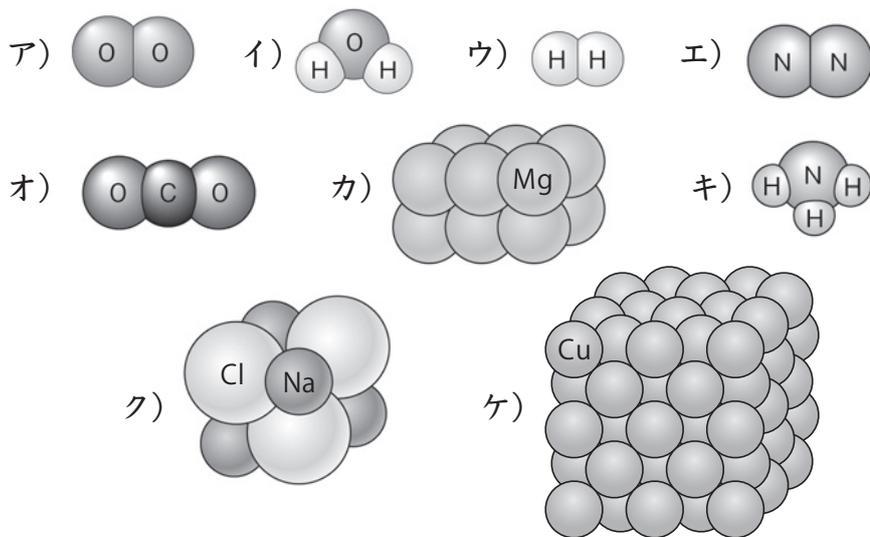


化学変化と化学式(一問一答)

名前

以下の問いに答えなさい。

- (1) 物質を元素記号で表したものを何というか。
- (2) (1)を組み合わせて化学変化を表したものを何というか。
- (3) 反応前の物質の化学式は(2)の右辺と左辺のどちらに書くか。
- (4) 反応後に生じる物質の化学式は(2)の右辺と左辺のどちらに書くか。
- (5) (2)の右辺と左辺で、種類と数を同じにしなければならないものは何か。
- (6) (5)は化学変化によって、新しくできたりなくなったりするか。
- (7) (5)は化学変化によって、ほかの種類の(5)に変わることがあるか。
- (8) 次のア～ケのモデルが表している物質の名称と化学式を書きなさい。



- (9) (8)のア～ケから、化合物をすべて選んで記号を書きなさい。
- (10) (8)のア～ケから、分子のまとまりがない物質をすべて選んで記号を書きなさい。
- (11) 水を電気分解すると何と何に分解されるか、
- (12) 水の電気分解を表す化学反応式を書きなさい。

(1)	化学式	
(2)	化学反応式	
(3)	左辺	
(4)	右辺	
(5)	原子	
(6)	しない	
(7)	ない	
(8)	ア	物質名 酸素 化学式 O ₂
	イ	物質名 水 化学式 H ₂ O
	ウ	物質名 水素 化学式 H ₂
	エ	物質名 窒素 化学式 N ₂
	オ	物質名 二酸化炭素 化学式 CO ₂
	カ	物質名 マグネシウム 化学式 Mg
	キ	物質名 アンモニア 化学式 NH ₃
	ク	物質名 塩化ナトリウム 化学式 NaCl
ケ	物質名 銅 化学式 Cu	
(9)	イ、オ、キ、ク	
(10)	カ、ク、ケ	
(11)	水素 と 酸素(順不同)	
(12)	2H ₂ O → 2H ₂ + O ₂	