


2024-2025 学年江苏省灌云县高中名校高三二模冲刺 (5) 化学试题

注意事项:

1. 答题前, 考生先将自己的姓名、准考证号填写清楚, 将条形码准确粘贴在考生信息条形码粘贴区。
2. 选择题必须使用 2B 铅笔填涂; 非选择题必须使用 0.5 毫米黑色字迹的签字笔书写, 字体工整、笔迹清楚。
3. 请按照题号顺序在各题目的答题区域内作答, 超出答题区域书写的答案无效; 在草稿纸、试题卷上答题无效。
4. 保持卡面清洁, 不要折叠, 不要弄破、弄皱, 不准使用涂改液、修正带、刮纸刀。

一、选择题 (每题只有一个选项符合题意)

1、对下列化学用语的理解正确的是

- A. 丙烯的最简式可表示为 CH_2
- B. 电子式 $\text{O}::\text{H}$ 既可以表示羟基, 也可以表示氢氧根离子
- C. 结构简式 $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_3$ 既可以表示正丁烷, 也可以表示异丁烷
- D. 比例模型  既可以表示甲烷分子, 也可以表示四氯化碳分子

2、国际计量大会第 26 届会议修订了阿伏加德罗常数 ($N_A=6.02214076 \times 10^{23} \text{mol}^{-1}$), 于 2019 年 5 月 20 日正式生效。设 N_A 是阿伏加德罗常数的值, 下列说法正确的是

- A. 40g 正丁烷和 18g 异丁烷的混合物中共价键数目为 $13N_A$
- B. 常温下, $\text{pH}=12$ 的 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液中的 OH^- 数目为 $0.01N_A$
- C. 电解精炼铜时, 阳极质量减小 3.2g 时, 转移的电子数为 $0.1N_A$
- D. 0.1mol Cl_2 与足量 NaOH 溶液反应后, 溶液中 Cl^- 、 ClO^- 两种粒子数之和为 $0.2N_A$

3、下列实验不能达到预期目的是 ()

	实验操作	实验目的
A	充满 NO_2 的密闭玻璃球分别浸泡在冷、热水中	研究温度对化学平衡移动的影响
B	向盛有 1mL 硝酸银溶液的试管中滴加 NaCl 溶液, 至不再有沉淀, 再向其中滴加 Na_2S 溶液	说明一种沉淀能转化为另一种溶解度更小的沉淀
C	苯酚和水的浊液中, 加少量浓碳酸钠溶液	比较苯酚与碳酸氢钠的酸性
D	取少量溶液滴加 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 溶液, 观察是否出现白色浑浊	确定 NaHCO_3 溶液中是否混有 Na_2CO_3

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

4、有一瓶无色、有特殊气味的液体, 是甲醇 (CH_3OH) 或乙醇 ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$)

)。通过测定该液体充分燃烧后生成的二氧化碳和水的质量，再根据二氧化碳和水的质量可确定是那种物质，对原理解释错误的是

- A. 求出碳、氢元素的质量比，与甲醇和乙醇中碳氢质量比对照，即可确定
- B. 求出碳、氢原子的个数比，与甲醇和乙醇中碳氢个数比对照，即可确定
- C. 求出碳、氢原子的物质的量比，与甲醇和乙醇中的碳氢物质的量比对照，即可确定
- D. 求出碳、氢、氧原子的个数比，与甲醇和乙醇中的碳、氢、氧个数比对照，即可确定

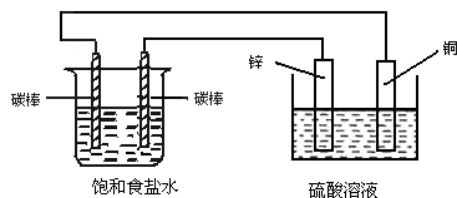
5、用短线“—”表示共用电子对，用“·”表示未成键孤电子对的式子叫路易斯结构式。R分子的路易斯结构式可以表示为



则以下叙述错误的是()

- A. R 为三角锥形
- B. R 可以是 BF_3
- C. R 是极性分子
- D. 键角小于 $109^\circ 28'$

6、关于如图装置中的变化叙述错误的是



- A. 电子经导线从锌片流向右侧碳棒，再从左侧碳棒流回铜片
- B. 铜片上发生氧化反应
- C. 右侧碳棒上发生的反应： $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 \uparrow$
- D. 铜电极出现气泡

7、下列说法中正确的是()

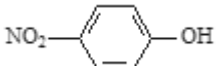
- A. 2019年，我国河南、广东等许多地方都出现了旱情，缓解旱情的措施之一是用溴化银进行人工降雨
- B. “光化学烟雾”“臭氧层空洞”“温室效应”“硝酸型酸雨”等环境问题的形成都与氮氧化物有关
- C. BaSO_4 在医学上用作透视钡餐，主要是因为它难溶于水
- D. 钠、镁等单质在电光源研制领域大显身手，钠可以应用于高压钠灯，镁可以制造信号弹和焰火

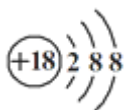
8、设 N_A 为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是()


- A. 36g 由 ^{35}Cl 和 ^{37}Cl 组成的氯气中所含质子数一定为 $17N_A$
- B. 5.6g C_3H_6 和 C_2H_4 的混合物中含有共用电子对的数目为 $1.2N_A$
- C. 含 4mol Si-O 键的二氧化硅晶体中，氧原子数为 $4N_A$
- D. 一定条件下，6.4g 铜与过量的硫反应，转移电子数目为 $0.2N_A$

9、下列有关化学用语表示正确的是

①CSO 的电子式: $\ddot{\text{S}}::\text{C}::\ddot{\text{O}}$

②对硝基苯酚的结构简式：

③Cl⁻的结构示意图：

④苯分子的比例模型：

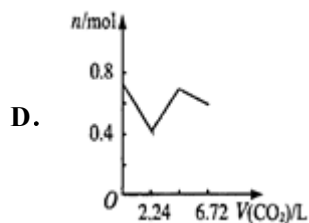
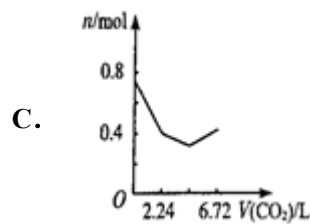
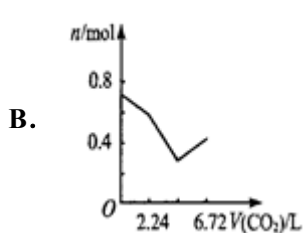
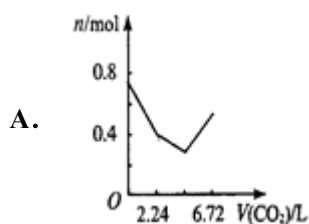
⑤葡萄糖的实验式：CH₂O

⑥原子核内有 20 个中子的氯原子： ${}_{17}^{20}\text{Cl}$

⑦HCO₃⁻的水解方程式为： $\text{HCO}_3^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_3\text{O}^+$

A. ①④⑤ B. ①②③④⑤ C. ③⑤⑥⑦ D. 全部正确

10、向含有 0.2 mol 氢氧化钠和 0.1 mol 氢氧化钙的溶液中，持续稳定地通入二氧化碳气体，通入气体为 6.72 L（标准状况）时，立即停止，则这一过程中，溶液中离子数目与通入二氧化碳气体体积的关系正确的是（不考虑气体的溶解）



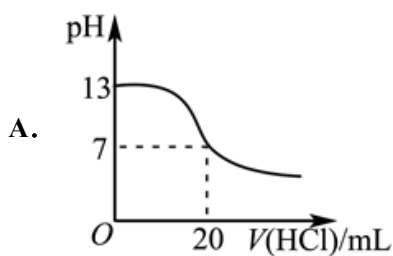
11、中华传统文化博大精深，下列说法正确的是（ ）

- A. “霾尘积聚难见路人”，雾和霾是气溶胶，具有丁达尔效应
- B. “杨花榆荚无才思”中的“榆荚”主要成分为蛋白质
- C. “日照香炉生紫烟”中的紫烟指“碘的升华”
- D. “火树银花不夜天”指的是金属单质的焰色反应

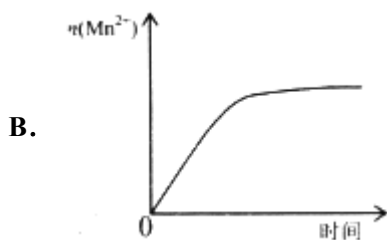
12、有关铝及其化合物的用途正确的是（ ）

- A. 氢氧化铝：治疗胃酸过多
- B. 氧化铝：铝热剂
- C. 明矾：消毒净水
- D. 铝槽车：装运稀硫酸

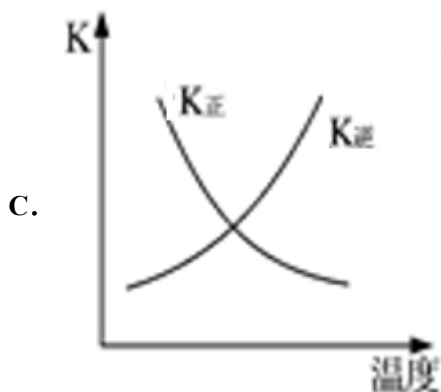
13、下列各表述与示意图一致的是



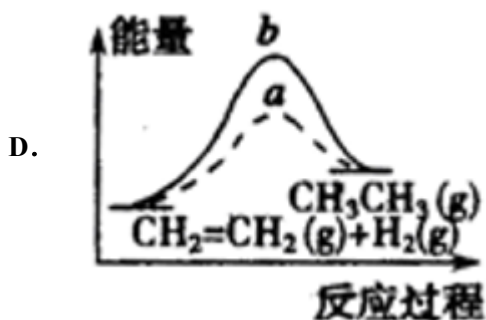
25℃时，用 $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 盐酸滴定 20mL $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ NaOH 溶液，溶液的 pH 随加入酸体积的变化



10mL $0.01\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ KMnO_4 酸性溶液与过量的 $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 溶液混合时， $n(\text{Mn}^{2+})$ 随时间的变化



曲线表示反应 $2\text{SO}_2(\text{g})+\text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3(\text{g}) \quad \Delta\text{H}<0$ 正、逆反应的平衡常数 K 随温度的变化



a、b 曲线分别表示反应 $\text{CH}_2=\text{CH}_2(\text{g})+\text{H}_2(\text{g})\rightarrow\text{CH}_3\text{CH}_3(\text{g}) \quad \Delta\text{H}<0$ 使用和未使用催化剂时，反应过程中的能量变化

14、用下列实验装置进行相应实验，能达到实验目的的是

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/066045044225011001>