

① 次の問いに答えなさい。

[1点×17=17点]

- (1) 単体や化合物は、混合物に対して何といわれるか。
- (2) 食塩水、塩化ナトリウム、ロウのうち、純粋な物質はどれか。
- (3) 鉄粉と硫黄の粉末を混ぜ合わせ、加熱したときにできる物質は何か。
- (4) 物質を、元素記号と数字で表したものを何というか。
- (5) 化学変化のようすを化学式を用いて表した式を何というか。
- (6) 二酸化炭素、塩化ナトリウム、水素のうち、単体はどれか。
- (7) 鉄と硫黄の混合物を加熱すると硫化鉄ができる。この化学変化は化学反応式でどう表されるか。
- (8) 鉄粉と硫黄の粉末の混合物で、磁石に引きつけられやすいのは、加熱前と加熱後のどちらか。
- (9) 物質の性質を示す最小の粒子で、いくつかの原子が結びついてできているものを何というか。
- (10) 1種類の元素からできている物質を何というか。
- (11) 鉄粉と硫黄の粉末の混合物を加熱した後にできた物質に、うすい塩酸を加えると発生する、特有の刺激臭をもつ気体は何か。
- (12) 2種類以上の元素からできている物質を何というか。
- (13) 水分子は、何という原子が何個結びついてできているか。
- (14) 炭酸水素ナトリウムを加熱すると、炭酸ナトリウムと二酸化炭素と水に分解する。この化学変化は化学反応式でどう表されるか。
- (15) 元素を原子の構造にもとづいて並べた表を何というか。
- (16) 銀、水、酸素のうち、化合物はどれか。
- (17) 銅、二酸化炭素、塩化ナトリウムのうち、分子からなる物質はどれか。

① 次の問いに答えなさい。

[1点×17=17点]

(1) 単体や化合物は、混合物に対して何といわれるか。

純粋な物質(純物質)

(2) 食塩水、塩化ナトリウム、ロウのうち、純粋な物質はどれか。

塩化ナトリウム

(3) 鉄粉と硫黄の粉末を混ぜ合わせ、加熱したときにできる物質は何か。

硫化鉄

(4) 物質を、元素記号と数字で表したものを何というか。

化学式

(5) 化学変化のようすを化学式を用いて表した式を何というか。

化学反応式

(6) 二酸化炭素、塩化ナトリウム、水素のうち、単体はどれか。

水素

(7) 鉄と硫黄の混合物を加熱すると硫化鉄ができる。この化学変化は化学反応式でどう表されるか。

$Fe + S \rightarrow FeS$

(8) 鉄粉と硫黄の粉末の混合物で、磁石に引きつけられやすいのは、加熱前と加熱後のどちらか。

加熱前

(9) 物質の性質を示す最小の粒子で、いくつかの原子が結びついてできているものを何というか。

分子

(10) 1種類の元素からできている物質を何というか。

単体

(11) 鉄粉と硫黄の粉末の混合物を加熱した後にできた物質に、うすい塩酸を加えると発生する、特有の刺激臭をもつ気体は何か。

硫化水素

(12) 2種類以上の元素からできている物質を何というか。

化合物

(13) 水分子は、何という原子が何個結びついてできているか。

水素原子が2個、酸素原子が1個

(14) 炭酸水素ナトリウムを加熱すると、炭酸ナトリウムと二酸化炭素と水に分解する。この化学変化は化学反応式でどう表されるか。

$2NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + CO_2 + H_2O$

(15) 元素を原子の構造にもとづいて並べた表を何というか。

(元素の)周期表

(16) 銀、水、酸素のうち、化合物はどれか。

水

(17) 銅、二酸化炭素、塩化ナトリウムのうち、分子からなる物質はどれか。

二酸化炭素