

物質の成り立ちと化学変化(一問一答)

名前

以下の問いに答えなさい。

- (1) 物質が変化して、もとの物質とは異なる種類の物質が生じることを何というか。
- (2) 1種類の物質が2種類以上の異なる物質に分かれる(1)を何というか。
- (3) 加熱による(2)と、電流による(2)をそれぞれ何というか。
- (4) 物質をつくっている、それ以上は分けることのできない^{リゅうし}粒子を何というか。
- (5) 現在知られている(4)の種類はおよそ何種類か、正しいものを下のア～ウから選んで記号を書きなさい。
ア) 約 11 種類 イ) 約 110 種類 ウ) 約 1100 種類
- (6) (4) の種類のことを何というか。
- (7) (6) を表す記号を何というか。
- (8) (6) を原子番号の順に並べた表を何というか。
- (9) いくつかの(4)が結びついてできている、物質の性質を示す最小の単位を何というか。
- (10) 酸素分子は酸素原子が何個結びついてできているか。
- (11) 水分子は酸素原子と水素原子がそれぞれ何個ずつ結びついてできているか。
- (12) 酸化銀を加熱すると、何と何に分解されるか。
- (13) 水に電流を流すと何と何に分解されるか。
- (14) 1種類の元素からできている物質を何というか。また、そのような物質の例を1つ書きなさい。
- (15) 2種類以上の元素からできている物質を何というか。また、そのような物質の例を1つ書きなさい。
- (16) 分子が集まってできている物質を下の[]からすべて選んで書きなさい。
[酸素、 二酸化炭素、 銅、 鉄、 水、 塩化ナトリウム]
- (17) 次の①～⑤が表す元素の名称を書きなさい。
① Mg ② Ca ③ S ④ Ag ⑤ Cl
- (18) 次の⑥～⑩の元素の元素記号を書きなさい。
⑥ 窒素 ⑦ 銅 ⑧ 鉄 ⑨ ナトリウム ⑩ 炭素

(1)	化学変化 (化学反応)	
(2)	分解	
(3)	加熱による 熱分解	
	電流による 電気分解	
(4)	原子	
(5)	イ	
(6)	元素	
(7)	元素記号	
(8)	周期表	
(9)	分子	
(10)	2 個	
(11)	酸素原子 1 個 水素原子 2 個	
(12)	酸素 と 銀 (順不同)	
(13)	水素 と 酸素 (順不同)	
(14)	単体	
	物質 水素、酸素、銅、鉄などから1つ	
(15)	化合物	
	物質 水、二酸化炭素、塩化ナトリウムなどから1つ	
(16)	酸素、二酸化炭素、水	
(17)	①	マグネシウム
	②	カルシウム
	③	硫黄 ^{いおう}
	④	銀
	⑤	塩素
(18)	⑥	N
	⑦	Cu
	⑧	Fe
	⑨	Na
	⑩	C