



扫码查看解析

# 2021-2022学年浙江省台州市椒江区八年级（上）期末 试卷

## 化 学

注：满分为20分。

### 一、选择题

1. 目前节约用水的理念深入人心。下列行为不符合“节约用水”理念的是（ ）

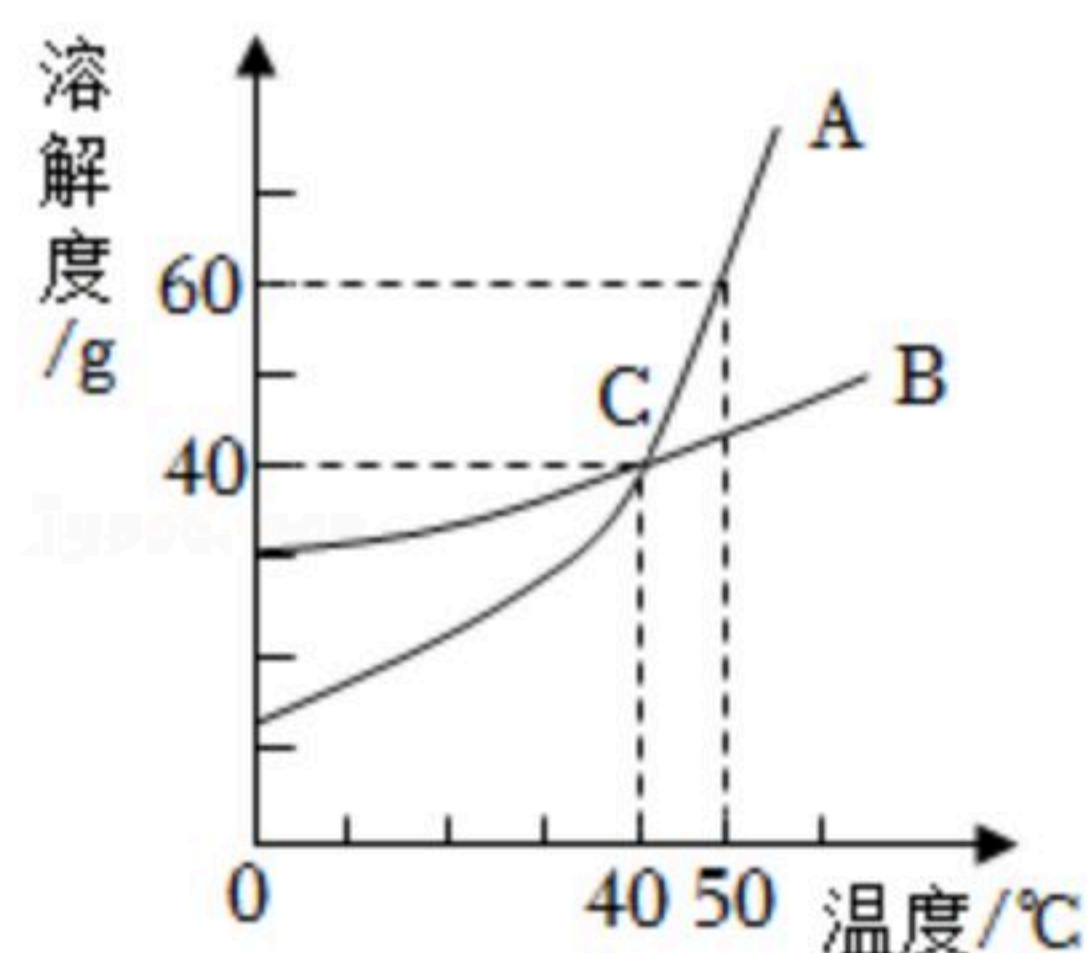
- A. 用淘米水浇灌植物
- B. 使用节水型马桶
- C. 提倡淋浴，少用浴缸泡澡
- D. 洗碗时使用长流水冲刷碗筷

2. 下列几种常见的饮品中，属于溶液的是（ ）

- A.  果汁    B.  牛奶    C.  矿泉水    D.  豆浆

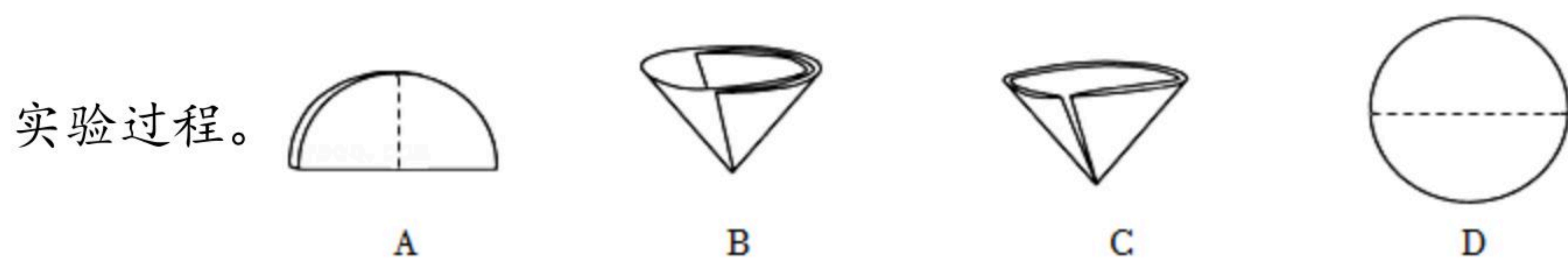
### 二、填空题

3. 如图为A、B两种固体物质的溶解度曲线，请结合图形回答下列问题。



- (1) 交点C表示的意义是：在 \_\_\_\_\_ °C时，A、B两种物质的溶解度相等；
- (2) 50°C时，A的饱和溶液中溶质与溶剂的质量比为 \_\_\_\_\_ ；
- (3) 如果在大量的A中含有少量杂质B，要提纯A，可先将样品配制成溶液，再采取 \_\_\_\_\_ （选填“蒸发溶剂”或“冷却热饱和溶液”）结晶的方法获得更高纯度的A。

4. 小明在将粗盐提纯后，再配制了溶质质量分数为0.9%的生理盐水，请你帮助他完成下列



- (1) 实验过程包括 \_\_\_\_\_ 、过滤、蒸发结晶、洗涤烘干、计算、称量、溶解、装瓶等环节。
- (2) 在过滤环节需要对圆形滤纸作折叠处理（虚线表示沿此线折叠），图中正确的折叠步骤依次为 \_\_\_\_\_ 。
- (3) 在过滤时玻璃棒的作用是 \_\_\_\_\_ 。
- (4) 如果要配制200克生理盐水，则在称量环节需要定量称取精盐的质量为 \_\_\_\_\_ 。



扫码查看解析

\_\_\_\_\_克。

5. 根据氯化钠和硝酸钾的溶解度表，回答下列问题：

温度 (°C)	10	20	30	40	50	60	70
氯化钠溶解度 (克)	35.8	36.0	36.3	36.4	37.0	37.3	37.8
硝酸钾溶解度 (克)	20.9	31.6	45.8	63.9	85.5	110	138

(1) 20°C时，氯化钠饱和溶液溶质的质量分数\_\_\_\_\_硝酸钾饱和溶液溶质的质量分数（填“大于”、“等于”或“小于”）。

(2) 向200克水中加入74克氯化钠固体全部溶解，且溶液恰好达到饱和状态，此时溶液的温度为\_\_\_\_\_°C。

(3) 60°C时，向50g水中加入60g 硝酸钾，充分搅拌后所得溶液质量为\_\_\_\_\_克。