

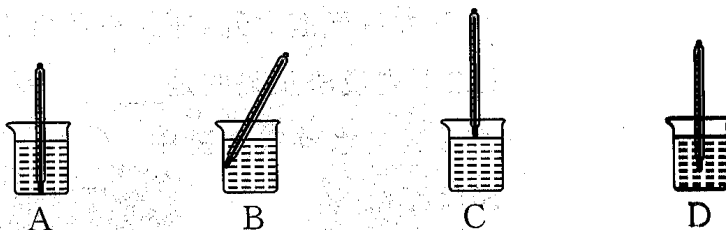
云南省昆明市盘龙区锦程中学2023-2024学年  
八年级上学期10月测试物理

一、选择题(本题包括 15 小题,每小题 3 分,共 45 分)

1. 以下说法中,你认为最符合实际的是 ( )

- A. 人体的正常体温为  $35^{\circ}\text{C}$
- B. 冰箱冷冻室的温度约为  $5^{\circ}\text{C}$
- C. 武汉盛夏中午室外温度可达  $38^{\circ}\text{C}$
- D. 武汉的最低气温可达零下  $30^{\circ}\text{C}$

2. 下图所示的温度计使用情况中,正确的是 ( )



3. 甲、乙两杯正在熔化的冰,甲杯放在阳光下,乙杯放在背阴处,在冰完全熔化前,两杯中水的温度 ( )

- A. 相等
- B. 甲高于乙
- C. 甲低于乙
- D. 不能判定

4. 一位年轻的护士在忙碌中用同一支体温计连续测了甲、乙、丙三人的体温,中途没有将水银甩回玻璃泡内,测得三人的体温都是  $39.5^{\circ}\text{C}$ ,有关三人的真实体温,下列说法正确的是 ( )

- A. 甲的体温一定是  $39.5^{\circ}\text{C}$
- B. 三人体温都是  $39.5^{\circ}\text{C}$
- C. 乙、丙两人的体温都低于  $39.5^{\circ}\text{C}$
- D. 三人的体温都不是  $39.5^{\circ}\text{C}$

5. 关于晶体和非晶体,下列说法正确的是 ( )

- A. 晶体和非晶体在熔化过程中温度都升高
- B. 晶体有熔点,非晶体没有熔点
- C. 晶体熔化时吸热,非晶体熔化时不吸热
- D. 天上飘落的雪花是非晶体

6. 下列物质中,属于非晶体的是 ( )

- A. 铜
- B. 玻璃
- C. 冰
- D. 食盐

7. 在北方的冬天,汽车驾驶员常用水和酒精的混合液作为汽车冷却系统中的冷却液,这是由于这种混合液具有 ( )

- A. 较低的沸点
- B. 较低的凝固点
- C. 较高的凝固点
- D. 较好的冷却效果

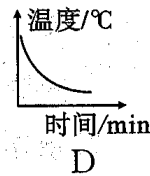
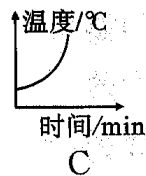
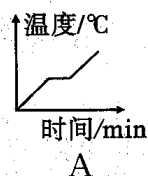
8. 炎热的夏天,戴眼镜的同学从空调房走到室外时,镜片上出现一层薄雾,过了一会儿镜片又变得清晰起来。镜片上这两种现象对应的物态变化是 ( )

- A. 先汽化,后液化  
B. 先凝固,后蒸发  
C. 先液化,后汽化  
D. 先凝固,后升华

9. 冬天,结冰的湿衣服也能晾干。其中发生的物态变化是 ( )

- A. 凝华  
B. 升华  
C. 凝固  
D. 液化

10. 现代建筑出现一种新设计:在墙面装饰材料中均匀混入小颗粒状的小球,球内充入一种非晶体材料。当温度升高时,球内材料熔化吸热,当温度降低时,球内材料凝固放热,使建筑内温度基本保持不变。下面四个图象中,表示球内材料的熔化图象的是 ( )



11. 在寒冷的冬天,玻璃窗上会起“雾”或结“冰花”。下面关于此现象的说法中,正确的是 ( )

- A. 玻璃窗上的“雾”是水蒸气凝华形成  
B. 玻璃窗上的“冰花”是水蒸气升华形成  
C. “雾”出现在玻璃窗的外表面  
D. “冰花”结在玻璃窗的内表面

12. 下列物态变化中,需要吸热的是 ( )

- A. 初春,皑皑的白雪开始消融  
B. 初夏,青青的小草挂上露珠  
C. 深秋,红红的苹果蒙上白霜  
D. 严冬,静静的池塘覆上薄冰

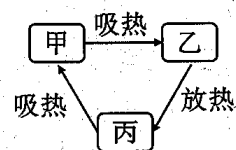
13. 下列对生活中一些现象的解释,错误的是 ( )

- A. 用冰袋给高热病人降温,是因为冰熔化吸热  
B. 用手沾些冷水去拿包子不会太烫,是因为水汽化吸热  
C. 用久了的电灯泡玻璃内壁会变黑,是因为灯丝发生了汽化和凝固现象  
D. 舞台上用干冰能制造白雾,是因为干冰升华吸热使水蒸气液化

14. 根据下表所提供的数据,在标准大气压下,以下判断正确的是 ( )

物质	熔点/ $^{\circ}\text{C}$	沸点/ $^{\circ}\text{C}$
酒精	-117	78
水银	-39	357
铅	328	1 740

- A.  $80^{\circ}\text{C}$  时酒精是液态  
 B. 气温接近  $-50^{\circ}\text{C}$  时, 应选用水银做温度计的测温液体  
 C.  $-39^{\circ}\text{C}$  的水银吸热, 温度可能不变  
 D. 铅的凝固点是  $-328^{\circ}\text{C}$
15. 固态、液态和气态是物质常见的三种状态, 某物质通过放热、吸热在甲、乙、丙三种物态之间转化, 如图所示。下列说法正确的是 ( )
- A. 甲为固态, 由甲到乙是升华过程  
 B. 乙为液态, 由乙到丙是凝固过程  
 C. 丙为液态, 由乙到丙是液化过程  
 D. 丙为固态, 由丙到甲是熔化过程

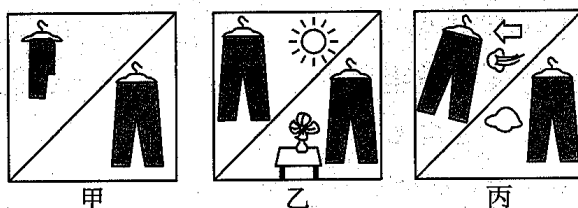


## 二、填空题(每空 1 分, 共 24 分)

16. 温度表示物体的\_\_\_\_\_, 常用温度计的工作原理是利用液体的\_\_\_\_\_性质制成的。
17. 如下图所示, 体温计的量程是\_\_\_\_\_, 分度值为\_\_\_\_\_, 示数是\_\_\_\_\_。

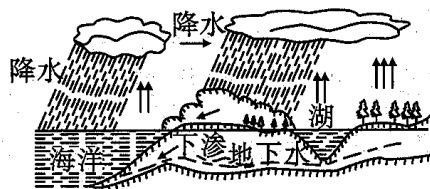


18. (1) 蒸发和沸腾的区别主要是: 蒸发现象只发生在液体\_\_\_\_\_, 沸腾现象同时发生在液体的\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_; 蒸发现象发生在\_\_\_\_\_温度下;
- (2) 通过观察下图所示的三幅晒衣服的示意图, 结合日常生活的经验可知: 液体蒸发的快慢与液体的\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_有关。

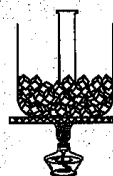


19. 液化的方式有\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_两种; 日常生活中使用的液化石油气是在常温条件下, 用\_\_\_\_\_的方法使它成为液体贮存在钢瓶内的。

20. 如图是大自然中水循环的示意图。江河湖海以及大地表面的水不断\_\_\_\_\_变成水蒸气,这一过程要\_\_\_\_\_热。当含有很多水蒸气的空气升入高空时,水蒸气的温度降低\_\_\_\_\_成小水滴或\_\_\_\_\_成小冰晶,这就形成了云。在一定条件下,云中小水滴和小冰晶越来越大,就会下落,在下落过程中,小冰晶又变成了小水滴,与原来的水滴一起落到地面,就形成了雨,小冰晶变成水是\_\_\_\_\_过程,需要\_\_\_\_\_热。



第 20 题图



第 21 题图

21. 如图所示的烧杯和试管里均盛有碎冰块,下面用酒精灯加热,当烧杯中的碎冰有一半熔化时,试管中的碎冰\_\_\_\_\_ (填“会”或“不会”)熔化;如果烧杯和试管中的冰全部都熔化成水后,当烧杯中的水沸腾时,试管中的水温\_\_\_\_\_ (填“能”或“不能”)达到沸点,\_\_\_\_\_ (填“会”或“不会”)沸腾。

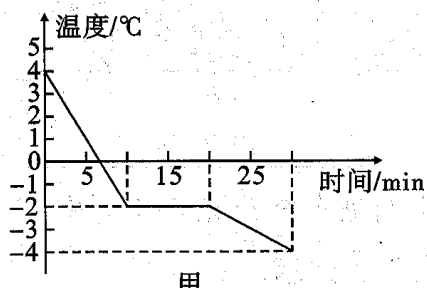
### 三、实验与探究题(每空 1 分,共 26 分)

22. 在探究甲和乙两种物质熔化的规律时,小琴记录的实验数据如下表所示,请根据表格中的实验数据解答下列问题:

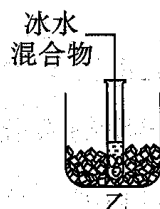
时间/min	0	2	4	6	8	10	12	14	16	18	20
甲的温度/℃	70	72	74	76	78	78	78	78	81	84	87
乙的温度/℃	70	71	73	74	76	77	79	82	84	86	89

- (1) 在甲和乙这两种物质中,属于晶体的是\_\_\_\_\_ (填“甲”或“乙”);
- (2) 该晶体的熔点为\_\_\_\_\_℃;
- (3) 该晶体在 76℃ 时,它处于\_\_\_\_\_ (填“固”“液”或“固液共存”)态;
- (4) 固体在熔化过程中需要\_\_\_\_\_ (填“放出”或“吸收”)热量。

23. 如图甲为某物质凝固时温度随时间变化的图象。



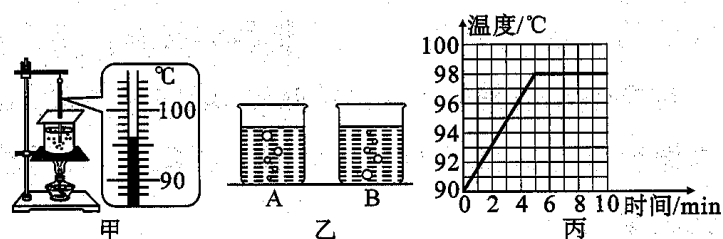
甲



乙

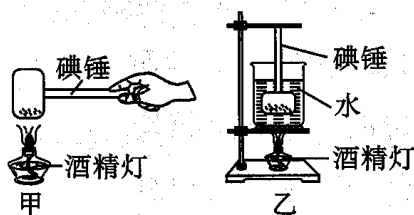
- (1)根据图象可知该物质为\_\_\_\_\_ (填“晶体”或“非晶体”);
- (2)它从第\_\_\_\_\_ min 开始凝固,第 25 min 时该物质处于\_\_\_\_\_ 态;
- (3)若将装有冰水混合物的试管放入正在熔化的该物质中 (如图乙),则试管内冰的质量将\_\_\_\_\_ (填“变大”“变小”或“不变”).

24. 图甲所示的是探究“水的沸腾”的实验装置。当水温上升到  $90^{\circ}\text{C}$  时,每隔 1 min 记录一次温度计的示数,直到水沸腾 5 min 后停止记录。



- (1)图甲所示的温度计的示数为\_\_\_\_\_,表示水沸腾时的现象是图乙中的\_\_\_\_\_烧杯;
- (2)根据实验数据,作出了水的温度随时间变化的图象,如图丙所示。由图象可知,水的沸点是\_\_\_\_\_,当地的大气压\_\_\_\_\_ (填“大于”“等于”或“小于”)1 标准大气压;
- (3)水在沸腾过程中,需要\_\_\_\_\_ (填“吸收”或“放出”)热量,温度\_\_\_\_\_ (填“升高”“不变”或“降低”);
- (4)水沸腾时杯口附近出现大量“白气”,“白气”是水蒸气遇冷\_\_\_\_\_ (填物态变化名称)形成的。

25. 观察“碘锤”中的物态变化。



- (1)小明用图甲的装置实验时,发现碘锤玻璃泡内出现紫色的碘蒸气,他认为是因为碘从\_\_\_\_\_ 态直接变成了\_\_\_\_\_ 态,发生了升华现象;
- (2)经查阅资料发现:常压下,碘的熔点为  $113.6^{\circ}\text{C}$ ,沸点为  $184.25^{\circ}\text{C}$ ,酒精灯火焰的温度约为  $400^{\circ}\text{C}$ 。根据这些资料,小华认为小明所做的实验,碘也经历了先\_\_\_\_\_ 再\_\_\_\_\_ 的物态变化过程,并不能得出碘升华的结论;
- (3)小华设计了如图乙的实验,你认为该实验能说明碘升华吗?

\_\_\_\_\_ (填“能”或“不能”),简要说明理由\_\_\_\_\_。

26. 干冰(固态二氧化碳)是一种常用的制冷剂,小明使用干冰做了下面几个实验。

(1)把干冰放入试管中,在试管口套气球,一段时间后,气球会鼓起来(如图甲),试管底部的外壁出现了白霜(如图乙)。这是由于试管中干冰\_\_\_\_\_ (物态变化名称)成气态的过程中\_\_\_\_\_ (填“吸收”或“放出”)热量,使试管温度降低,空气中的\_\_\_\_\_ 在试管外壁\_\_\_\_\_ (填“吸收”或“放出”)热量形成霜;

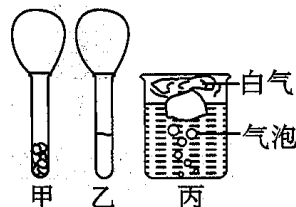
(2)取一块干冰放入常温下的水中(如图丙),杯中的水立即“沸腾”了,水中有大量气泡上升,并且在杯口出现大量“白气”,关于此现象下列说法正确的是\_\_\_\_\_ (双选)。

A. 水中气泡的形成与水沸腾实验中  
气泡形成的原因相同

B. 气泡内主要是气态的二氧化碳

C. “白气”是气态的二氧化碳

D. “白气”是空气中的水蒸气液化而成的



#### 四、综合应用题(共 5 分)

27. 有一支标有  $0\sim 100$  均匀刻度的温度计,将它放在冰水混合物中时,示数为  $6\text{ }^{\circ}\text{C}$ ;放在 1 标准大气压下的沸水中时,示数为  $86\text{ }^{\circ}\text{C}$ ,则:

(1)该温度计每 1 小格代表的温度值是多少摄氏度?

(2)用该温度计测一杯温水的温度时示数为  $26\text{ }^{\circ}\text{C}$ ,则温水的实际温度是多少?

(3)该温度计的测量范围是多少?