

2025 年新疆维吾尔自治区且末县第二中学高三下化学试题一模调研测试（期末）试题

注意事项：

1. 答卷前，考生务必将自己的姓名、准考证号、考场号和座位号填写在试题卷和答题卡上。用 2B 铅笔将试卷类型 (B) 填涂在答题卡相应位置上。将条形码粘贴在答题卡右上角“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。答案不能答在试题卷上。
3. 非选择题必须用黑色字迹的钢笔或签字笔作答，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，然后再写上新答案；不准使用铅笔和涂改液。不按以上要求作答无效。
4. 考生必须保证答题卡的整洁。考试结束后，请将本试卷和答题卡一并交回。

一、选择题（每题只有一个选项符合题意）

1、位于不同主族的四种短周期元素甲、乙、丙、丁，其原子序数依次增大，原子半径 $r(\text{丁}) > r(\text{乙}) > r(\text{丙}) > r(\text{甲})$ 。四种元素中，只有一种为金属元素，乙和丙原子的最外层电子数之和为丁原子的最外层电子数的 3 倍。据此推断，下述正确的是

- A. 简单氢化物的沸点：乙 > 丙
- B. 由甲、乙两元素组成的化合物溶于水呈碱性
- C. 丙和丁两元素的最高价氧化物的水化物之间能发生反应
- D. 由甲和丙两元素组成的分子，不可能含非极性键

2、设 N_A 为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是（ ）

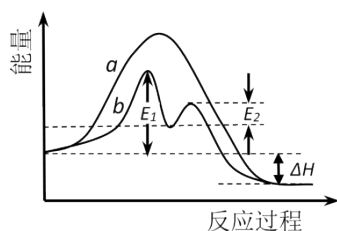
- A. 在标准状况下，将 4.48L 的氯气通入到水中反应时转移的电子数为 $0.2N_A$
- B. 12g 石墨中 C-C 键的数目为 $2N_A$
- C. 常温下，将 27g 铝片投入足量浓硫酸中，最终生成的 SO_2 分子数为 $1.5N_A$
- D. 常温下，1L pH=1 的 CH_3COOH 溶液中，溶液中的 H^+ 数目为 $0.1N_A$

3、锌-空气燃料电池可用作电动车动力电源，电池的电解质溶液为 KOH 溶液，反应为

$2\text{Zn} + \text{O}_2 + 4\text{OH}^- + 2\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{Zn}(\text{OH})_4^{2-}$ 。下列说法正确的是（ ）

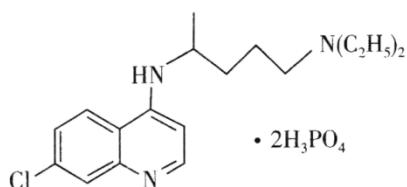
- A. 充电时，电解质溶液中 K^+ 向阳极移动
- B. 充电时，电解质溶液中 $c(\text{OH}^-)$ 逐渐减小
- C. 放电时，负极反应为： $\text{Zn} + 4\text{OH}^- - 2\text{e}^- = \text{Zn}(\text{OH})_4^{2-}$
- D. 放电时，电路中通过 2mol 电子，消耗氧气 22.4L（标准状况）

4、某反应过程能量变化如图所示，下列说法正确的是



- A. 反应过程 a 有催化剂参与
- B. 该反应为吸热反应，热效应等于 ΔH
- C. 改变催化剂，可改变该反应的活化能
- D. 有催化剂的条件下，反应的活化能等于 E_1+E_2

5、磷酸氯喹在细胞水平上能有效抑制新型冠状病毒(2019-nCoV)的感染，其结构如图所示。下列说法错误的是



- A. 基态 Cl 原子的核外电子有 17 种运动状态
- B. C、N、O、P 四种元素中电负性最大的是 O
- C. H_3PO_4 分子中磷原子的价层电子对数为 4
- D. 与足量 H_2 发生加成反应后，该分子中手性碳原子个数不变

6、短周期主族元素 X、Y、Z、W 原子序数依次增大，X 原子的最外层有 6 个电子，Y 是迄今发现的非金属性最强的元素，在周期表中 Z 位于 IA 族，W 与 X 属于同一主族。下列说法正确的是 ()

- A. 熔沸点: $Z_2X < Z_2W$
- B. 元素最高价: $Y < Z$
- C. 气态氢化物的热稳定性: $Y < W$
- D. 原子半径: $X < Y < Z < W$

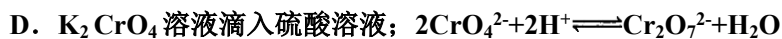
7、2019 年是“国际化学元素周期表年”。1869 年门捷列夫把当时已知的元素根据物理、化学性质进行排列，准确预留了甲、乙两种未知元素的位置，并预测了二者的相对原子质量，部分原始记录如下。下列说法不正确的是 ()

B=11	Al=27.4	?=68 (甲)
C=12	Si=28	?=70 (乙)
N=14	P=31	As=75
O=16	S=32	Se=79.4
F=19	Cl=35.5	Br=80

- A. 元素乙的原子序数为 32
- B. 原子半径比较: 甲 > 乙 > Si
- C. 元素乙的简单气态氢化物的稳定性强于 SiH_4 。
- D. 推测乙可以用作半导体材料

8、下列解释对应事实的离子方程式正确的是

- A. $FeSO_4$ 溶液中滴加 $NaOH$ 溶液，静置一段时间后: $Fe^{2+} + 2OH^- = Fe(OH)_2 \downarrow$
- B. 漂白粉溶液加入醋酸: $H^+ + ClO^- = HClO$
- C. $AgCl$ 悬浊液滴入 Na_2S 溶液: $2Ag^+ + S^{2-} = Ag_2S \downarrow$



9、许多无机颜料在缤纷的世界扮演了重要角色。如历史悠久的铅白 $[2PbCO_3 \cdot Pb(OH)_2]$ 安全环保的钛白 (TiO_2) ，鲜艳的朱砂 (HgS) ，稳定的铁红 (Fe_2O_3) 等。下列解释错误的是（ ）

A. 《周易参同契》中提到“胡粉（含铅白）投火中，色坏还原为铅”，其中含铅元素的物质转化为 $2PbCO_3 \cdot Pb(OH)_2 \rightarrow PbO_2 \rightarrow Pb$

B. 纳米级的钛白可由 $TiCl_4$ 水解制得： $TiCl_4+2H_2O \rightleftharpoons TiO_2+4HCl$

C. 《本草经疏》中记载朱砂“若经伏火及一切烹、炼，则毒等砒、硃服之必毙”，体现了 HgS 受热易分解的性质

D. 铁红可由无水 $FeSO_4$ 高温煅烧制得： $2FeSO_4 \xrightarrow{\text{高温}} Fe_2O_3+SO_2\uparrow+SO_3\uparrow$

10、向等物质的量浓度的 $Ba(OH)_2$ 与 $BaCl_2$ 的混合溶液中加入 $NaHCO_3$ 溶液，下列离子方程式与事实相符的是（ ）

A. $HCO_3^-+OH^- =CO_3^{2-}+H_2O$

B. $Ba^{2+}+OH^-+HCO_3^-=BaCO_3\downarrow+H_2O$

C. $Ba^{2+}+2OH^-+2HCO_3^-=BaCO_3\downarrow+CO_3^{2-}+H_2O$

D. $2Ba^{2+}+3OH^-+3HCO_3^-=2BaCO_3\downarrow+CO_3^{2-}+3H_2O$

11、根据实验操作和现象所得出的结论正确的是

选项	实验操作和现象	结论
A	将含有 SO_2 的废气通入 $BaCl_2$ 溶液中，生成白色沉淀	SO_2 与 $BaCl_2$ 溶液反应生成 $BaSO_3$ 沉淀
B	常温下，分别测定同浓度 Na_2CO_3 溶液与 CH_3COONa 溶液的 pH， Na_2CO_3 溶液的 pH 大于 CH_3COONa 溶液	HCO_3^- 电离出 H^+ 能力比 CH_3COOH 的弱
C	向 $Fe(NO_3)_3$ 溶液中加入铁粉，充分振荡，滴加少量盐酸酸化后再滴入 $KSCN$ 溶液，溶液变红	$Fe(NO_3)_3$ 溶液中 Fe^{3+} 部分被 Fe 还原
D	苯和液溴在 $FeBr_3$ 的催化下发生反应，将得到的气体直接通入 $AgNO_3$ 溶液中，产生淡黄色沉淀	苯和液溴发生取代反应

A. A

B. B

C. C

D. D

12、表为元素周期表短周期的一部分，下列有关 A、B、C、D 四种元素的叙述正确的是（ ）

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/325124344132012002>