

预览—收藏—关注

考点课堂 素材精粹

第十版

依据考试大纲 总结命题规律

辅导备考策略 历年考题详析

梳理考试要点 总结核心知识

筛选最新考点 拓展解题思路

精编典型习题 积累备考经验

全真模拟测试 预测考试趋势

注：下载前请仔细阅读资料，以实际预览内容为准

让学习为我们创造终生价值

2022年广东省普通高中学业水平选择性考试

化学

本试卷共 8 页，21 小题，满分 100 分，考试用时 75 分钟。

注意事项：

- 1.答卷前，考生务必用黑色字迹钢笔或签字笔将自己的姓名、考生号、考场号和座位号填写在答题卡上。用 2B 铅笔将试卷类型(A)填涂在答题卡相应位置上。将条形码横贴在答题卡右上角“条形码粘贴处”。
- 2.作答选择题时，选出每小题答案后，用 2B 铅笔把答题卡上对应题目选项的答案信息点涂黑；如需改动，用橡皮擦干净后，再选涂其他答案，答案不能答在试卷上。
- 3.非选择题必须用黑色字迹钢笔或签字笔作答，答案必须写在答题卡各题目指定区域内相应位置上；如需改动，先划掉原来的答案，然后再写上新的答案；不准使用铅笔和涂改液。不按以上要求作答的答案无效。
- 4.作答选考题时，请先用 2B 铅笔填涂选做题的题号对应的信息点，再作答。漏涂、错涂、多涂的，答案无效。
- 5.考生必须保持答题卡的整洁。考试结束后，将试卷和答题卡一并交回。

可能用到的相对原子质量：H 1 C 12 N 14 O 16 Na 23 Mg 24 S 32 Cl 35.5 Fe 56

一、选择题：本题共 16 小题，共 44 分。第 1~10 小题，每小题 2 分；第 11~16 小题，每小题 4 分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

1. 中华文明源远流长，在世界文明中独树一帜，汉字居功至伟。随着时代发展，汉字被不断赋予新的文化内涵，其载体也发生相应变化。下列汉字载体主要由合金材料制成的是

汉字载体				
------	---	--	---	---

选项	A. 兽骨	B. 青铜器	C. 纸张	D. 液晶显示屏
----	-------	--------	-------	----------

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

2. 北京冬奥会成功举办、神舟十三号顺利往返、“天宫课堂”如期开讲及“华龙一号”核电海外投产等，均展示了我国科技发展的巨大成就。下列相关叙述正确的是

- A. 冬奥会“飞扬”火炬所用的燃料 H_2 为氧化性气体
- B. 飞船返回舱表层材料中的玻璃纤维属于天然有机高分子
- C. 乙酸钠过饱和溶液析出晶体并放热的过程仅涉及化学变化
- D. 核电站反应堆所用铀棒中含有的 $^{235}_{92}U$ 与 $^{238}_{92}U$ 互为同位素

3. 广东一直是我国对外交流的重要窗口，馆藏文物是其历史见证。下列文物主要由硅酸盐制成的是

文物				
选项	A. 南宋鎏金饰品	B. 蒜头纹银盒	C. 广彩瓷咖啡杯	D. 铜镀金钟座

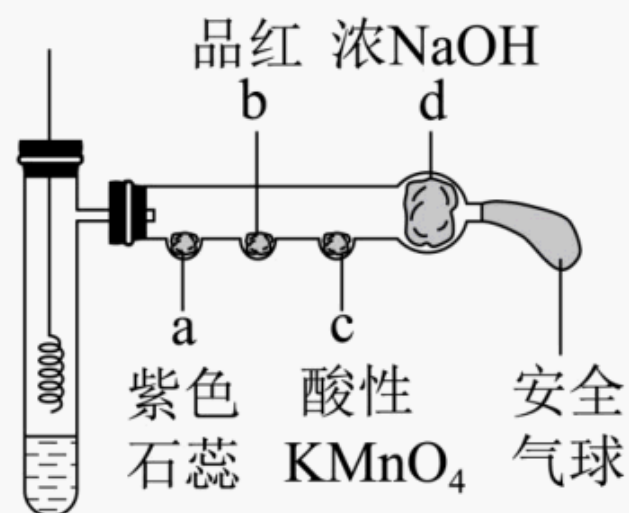
A. A B. B C. C D. D

4. 实验室进行粗盐提纯时，需除去 Ca^{2+} 、 Mg^{2+} 和 SO_4^{2-} ，所用试剂包括 $BaCl_2$ 以及

- A. Na_2CO_3 、 $NaOH$ 、 HCl
- B. Na_2CO_3 、 HCl 、 KOH
- C. K_2CO_3 、 HNO_3 、 $NaOH$
- D. Na_2CO_3 、 $NaOH$ 、 HNO_3

5. 若将铜丝插入热浓硫酸中进行如图(a~d 均为浸有相应试液的棉花)所示的探究实验，下列

分析正确的是



- A. Cu与浓硫酸反应，只体现 H_2SO_4 的酸性
- B. a处变红，说明 SO_2 是酸性氧化物
- C. b或c处褪色，均说明 SO_2 具有漂白性
- D. 试管底部出现白色固体，说明反应中无 H_2O 生成

6. 劳动开创未来。下列劳动项目与所述的化学知识没有关联的是

选项	劳动项目	化学知识
A	面包师用小苏打作发泡剂烘焙面包	Na_2CO_3 可与酸反应
B	环保工程师用熟石灰处理酸性废水	熟石灰具有碱性
C	工人将模具干燥后再注入熔融钢水	铁与 H_2O 高温下会反应
D	技术人员开发高端耐腐蚀镀铝钢板	铝能形成致密氧化膜

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

7. 甲~戊均为短周期元素，在元素周期表中的相对位置如图所示。戊的最高价氧化物对应的水化物为强酸。下列说法不正确的是

甲		乙
丙	丁	戊

- A. 原子半径：丁>戊>乙

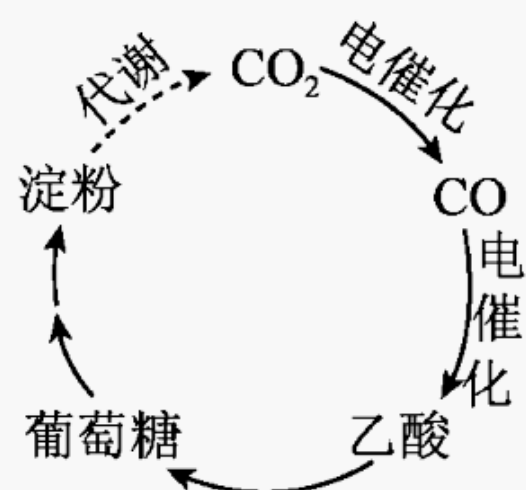
- B. 非金属性：戊>丁>丙
C. 甲的氢化物遇氯化氢一定有白烟产生
D. 丙的最高价氧化物对应的水化物一定能与强碱反应

8. 实验室用 MnO_2 和浓盐酸反应生成 Cl_2 后，按照净化、收集、性质检验及尾气处理的顺序进行实验。下列装置(“→”表示气流方向)不能达到实验目的的是



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

9. 我国科学家进行了如图所示的碳循环研究。下列说法正确的是



- A. 淀粉是多糖，在一定条件下能水解成葡萄糖
B. 葡萄糖与果糖互为同分异构体，都属于烃类
C. 1mol CO 中含有 6.02×10^{24} 个电子
D. 22.4L CO_2 被还原生成 1mol CO

10. 以熔融盐为电解液，以含 Cu 、 Mg 和 Si 等的铝合金废料为阳极进行电解，实现 Al 的再生。该过程中

- A. 阴极发生的反应为 $\text{Mg} - 2\text{e}^- = \text{Mg}^{2+}$ B. 阴极上 Al 被氧化
C. 在电解槽底部产生含 Cu 的阳极泥 D. 阳极和阴极的质量变化相等

11. 为检验牺牲阳极的阴极保护法对钢铁防腐的效果，将镀层有破损的镀锌铁片放入酸化的 $3\% \text{NaCl}$ 溶液中。一段时间后，取溶液分别实验，能说明铁片没有被腐蚀的是

- A. 加入 AgNO_3 溶液产生沉淀 B. 加入淀粉碘化钾溶液无蓝色出现
C. 加入 KSCN 溶液无红色出现 D. 加入 $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ 溶液无蓝色沉淀生成

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/806104102050010051>