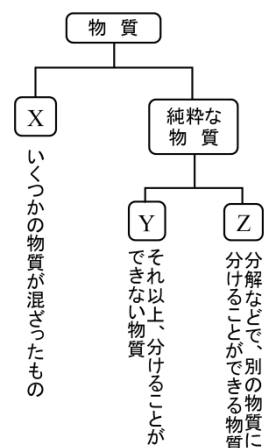


(1) 化合物	(2) b, d, e
(3) 混合物	(4) a, b, d



[問題2] 次のa~hはいろいろな物質を示している。

a 銅	b 酸素	c 食塩水	d 二酸化炭素
e 水	f 空気	g 酸化銀	h マグネシウム



- (1) 図2のX~Zにあてはまる物質を、a~hからそれぞれすべて選べ。
- (2) aとhにはある共通点がある。物質の成り立ちと(1)から考えて、適当なものを次のア~エから1つ選べ。

ア どちらも分子をつくる物質である。

イ どちらも混合物である。

ウ どちらも化合物である。

エ どちらも分子をつくらない物質である。

- (3) f 空気 は混合物である。空気を構成する物質を3つ、化学式で書け。

(1) X c, f	(1) Y a, b, h	(1) Z d, e, g	(2) エ	(3) 例 N_2, O_2, CO_2
---------------	------------------	------------------	-------	------------------------