



扫码查看解析

2022年贵州省黔东南州八校联盟中考一模试卷

化 学

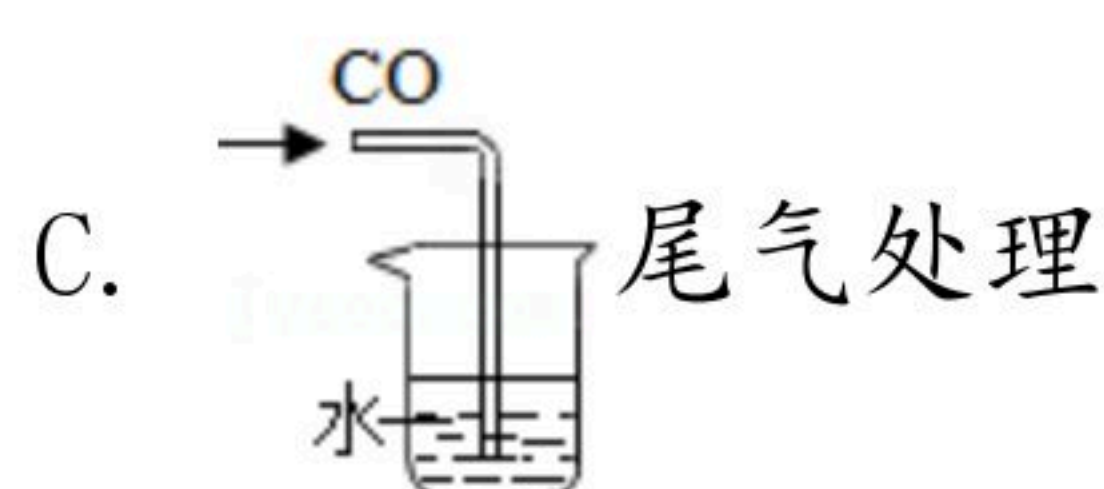
注：满分为60分。

一、选择题（本题包括8个小题，每小题2分，共16分，每小题只有一个正确选项，请用2B铅笔将答题卡上对应题目的答案标号涂黑）

1. 下列过程中发生物理变化的是（ ）

- A. 可燃冰燃烧 B. 铁钉生锈 C. 矿石粉碎 D. 光合作用

2. 图中的实验方法或操作正确的是（ ）



3. 生活中处处有化学，下列说法中不合理的是（ ）

- A. 用食醋可以除去水壶中的水垢
B. 用肥皂水涂抹蚊子叮咬处，可以减轻痛痒
C. 用洗洁精清洗餐具，可以除去油污
D. 油锅着火时，可以用水浇灭

4. 分类是学习和研究化学的一种常见方法，下列分类正确的是（ ）

- A. 混合物：空气、溶液、冰水混合物
B. 氧化物：氧化钙、过氧化钠、五氧化二磷
C. 复合肥：硝酸钾、硫酸氢钾、氯化铵
D. 碱类：火碱、纯碱、氢氧化钙

5. 交警常用装备重铬酸钾 ($K_2Cr_2O_7$) 的仪器监测司机是否酒后开车，因为酒中的乙醇分子可以使橙红色的重铬酸钾变成绿色的硫酸铬 [$Cr_2(SO_4)_3$]，重铬酸钾和硫酸铬中的铬元素的化合价依次为（ ）

- A. +3, +5 B. +5, +3 C. +3, +6 D. +6, +3

6. 在一个密闭容器内有甲、乙、丙、丁四种物质，一定条件下进行反应，反应前后物质的质量如表



扫码查看解析

物质	甲	乙	丙	丁
反应前的质量/克	40	50	10	30
反应后的质量/克	待测	90	10	0

下列说法正确的是 ()

- A. 反应后甲的质量为零
- B. 该反应一定是化合反应
- C. 丙一定是该反应的催化剂
- D. 化学反应中甲:乙:丁的质量比为10:90:30

7. 在 $Cu(NO_3)_2$ 、 $Mg(NO_3)_2$ 和 $AgNO_3$ 混合溶液中, 加入一定量的铁粉充分反应后过滤。

下列说法正确的是 ()

- A. 滤渣中一定含有 Cu 、 Ag
- B. 滤渣中一定含有 Ag
- C. 滤液中一定不含 $AgNO_3$
- D. 滤液中可能含有 $Mg(NO_3)_2$ 、 $Fe(NO_3)_2$

8. 下列除去杂质的方法中, 合理的是 ()

选项	物质	杂质	除杂方法
A	CO_2	HCl	通入氢氧化钠溶液中
B	$NaCl$	$CaCl_2$	加入过量的碳酸钠溶液并过滤, 向滤液中再加入适量的稀盐酸
C	铁粉	铜粉	加入适量的稀硫酸, 过滤
D	$CaCO_3$	Na_2CO_3	加入适量的稀盐酸

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

二、填空简答题 (本题包括4个小题, 化学方程式每个2分, 其余每空1分, 共22分)

9. 请用 H 、 O 、 Cl 、 Na 、 Fe 五种元素中的一种或几种, 按要求完成下列各题:

(1) 写出符合下列要求的化学符号;

- ①两个氢原子 _____; ②五个铁离子 _____。

(2) 写出符合下列要求物质的化学式:

- ①能使带火星木条复燃的气体 _____; ②可用于除去铁锈的酸 _____。

(3) 请用上述元素中一种或几种组成的物质, 写出符合下列要求的一根化学方程式:

- ①只有单质生成的分解反应 _____;



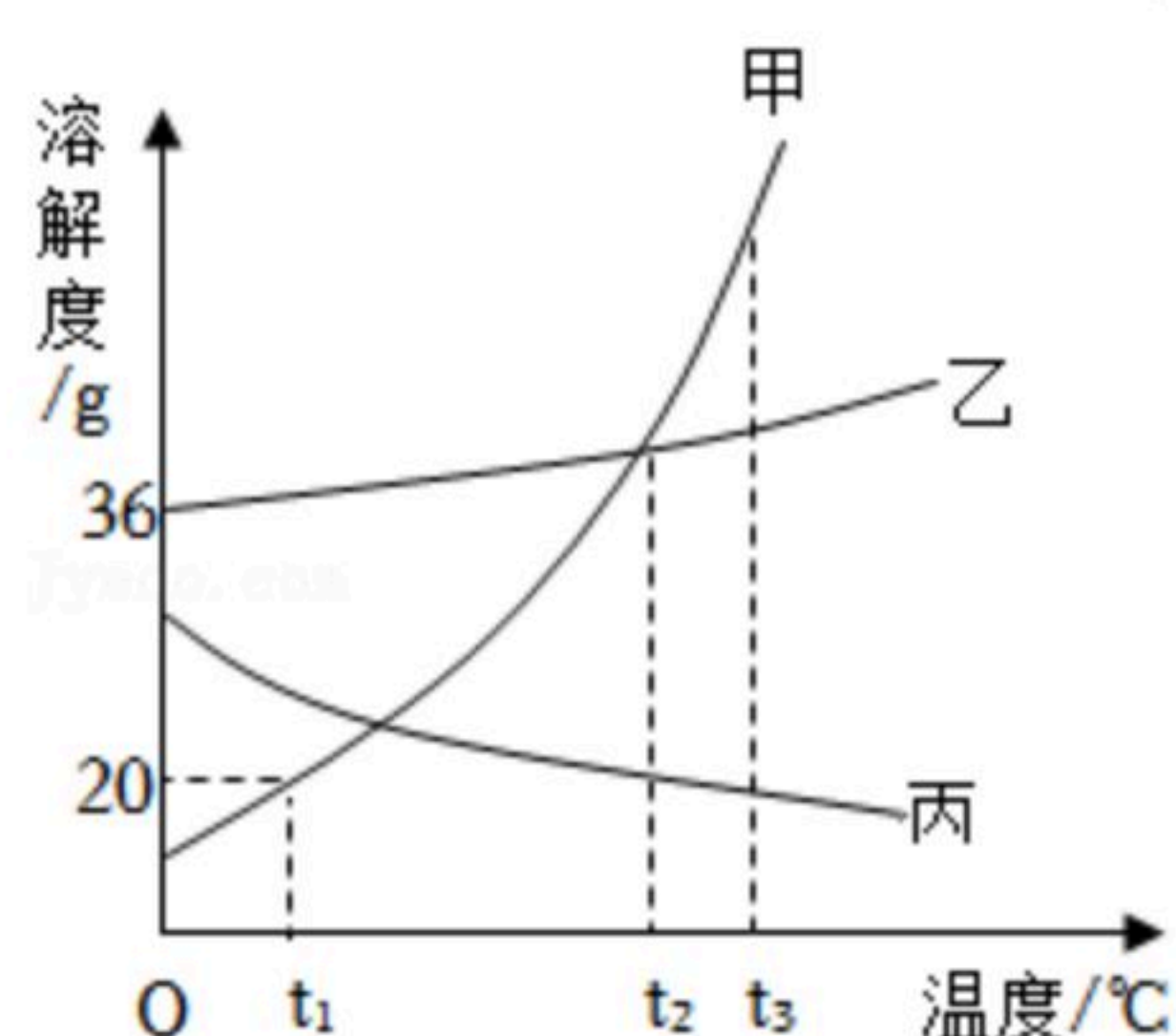
扫码查看解析

②有沉淀生成的复分解反应 _____。

10. 化学与人类生活、生产活动息息相关。根据所学化学知识回答下列问题：

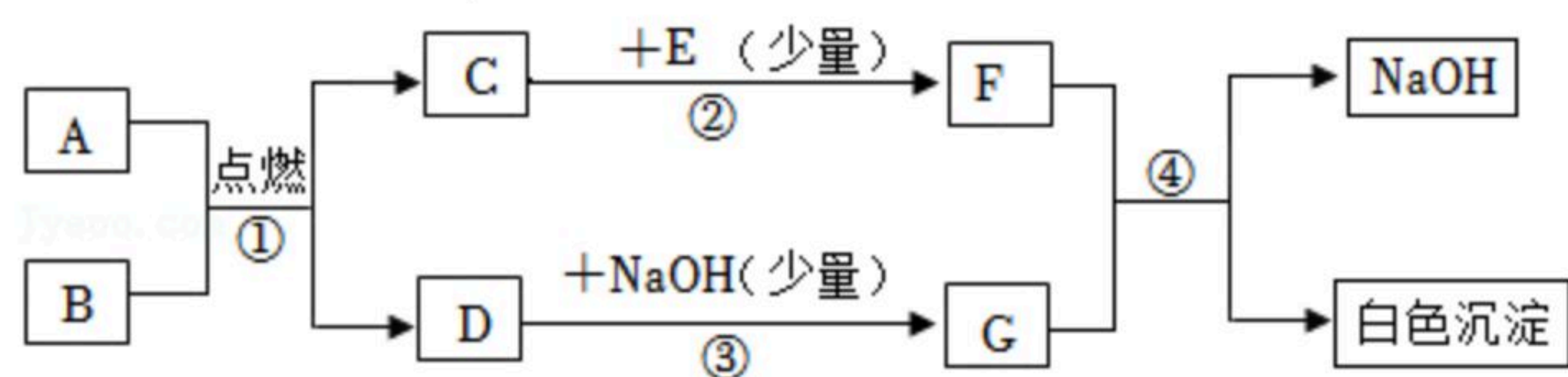
- (1) 生活中常用 _____ 来区分硬水和软水。
- (2) 人的胃液里含有适量的 _____ (填名称)，可以帮助消化。
- (3) 食用“加铁酱油”可预防贫血，其中的“铁”是指 _____ (填“元素”或“原子”)。
- (4) 厨房油锅着火，盖上锅盖可以立即灭火，其原理是 _____。

11. 如图是甲、乙、丙三种固体物质的溶解度曲线，回答下列问题：



- (1) $t_1^\circ\text{C}$ 时将3克的甲物质放入到10克的水中，所得溶液的溶质质量分数为 _____。(精确到0.1%)
- (2) 把 $t_1^\circ\text{C}$ 丙的饱和溶液升温至 $t_3^\circ\text{C}$ ，丙溶液的溶质质量分数 _____ (填“变大”“不变”或“变小”)。
- (3) 若把 $t_3^\circ\text{C}$ 时甲、乙、丙物质的饱和溶液分别降温到 $t_1^\circ\text{C}$ 时，则三种溶液的溶质质量分数由小到大的顺序是 _____。
- (4) 当温度 t 的取值范围在 _____ $^\circ\text{C}$ 时，甲的溶解度大于乙的溶解度。

12. 下列A~H都是初中常见的物质。已知A为实验室常用的燃料酒精，F是常用于改良酸性土壤的一种碱，它们之间的转化关系如图所示：



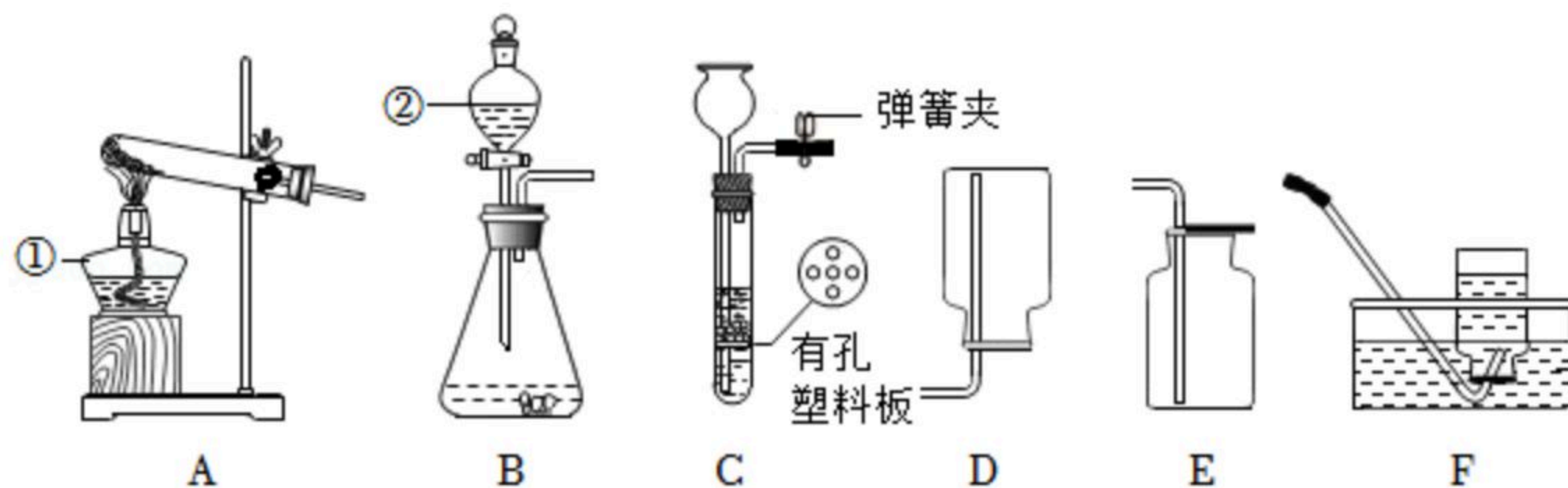
- (1) 固体D俗称 _____，可用于人工降雨、制造舞台云雾。
- (2) 写出反应②的化学方程式 _____，其基本反应类型为 _____ 反应。
- (3) 写出F+G反应的化学方程式： _____。

三、实验探究题 (本题包括2个小题，化学方程式每个2分，其余每空1分，共16分)

13. 通过对化学的学习，你已掌握了实验室制取气体的有关知识，请结合图回答有关问题：



扫码查看解析



(1) 写出图中标号仪器的名称：② _____；
 (2) 用加热高锰酸钾的方法制取氧气，反应的化学方程式是 _____，反应的发生装置和收集装置是 _____
 _____（填字母编号）；

(3) 用B装置制取二氧化碳气体，反应的化学方程式是 _____，应选用的收集装置是 _____
 _____（填字母编号），选择的理由是 _____
 _____；

(4) 实验室常用锌粒和稀硫酸反应制取氢气。若用C装置制取氢气，该装置的优点是 _____。

14. 氢化钙固体是登山运动员常用的能源提供剂。某探究小组的同学通过查阅资料得知：氢化钙（ CaH_2 ）遇水反应生成氢氧化钙和氢气。探究斯小组的同学把一定量的 CaH_2 加入 Na_2CO_3 溶液中，充分反应后过滤，得到滤渣和滤液

【提出问题】滤液中溶质的成分是什么？

猜想一： $NaOH$ 猜想二： $NaOH$ 、 $Ca(OH)_2$

猜想三： $NaOH$ 、 Na_2CO_3 猜想四： $NaOH$ 、 Na_2CO_3 、 $Ca(OH)_2$

(1) 经过讨论，大家一致认为猜想四不合理，请用化学方程式说明原因 _____。

【实验验证】

实验	现象	结论
(2) 取少量滤液，向其中滴入少量碳酸钠溶液	无明显现象	猜想_____不成立
(3) 另取少量滤液，向其中加入足量稀盐酸	_____	猜想三成立

(2) 猜想_____不成立；

(3) _____。

【反思与拓展】

(4) 写出氢化钙（ CaH_2 ）与水反应的化学方程式 _____。

(5) 若向 NH_4Cl 的溶液中加入一定量的 CaH_2 ，充分反应，产生的气体有氢气和 _____。

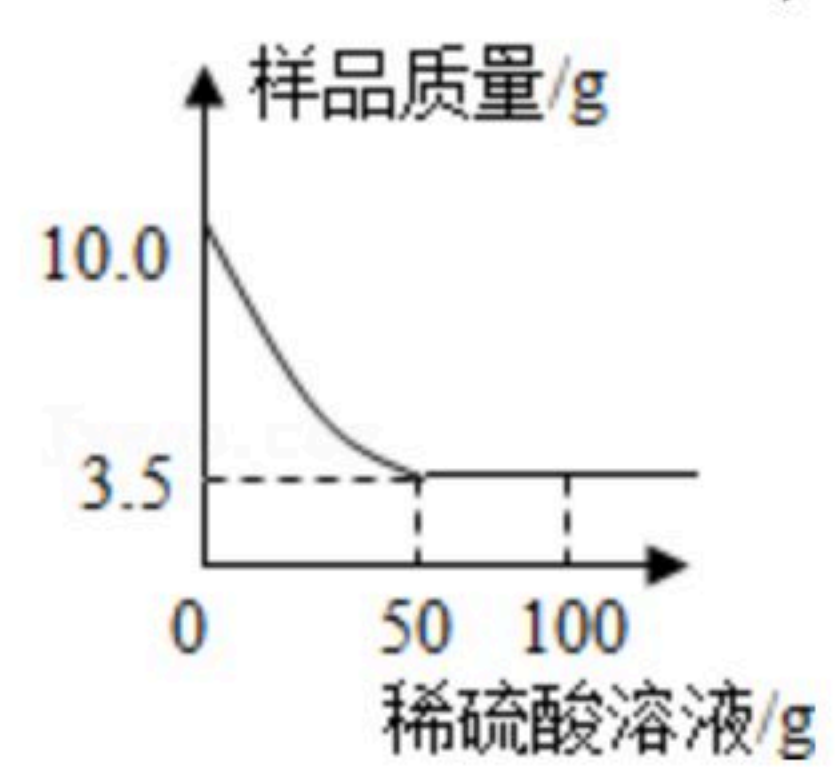
(6) 登山运动员携带 CaH_2 作为能源提供剂与携带氢气相比，其优点是 _____
 _____（写一条即可）。



扫码查看解析

四、计算题（本题只有1个小题，第1问1分，第2问3分，共6分）

15. 某化学兴趣小组对某铜锌合金样品进行探究实验。称取样品10.0克，再用100.0克稀硫酸溶液逐滴滴入，实验情况如图所示。求：



- (1) 铜锌合金中， Zn 的质量分数是_____。
- (2) 所用稀硫酸溶液中溶质的质量分数是多少？



扫码查看解析