

2025 届上海市延安初级中学高考冲刺训练化学试题试卷

注意事项

1. 考生要认真填写考场号和座位序号。
2. 试题所有答案必须填涂或书写在答题卡上，在试卷上作答无效。第一部分必须用 2B 铅笔作答；第二部分必须用黑色字迹的签字笔作答。
3. 考试结束后，考生须将试卷和答题卡放在桌面上，待监考员收回。

一、选择题（每题只有一个选项符合题意）

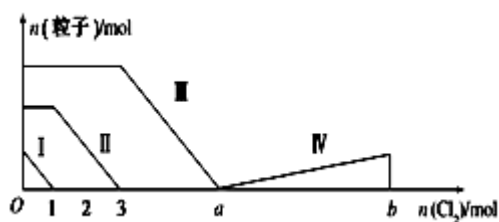
1、下列说法不正确的是

- A. 高级脂肪酸甘油酯属于有机高分子化合物
- B. 紫外线、高温、酒精可杀菌消毒的原理是蛋白质变性
- C. 塑料、合成纤维、合成橡胶称为三大合成高分子材料
- D. 维生素 C 又称抗坏血酸，新鲜蔬菜中富含维生素 C

2、实行垃圾分类，关系生活环境改善和节约使用资源。下列说法正确的是

- A. 回收厨余垃圾用于提取食用油
- B. 对废油脂进行处理可获取氨基酸
- C. 回收旧报纸用于生产再生纸
- D. 废旧电池含重金属须深度填埋

3、向含 Fe^{2+} 、 I^- 、 Br^- 的混合溶液中通入过量的氯气，溶液中四种粒子的物质的量变化如图所示，已知 $b-a=5$ ，线段 IV 表示一种含氧酸，且 I 和 IV 表示的物质中含有相同的元素。下列说法正确的是（ ）



- A. 线段 II 表示 Br^- 的变化情况
- B. 原溶液中 $n(\text{FeI}_2) : n(\text{FeBr}_2) = 3 : 1$
- C. 根据图像无法计算 a 的值
- D. 线段 IV 表示 HIO_3 的变化情况

4、一定温度下，在三个体积均为 0.5 L 的恒容密闭容器中发生反应： $\text{CO}(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{COCl}_2(\text{g})$ ，其中容器 I 中反应在 5 min 时达到平衡状态。

	温度/ $^{\circ}\text{C}$	起始物质的量/mol	平衡物质的量/mol

容器 编号					
		CO	Cl ₂	COCl ₂	COCl ₂
I	500	1.0	1.0	0	0.8
II	500	1.0	a	0	0.5
III	600	0.5	0.5	0.5	0.7

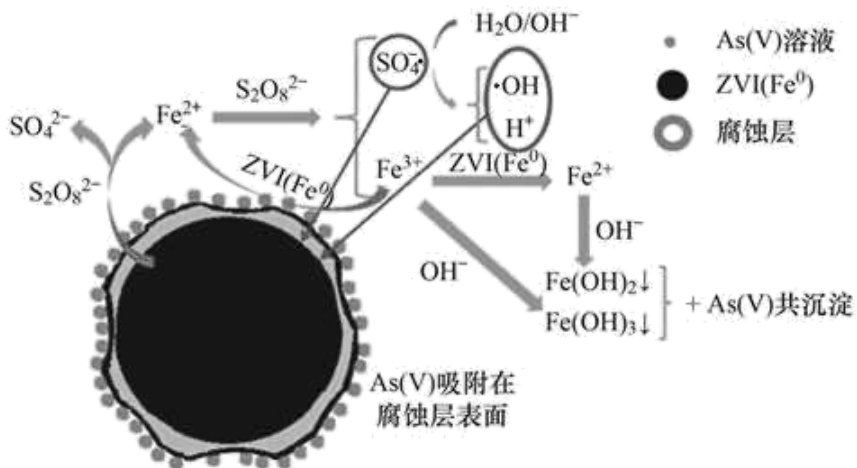
下列说法中正确的是

- A. 容器 I 中前 5 min 的平均反应速率 $v(\text{CO})=0.16 \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}\cdot\text{min}^{-1}$
- B. 该反应正反应为吸热反应
- C. 容器 II 中起始时 Cl₂ 的物质的量为 0.55 mol
- D. 若起始时向容器 I 加入 CO 0.8 mol、Cl₂ 0.8 mol, 达到平衡时 CO 转化率大于 80%

5、下列有关物质性质与用途具有对应关系的是

- A. NaHCO₃ 受热易分解, 可用于制胃酸中和剂
- B. SiO₂ 熔点高硬度大, 可用于制光导纤维
- C. Al₂O₃ 是两性氧化物, 可用作耐高温材料
- D. CaO 能与水反应, 可用作食品干燥剂

6、《环境科学》刊发了我国科研部门采用零价铁活化过硫酸钠(Na₂S₂O₈, 其中 S 为+6 价) 去除废水中的正五价砷[As(V)] 的研究成果, 其反应机制模型如图所示。K_{sp}[Fe(OH)₃]=2.7×10⁻³⁹, 下列叙述错误的是

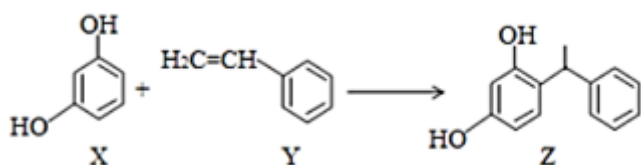


- A. pH 越小, 越有利于去除废水中的正五价砷
- B. 1mol 过硫酸钠 (Na₂S₂O₈) 含 N_A 个过氧键
- C. 碱性条件下, 硫酸根自由基发生反应的方程式为: $\text{SO}_4^{\cdot-} + \text{OH}^- = \text{SO}_4^{2-} + \cdot\text{OH}$
- D. 室温下, 中间产物 Fe(OH)₃ 溶于水所得饱和溶液中 $c(\text{Fe}^{3+})$ 约为 $2.7 \times 10^{-18} \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$

7、下列说法正确的是

- A. 2018年10月起，天津市开始全面实现车用乙醇汽油替代普通汽油，向汽油中添加乙醇，该混合燃料的热值不变
- B. 百万吨乙烯是天津滨海新区开发的标志性工程，乙烯主要是通过石油催化裂化获得
- C. 天津碱厂的“红三角”牌纯碱曾享誉全世界，侯氏制碱法原理是向饱和食盐水先通氨气，再通二氧化碳，利用溶解度的差异沉淀出纯碱晶体
- D. 天津是我国锂离子电池研发和生产的重要基地，废旧锂离子电池进行放电处理有利于锂在正极的回收是因为放电过程中，锂离子向正极运动并进入正极材料

8、从杨树中提取的 Z 是具有美白功效的化妆品的组分。现可用如下反应制备：



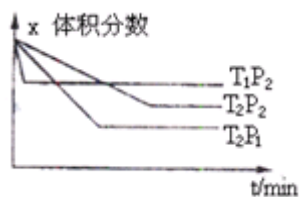
下列叙述错误的是

- A. 上述 $X+Y \rightarrow Z$ 反应属于加成反应
- B. Z 在苯环上的一氯代物有 8 种
- C. Z 所有碳原子不可能处于同一平面
- D. Y 可作为加聚反应的单体

9、下列实验原理或操作，正确的是()

- A. 用广泛 pH 试纸测得 $0.1\text{mol/L NH}_4\text{Cl}$ 溶液的 $\text{pH}=5.2$
- B. 酸碱中和滴定时锥形瓶用蒸馏水洗涤后，再用待测液润洗后装液进行滴定
- C. 将碘水倒入分液漏斗，加入适量苯振荡后静置，从分液漏斗放出碘的苯溶液
- D. 在溴化钠中加入少量的乙醇，再加入 2 倍于乙醇的 1 : 1 的硫酸制取溴乙烷

10、反应 $aX(g) + bY(g) \rightleftharpoons cZ(g)$; $\Delta H=Q$ ，有下图所示关系，下列判断中正确是 ()



- A. $a+b < c, Q > 0$
- B. $a+b < c, Q < 0$
- C. $a+b > c, Q > 0$
- D. $a+b > c, Q < 0$

11、下列有关物质性质的比较，结论正确的是

- A. 碱性: $\text{LiOH} < \text{RbOH}$
- B. 溶解度: $\text{Na}_2\text{CO}_3 < \text{NaHCO}_3$
- C. 热稳定性: $\text{PH}_3 < \text{SiH}_4$

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/348100104016007002>