

① 次の問いに答えなさい。

[1点×17=17点]

- (1) 液体を加熱するとき、急に沸騰すること(突沸)を防ぐために、液体とともに加熱容器に入れるものを何というか。
- (2) 固体・液体・気体のうち、物質の粒子の運動が活発になって、粒子が動き回れるようになった状態を何というか。
- (3) 水が固体→液体と変化するとき、体積はどう変化するか。
- (4) 蒸留は2つの液体の何のちがいを利用して物質を分離する方法か。
- (5) 融点と沸点の間の温度では、物質は固体、液体、気体のうち、どの状態にあるか。
- (6) いっぱんに、固体→液体→気体と変化するとき、体積はどう変化するか。
- (7) 1種類の物質のみからできている物質を何というか。
- (8) 純粋な物質では、固体→液体の変化や液体→気体の変化をしている間、温度はどうなっているか。
- (9) 液体が、加熱する前でも液体の表面から粒子が気体となって空気中に飛び出す現象を何というか。
- (10) 液体が沸騰して気体になるときの温度を何というか。
- (11) 物質が状態変化するとき、変化するのは体積と質量のどちらか。
- (12) いくつかの物質が混ざり合ったものを何というか。
- (13) 固体がとけて液体になるときの温度を何というか。
- (14) 物質の粒子が空間を自由に飛び回っている状態を何というか。
- (15) 液体を沸騰させ、出てきた気体を冷やして再び液体として集める方法を何というか。
- (16) 物質が温度によって固体⇄液体⇄気体と状態が変化することを何というか。
- (17) 物質の粒子が規則正しく並び、ほとんどその場にとどまっている状態を何というか。

① 次の問いに答えなさい。

[1点×17=17点]

(1) 液体を加熱するとき、急に沸騰すること(突沸)を防ぐために、液体とともに加熱容器に入れるものを何というか。

沸騰石

(2) 固体・液体・気体のうち、物質の粒子の運動が活発になって、粒子が動き回れるようになった状態を何というか。

液体

(3) 水が固体→液体と変化するとき、体積はどう変化するか。

小さくなる。

(4) 蒸留は2つの液体の何のちがいを利用して物質を分離する方法か。

沸点

(5) 融点と沸点の間の温度では、物質は固体、液体、気体のうち、どの状態にあるか。

液体

(6) いっぱんに、固体→液体→気体と変化するとき、体積はどう変化するか。

大きくなる。

(7) 1種類の物質のみからできている物質を何というか。

純粋な物質(純物質)

(8) 純粋な物質では、固体→液体の変化や液体→気体の変化をしている間、温度はどうなっているか。

変わらない(一定のまま)。

(9) 液体が、加熱する前でも液体の表面から粒子が気体となって空気中に飛び出す現象を何というか。

蒸発

(10) 液体が沸騰して気体になるときの温度を何というか。

沸点

(11) 物質が状態変化するとき、変化するのは体積と質量のどちらか。

体積

(12) いくつかの物質が混ざり合ったものを何というか。

混合物

(13) 固体がとけて液体になるときの温度を何というか。

融点

(14) 物質の粒子が空間を自由に飛び回っている状態を何というか。

気体

(15) 液体を沸騰させ、出てきた気体を冷やして再び液体として集める方法を何というか。

蒸留

(16) 物質が温度によって固体⇄液体⇄気体と状態が変化することを何というか。

状態変化

(17) 物質の粒子が規則正しく並び、ほとんどその場にとどまっている状態を何というか。

固体