

いろいろな化学変化(一問一答)

名前

以下の問いに答えなさい。

- (1) 2種類以上の物質が結びついて新しい物質をつくる化学変化を何というか。
- (2) (1)によって生じる物質を何というか。
- (3) 物質と酸素が結びつく化学変化を何というか。
- (4) (3)によって生じる化合物を何というか。
- (5) 熱や光を出しながら激しく(3)することを何というか。
- (6) 有機物が(5)すると、何と何が発生するか。
- (7) 酸化物から酸素が奪われる化学変化を何というか。
- (8) 化学変化のうち、まわりに熱を放出する反応を何というか。
- (9) 化学変化のうち、まわりから熱を吸収する反応を何というか。
- (10) 化学変化に伴って出入りする熱を何というか。
- (11) 塩化コバルト紙の入ったポリエチレンの袋に、水素と酸素を2:1の割合で入れ、電気の火花で点火すると大きな音をたてて激しく反応した。このとき袋の中に生じる物質は何か。
- (12) (11)で反応前と反応後の塩化コバルト紙の色はそれぞれ何色か。
- (13) (11)で起きたのは何の燃焼か。またこの化学変化を表す化学反応式を書きなさい。
- (14) 炭酸水素ナトリウムを熱分解して生じる3つの物質は何か。また、この化学変化を表す化学反応式を書きなさい。
- (15) 銅と硫黄が結びつく化学変化の化学反応式を書きなさい。
- (16) スチールウールを燃焼させて生じる物質の質量は、加熱前のスチールウールと比べてどうなっているか。また、燃焼後の物質の名称を書きなさい。
- (17) マグネシウムリボンを燃焼させて生じる物質は何か。また、この化学変化を表す化学反応式を書きなさい。
- (18) 試験管に捕集した水素の中に、加熱した酸化銅を入れると、何と何が生じるか。また、この化学変化を表す化学反応式を書きなさい。
- (19) 下の図は、酸化銅と炭素の混合物を加熱して起きる化学変化を表す化学反応式である。□に当てはまる言葉を書きなさい。

(1)	化合
(2)	化合物
(3)	酸化
(4)	酸化物
(5)	燃焼
(6)	二酸化炭素と水(順不同)
(7)	還元
(8)	発熱反応
(9)	吸熱反応
(10)	反応熱
(11)	水
(12)	反応前 青色
	反応後 赤色(桃色)
(13)	水素の燃焼
	化学反応式 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
(14)	3つの物質 炭酸ナトリウム、水、二酸化炭素
	化学反応式 $2NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + H_2O + CO_2$
(15)	$Cu + S \rightarrow CuS$
(16)	質量 増えている
	物質名 酸化鉄
(17)	物質名 酸化マグネシウム
	化学反応式 $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$
(18)	銅と水(順不同)
	化学反応式 $CuO + H_2 \rightarrow Cu + H_2O$
(19)	① $2Cu$
	② CO_2
	③ 還元
	④ 酸化

