

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

## 2024年普通高校考试招生制度综合改革适应性演练

### 化学试题

#### 注意事项:

- 1.答卷前,考生务必将自己的姓名、准考证号填写在试卷、答题卡上。
- 2.回答选择题时,选出每小题答案后,用铅笔把答题卡上对应题目的答案标号涂黑。如需改动,用橡皮擦干净后,再选涂其他答案标号。回答非选择题时,将答案写在答题卡上,写在本试卷上无效。
- 3.考试结束后,将本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 Cl-35.5 Cu-64

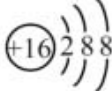

一、选择题:本题共14小题,每小题3分,共42分。在每小题给出的四个选项中,只有一项是符合题目要求的。

1.下列广西优秀传统工艺品中,主要由合金材料制成的是

			
A. 壮乡铜鼓	B. 绣球	C. 坭兴陶	D. 壮锦

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




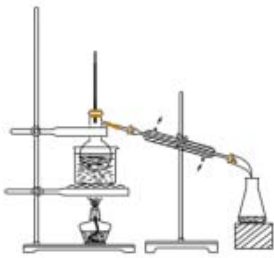
2.黑火药的爆炸反应为 $S+2KNO_3+3C=K_2S+N_2\uparrow+3CO_2\uparrow$ 。与该反应有关的下列化学用语表述正确的是

- A. 基态S的原子结构示意图为       B.  $K_2S$ 的电子式为  $K \times \ddot{S} \times K$
- C.  $N_2$ 的结构式为  $N\equiv N$                       D.  $CO_2$ 的空间构型为 

3.下列有关物质结构与性质的说法错误的是

- A.  $I_2$ 易溶于 $CCl_4$ ,可从 $I_2$ 和 $CCl_4$ 都是非极性分子的角度解释
- B. 对羟基苯甲酸存在分子内氢键,是其沸点比邻羟基苯甲酸的高的主要原因
- C.  $AgCl$ 溶于氨水,是由于 $AgCl$ 与 $NH_3$ 反应生成了可溶性配合物 $[Ag(NH_3)_2]Cl$
- D. 熔融 $NaCl$ 能导电,是由于熔融状态下产生了自由移动的 $Na^+$ 和 $Cl^-$

4.实验室从药用植物里提取“生物碱浸膏”的下列操作中,工具或仪器选用错误的是

I. 切碎植物	II. 用乙醇浸出生物碱等	III. 去除植物残渣	IV. 蒸馏浸出液得浸膏
			
A. 铡刀	B. 广口瓶	C. 分液漏斗	D. 蒸馏装置

A. A

B. B

C. C

D. D

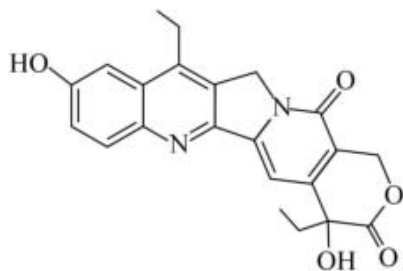
5. 短周期元素X、Y、Z、W的原子序数依次增大。X的原子核外有1个电子，Y是地壳中含量最多的元素，Z位于元素周期表第IIIA族，W单质可广泛用于生产芯片。下列说法正确的是

A. 原子半径： $Y < Z < W$ B. 元素电负性： $X < Y < W$ 

C. W的简单氢化物比Y的稳定

D. Z单质制成的容器可盛放浓硫酸

6. 10-羟基喜树碱具有抗癌作用，其结构简式如图。下列有关该化合物的说法正确的是



A. 有2种含氧官能团

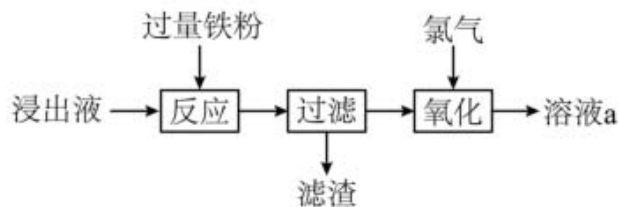
B. 可与 $\text{FeCl}_3$ 溶液发生显色反应C. 可与 $\text{NaHCO}_3$ 溶液反应产生 $\text{CO}_2$ 

D. 有2个手性碳原子

7. 反应 $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{Cl}^- + \text{O}_2 + 2\text{H}^+$ 常被用于除去水中残余氯。 $N_A$ 为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是

A. 100mL  $1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$   $\text{H}_2\text{O}_2$ 溶液中含有的H-O键数目为 $0.2N_A$ B. 25°C、101kPa时，22.4L  $\text{Cl}_2$ 中氯原子的数目为 $2N_A$ C. 0.1mol  $\text{O}_2$ 含有质子的数目为 $0.8N_A$ D. 通过上述反应除去0.5mol  $\text{Cl}_2$ ，电子转移的数目为 $N_A$ 

8. 实验小组用过量 $\text{FeCl}_3$ 溶液处理覆铜板得到浸出液，并对其中的物质进行回收，流程如下。下列有关说法正确的是



- A. 浸出液呈中性  
B. 滤渣只有铜粉  
C. 用 KSCN 溶液检验是否“氧化”完全  
D. 溶液 a 回收后可用于处理覆铜板

9. 为达到实验目的，下列对应的实验方法正确或操作规范的是

选项	实验目的	实验方法或操作
A	配制 250.00mL $0.1000\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ NaCl 溶液	称取 1.4625g NaCl 置于 250mL 容量瓶中，加水至 刻度线
B	除去粗盐溶液中的 $\text{Mg}^{2+}$ 和 $\text{Ca}^{2+}$	向溶液中加入稍过量的 NaOH 溶液，静置、过滤， 向滤液中加盐酸至弱酸性
C	探究 Cl 和 I 的非金属性强弱	向 4mL $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ KI 溶液中滴加 1mL 新制的氯 水，振荡，若溶液变成棕黄色，则 Cl 的非金属 性强于 I
D	探究 $K_{\text{sp}}(\text{PbSO}_4)$ 和 $K_{\text{sp}}(\text{PbS})$ 的大小	向 1mL $0.01\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ 溶液中依次加入 5 滴 $0.01\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ $\text{Na}_2\text{SO}_4$ 溶液、5 滴 $0.01\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ $\text{Na}_2\text{S}$ 溶液，若先观察到白色沉淀再 观察到黑色沉淀，则 $K_{\text{sp}}(\text{PbSO}_4) > K_{\text{sp}}(\text{PbS})$

A. A

B. B

C. C

D. D

10. 利用下图的电化学装置，可实现  $\text{F}_3\text{C}-\text{C}(\text{R}^2)=\text{C}(\text{R}^1)$  对  $\text{CO}_2$  的固定。下列说法错误的是

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/936050140211010051>