

物質の状態の変化 1

組 番 氏名 _____

1. 水を加熱して気体になったものを何というか。
()

2. 水を冷却して固体になったものを何というか。
()

3. 温度によって物質そのものは変化せず、物質の状態だけが変化する。このような変化を何というか。
()

4. 固体から直接気体になるものの例を一つあげなさい。
()

5. 物質の状態が変化するとき、体積と質量は変化するかどうか答えなさい。

体積…変化 ()

質量…変化 ()

3 温度による物質の変化

組 氏名 _____

① 物質が温度によってすがたを変えることを何というか。
()

② ①のとき変化するのは、物質の質量、体積のどちらか。
()

③ 液体が沸とうして気体に変化するときの温度を何というか。
()

④ 固体がとけて液体に変化するときの温度を何というか。
()

⑤ 純粋な物質を熱したとき、①の変化をしている間の温度はどのようになるか。
()

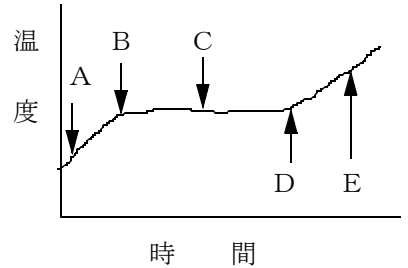
⑥ 液体を熱して沸とうさせ、出てくる気体を冷やして液体にしてとり出すことを何というか。
()

⑦ ⑥の方法で、液体の混合物からそれぞれの物質を分けることができるのは、物質の種類によって何がちがうからか。
()

物質の状態の変化 2

組 番 氏名 _____

右のグラフは、ある純粋な固体を加熱したときの時間と温度変化を表したものである。これを見て次の問いに答えなさい。



1. グラフのA～Eで、物質がとけ始めたのはどこか。
()

2. グラフのAB間では物質はどのような状態か。
()

3. グラフのBD間では物質はどのような状態か。
()

4. 固体がとけて液体に変化する時の温度を何というか。
()

5. グラフのCでは物質はどのような状態か。
()

4 水溶液

組 氏名 _____

① 水溶液にとけている物質を何というか。
()

② 水溶液の水のように、物質をとかしている液体を何というか。
()

③ 固体の物質を水にとかして、物質によって決まっている規則正しい形の固体にして再びとり出すことを何というか。
()

④ 物質がそれ以上とけることのできない水溶液を何というか。
()

⑤ 100 gの水に25 gの食塩を溶かしたとき、できた食塩水の質量パーセント濃度は何%か。
()

[式と計算]

()