



扫码查看解析

2022年浙江省温州市洞头区中考模拟试卷

化 学

注：满分为55分。

一、选择题（本题有15小题，每小题4分，共60分。请选出各小题中个符合题意的选项，不选、多选、错选均不给分。）

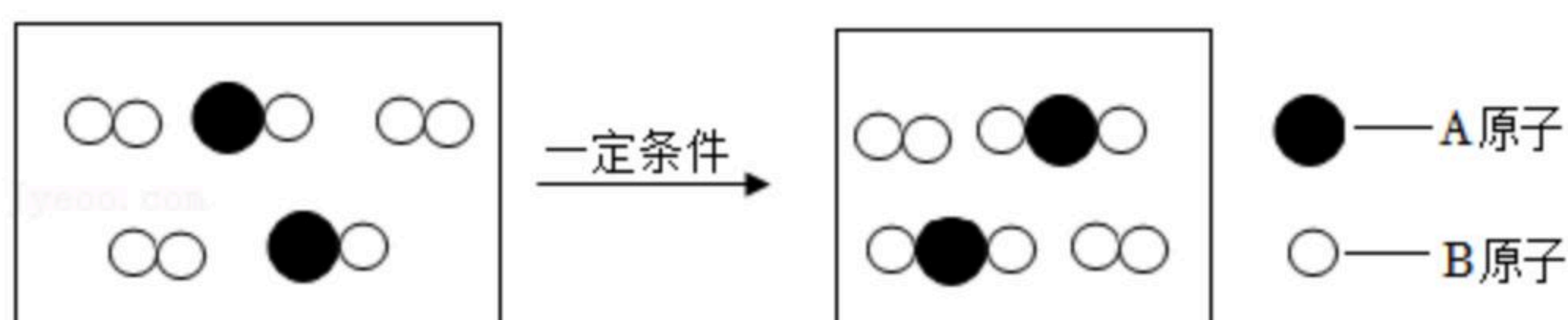
1. 为了保护空气，某市将市区汽车排气管装上三效催化转换器，目的是使碳氢化合物迅速转化为二氧化碳和水；氮的氧化物转变为氮气，从而使汽车尾气得到净化。关于这两个目的所涉及物质变化，说法正确的是（ ）

- A. 均为物理变化
- B. 均为化学变化
- C. 前者为物理变化后者为化学变化
- D. 前者为化学变化，后者为物理变化

2. 在10℃时，A物质的溶解度为5g/100g水，则此温度下，A物质的饱和溶液里，下列质量比关系正确的是（ ）

- A. $m_{\text{溶液}} : m_{\text{溶质}} = 1 : 20$
- B. $m_{\text{溶质}} : m_{\text{溶液}} = 1 : 20$
- C. $m_{\text{溶液}} : m_{\text{溶剂}} = 21 : 20$
- D. $m_{\text{溶剂}} : m_{\text{溶质}} = 19 : 1$

3. 如图是一定量的 B_2 和AB在一定条件下混合以及混合结果的模型，则（ ）



- A. 反应得到的生成物有单质
- B. 反应前后元素种类不变
- C. 参加反应的两种分子个数比为3: 2
- D. 该反应为复分解反应

4. 下列依据实验目的所进行的操作，正确的是（ ）

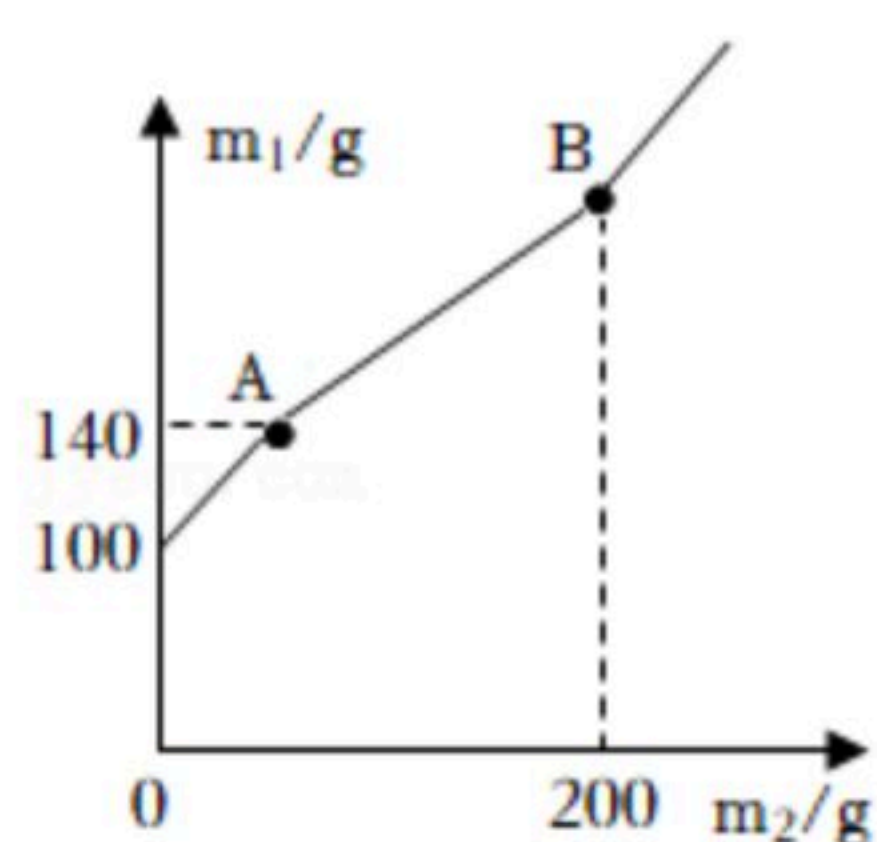


扫码查看解析

| 选项 | 实验目的 | 操作 |
|----|--------------------------|------------------------------|
| A | 用氯酸钾和二氧化锰制取氧气后，回收其中的二氧化锰 | 将反应得到的混合物溶解后直接加热蒸发 |
| B | 用向上排空气法收集氧气时，检验氧气是否收集满 | 用带火星的木条伸入到集气瓶中，观察木条是否复燃 |
| C | 鉴别盐酸和硫酸 | 取样后滴加氯化钡溶液，观察是否变浑浊 |
| D | 比较铜和银的化学活动性顺序 | 将两种金属与等质量且同浓度的盐酸反应，观察产生气泡的快慢 |

- A. A B. B C. C D. D

5. 小智和小临在校实验室发现一锥形瓶内盛有盐酸和氯化铜的混合溶液100克，他们向其中加入溶质质量分数为10%的氢氧化钠溶液，锥形瓶内溶液质量 m_1 与加入的氢氧化钠溶液质量 m_2 的变化关系如图所示。他们展开讨论，正确的是（ ）



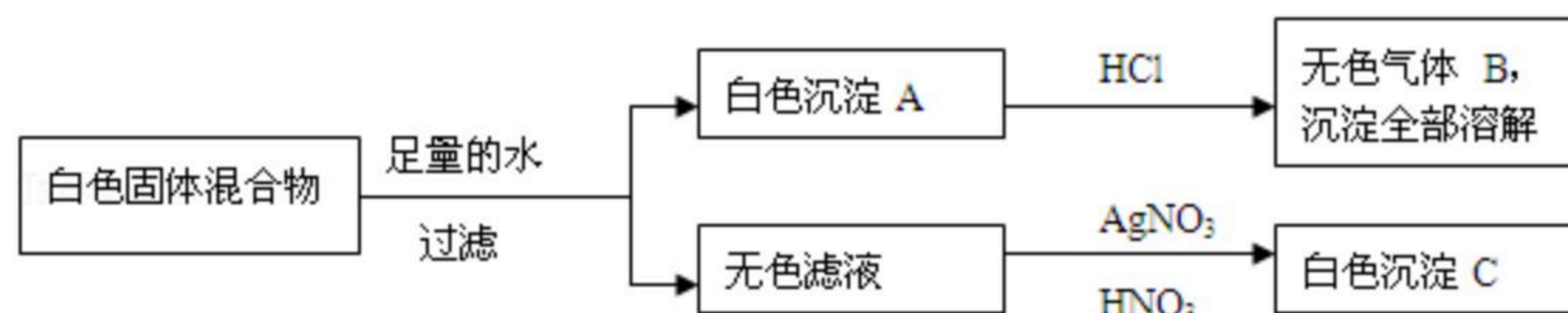
- A. 反应至A点时，所加NaOH溶液的质量为60克
 B. 反应至B点时，锥形瓶内溶液中NaCl的质量为29.25克
 C. 反应至B点时，锥形瓶内溶液的质量为300克
 D. 反应至A点时，锥形瓶内溶液中NaCl的质量为11.7克

二、填空题（本题有8小题，每空2分，共40分）

6. 新冠肺炎是由病毒引起的一种急性呼吸道传染病，通过空气、飞沫传播，主要症状在早期以干咳、发热和乏力为主，少数的患者会出现有流鼻涕、打喷嚏或者是出现腹泻的现象。对患者应隔离治疗。
- (1) 从传染病的角度看，新冠肺炎患者称为_____。
- (2) 国家卫健委在《诊疗方案》中提到可试用利托那韦进行抗病毒治疗。已知利托那韦的化学式为 $C_{37}H_{48}N_6O_5S_2$ ，其碳氢两种元素的质量比为_____。
- (3) 疫情期间，出门戴口罩、回家后用酒精洗手、室内勤通风换气，这属于预防传染病中的_____。
7. 现有一包白色固体混合物，可能由硫酸铜、碳酸钙、碳酸钾、硫酸钠、氯化钡中的一种或几种混合而成，为确定其组成进行如图所示的实验：
 试推断：



扫码查看解析



(1) 气体B是_____ (填化学式)

(2) 混合物中一定含有的物质是_____ (填化学式)。

8. 在现代生活中，人们越来越注重微量元素的摄取，碘元素对人体有着重要的作用，可以预防甲状腺肿。如图是某地市场销售的一种“加碘食盐”包装袋上的部分说明，请回答下列问题：

| |
|--------------------------------|
| 碘 盐 |
| 配料：氯化钠、碘酸钾 (KIO ₃) |
| 含碘量：(20~30) mg/kg |
| 保质期：18个月 |
| 食用方法：勿长时间炖炒 |
| 贮藏指南：避光、避热、密封防潮 |

(1) 加碘盐的食用方法是待食物烹调后再放入，勿长时间炖炒，可以推测碘酸钾的化学性质为_____。

(2) 碘酸钾 (KIO₃) 中碘元素的化合价为_____。

(3) 关于加碘盐，网络争议不止。下列观点中属于支持继续使用加碘盐的是_____。

A. 现在生活水平提高了，海产品等富含碘的食品摄入变大，如果继续补充加碘盐，可能会引起碘摄入过量。

B. 碘是人体必须微量元素之一，且自身不能合成，需从外界食物中获取。

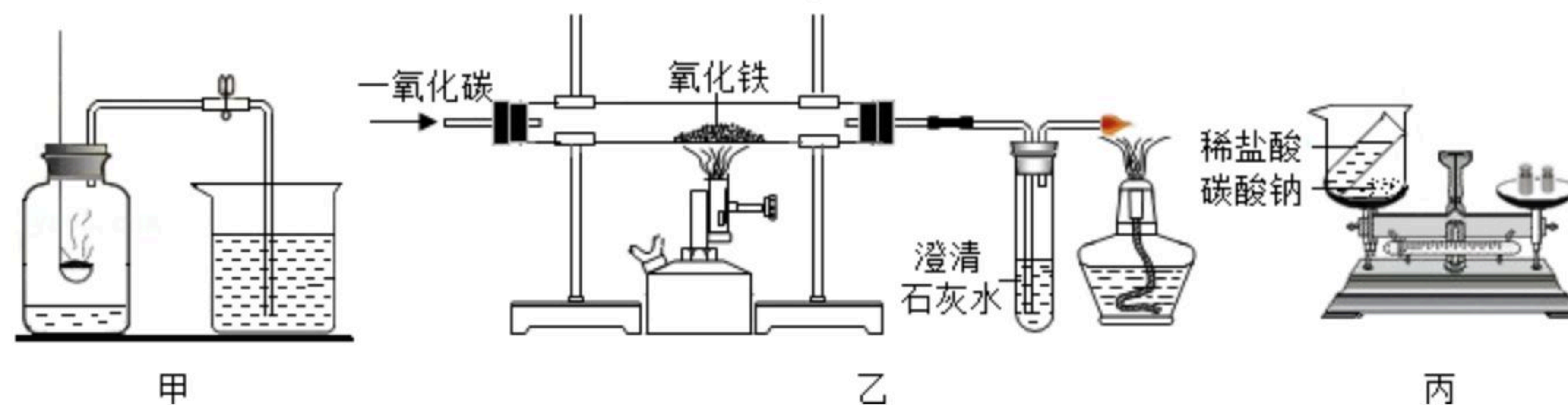
C. 碘缺乏还会造成其他的一些症状，如孕妇缺碘可引起早产、胎儿畸形等。

D. 目前无直接证据说明加碘盐致甲状腺癌。

E. 加碘盐价格便宜，是目前比较有效获取碘元素的途径。

三、实验探究题 (本题有4小题，共36分)

9. 如图是初中化学中的一些重要试验，请回答：



(1) 甲中红磷必须足量的原因是_____。

(2) 乙中玻璃管内反应的化学方程式是_____；

(3) 丙实验中两种物质恰好完全反应，依据质量守恒定律，反应前稀盐酸和碳酸钠粉末的质量之和等于反应后的_____ (填物质化学式) 质量总和。

10. 乐清地处东南沿海，自古以来是重要的产盐基地。目前，在清江山马村还有30户人家坚持着以产盐谋生，这片盐田也成了乐清最后一块盐田。

(1) 物质结晶主要有两种方法，从海水中晒盐主要是利用了蒸发溶剂的方法，还有一种结晶的方法叫_____。



扫码查看解析

(2) 某盐农将10吨海水引入盐田，设海水中含盐的质量分数约为3%，当晒干后，该盐田理论上可得盐多少千克？

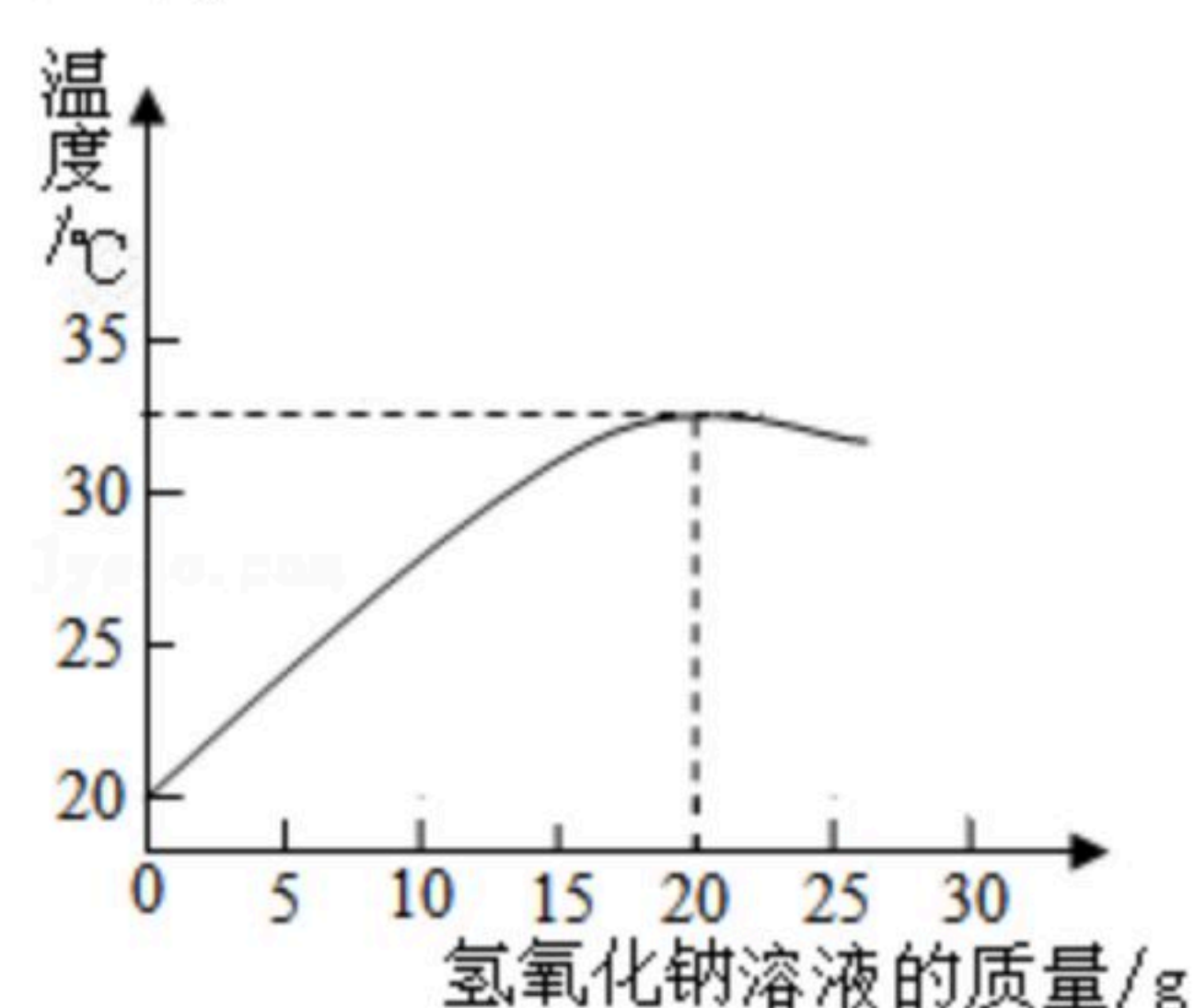
(3) 表格为食盐的溶解度表，据表分析：

| 温度 (°C) | 10 | 20 | 30 | 40 | 50 | 60 | 70 |
|-----------|------|------|------|------|------|------|------|
| 食盐溶解度 (克) | 35.8 | 36.0 | 36.3 | 36.4 | 37.0 | 37.3 | 37.8 |

在50°C时，向100克水中加入50克食盐，充分搅拌后所得溶液质量为 _____ 克。



11. 如图表示质量分数为8%的氢氧化钠溶液与20g某浓度的稀盐酸发生反应后溶液温度的变化情况。



(1) 根据曲线判断，当加入氢氧化钠液的质量为 _____ 时，恰好完全反应。

(2) 当加入15g氢氧化钠溶液时，所得溶液中的阳离子为 _____ (写出离子符号)。

(3) 试计算该稀盐酸中溶质的质量分数？(请写出计算过程)

(4) 氢氧化钠具有很强的吸水性，若在配制溶液时，称取的氢氧化钠已部分吸水，则所求得的盐酸的溶质质量分数将 _____ (选填“偏大”“偏小”或“无影响”)