

6	身のまわりの物質	氏名	得点
	濃度・状態変化		点

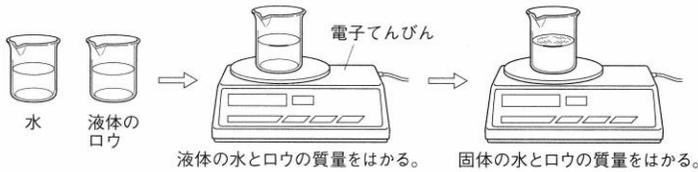
1 次の問いに答えなさい。

- (1) 温度によって物質の状態が変わることを何というか。
- (2) 物質の3つの状態のうち、形が変わらず、粒子が規則正しく並んでいる状態を何というか。
- (3) ある物質の液体を加熱し続けると、液体から何という状態に変化するか。
- (4) 液体が固体に変化するの、加熱と冷却のどちらを行ったときか。
- (5) 物質の状態が変化したとき、変化しないのは体積か、質量か。

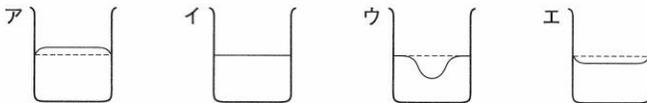
1

(1)	
(2)	
(3)	
(4)	
(5)	

2 〈状態変化と体積・質量〉 図のように、液体の水とろうを容器に入れ、液面の位置に印をつけた後に質量をはかり、固体にして再び質量をはかった。後の問いに答えなさい。



(1) 液体の水とろうが固体になったとき、断面はどのようになるか。次のア～エからそれぞれ選び、記号で答えなさい。ただし、図の点線は、液体のときに印をつけた液面の位置である。



- (2) 液体から固体になったとき、水とろうの質量は液体のときと比べてどうなったか。次のア～ウからそれぞれ選び、記号で答えなさい。  
ア 小さくなった。 イ 大きくなった。 ウ 変化しなかった。
- (3) 液体から固体になったとき、水とろうの密度は液体のときと比べてどうなったか。(2)のア～ウからそれぞれ選び、記号で答えなさい。

2

(1)	水
	ろう
(2)	水
	ろう
(3)	水
	ろう

3 次の図のように、96gの水に24gの砂糖をとかしてつくった砂糖水Aと、質量パーセント濃度が28%で、200gの砂糖水Bがある。あとの問いに答えなさい。



- (1) 砂糖水Aの質量は何gですか。
- (2) 砂糖水Aの質量パーセント濃度は何%ですか。
- (3) 砂糖水Bにとけている砂糖の質量は何gですか。
- (4) 砂糖水Aに砂糖水Bを全て加えて、砂糖水Cをつくった。
  - ① 砂糖水Cの質量は何gですか。
  - ② 砂糖水Cにとけている砂糖の質量は何gですか。
  - ③ 砂糖水Cの質量パーセント濃度は何%ですか。

3

(1)	
(2)	
(3)	
(4)	①
	②
	③