

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1月浙江省选考化学试题

可能用到的相对原子质量：

H-1 C-12 N-14 O-16 Na-23 Mg-24 Al-27 Si-28 S-32 Cl-35.5

K-39 Ca-40 Mn-55 Fe-56 Cu-64 Zn-65 Ba-137

一、选择题(本大题共 25 小题，每小题 2 分，共 50 分。每小题列出的四个备选项中只有一个是符合题目要求的，不选、多选、错选均不得分)

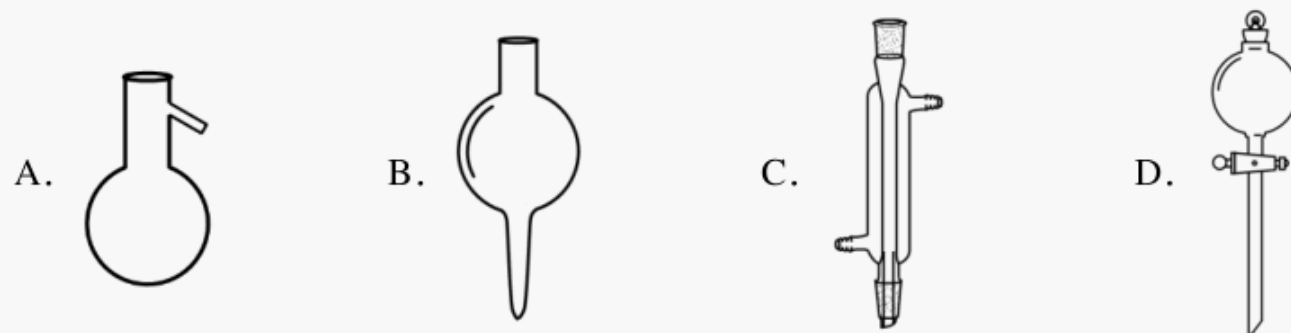
1. 水溶液呈酸性的盐是

- A. NH_4Cl B. BaCl_2 C. H_2SO_4 D. $\text{Ca}(\text{OH})_2$

2. 下列物质属于非电解质的是

- A. CH_4 B. KI C. NaOH D. CH_3COOH

3. 名称为“干燥管”的仪器是




4. 下列物质对应的化学式不正确的是

- A. 氯仿： CHCl_3 B. 黄铜矿的主要成分： Cu_2S
C. 芒硝： $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ D. 铝土矿的主要成分： Al_2O_3

5. 下列表示不正确的是

- A. 乙炔的结构简式 $\text{HC}\equiv\text{CH}$ B. KOH 的电子式 $\text{K}^+ [:\ddot{\text{O}}:\text{H}]^-$

- C. 乙烷的球棍模型： D. 氯离子的结构示意图：

6. 下列说法不正确的是

- A. 液化石油气是纯净物 B. 工业酒精中往往含有甲醇
C. 福尔马林是甲醛的水溶液 D. 许多水果和花卉有芳香气味是因为含有酯

7. 下列说法不正确的是

- A. ^{32}S 和 ^{34}S 互为同位素 B. C_{70} 和纳米碳管互为同素异形体
C. $\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{Cl}$ 和 CH_3CHCl_2 互为同分异构体 D. C_3H_6 和 C_4H_8 一定互为同系物

8. 下列说法不正确的是

- A. 镁合金密度较小、强度较大，可用于制造飞机部件
- B. 还原铁粉可用作食品干燥剂
- C. 氯气、臭氧、二氧化氯都可用于饮用水的消毒
- D. 油脂是热值最高的营养物质

9. 下列说法正确的是

- A. 铁与碘反应易生成碘化铁
- B. 电解 ZnSO_4 溶液可以得到 Zn
- C. 用石灰沉淀富镁海水中的 Mg^{2+} ，生成碳酸镁
- D. SO_2 通入 BaCl_2 溶液中生成 BaSO_3 沉淀

10. 关于反应 $4\text{CO}_2 + \text{SiH}_4 \xrightarrow{\text{高温}} 4\text{CO} + 2\text{H}_2\text{O} + \text{SiO}_2$ ，下列说法正确的是

- A. CO 是氧化产物
- B. SiH_4 发生还原反应
- C. 氧化剂与还原剂的物质的量之比为 1:4
- D. 生成 1mol SiO_2 时，转移 8mol 电子

11. 下列说法不正确的是

- A. 灼烧法做“海带中碘元素的分离及检验”实验时，须将海带进行灰化
- B. 用纸层析法分离铁离子和铜离子时，不能将滤纸条上的试样点浸入展开剂中
- C. 将盛有苯酚与水形成的浊液的试管浸泡在 80°C 热水中一段时间，浊液变澄清
- D. 不能将实验室用剩的金属钠块放回原试剂瓶

12. 设 N_A 为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是

- A. 在 25°C 时， 1L pH 为 12 的 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 溶液中含有 OH^- 数目为 $0.01N_A$
- B. 1.8g 重水(D_2O)中所含质子数为 N_A
- C. 足量的浓盐酸与 8.7g MnO_2 反应，转移电子的数目为 $0.4N_A$
- D. 32g 甲醇的分子中含有 C—H 键的数目为 $4N_A$

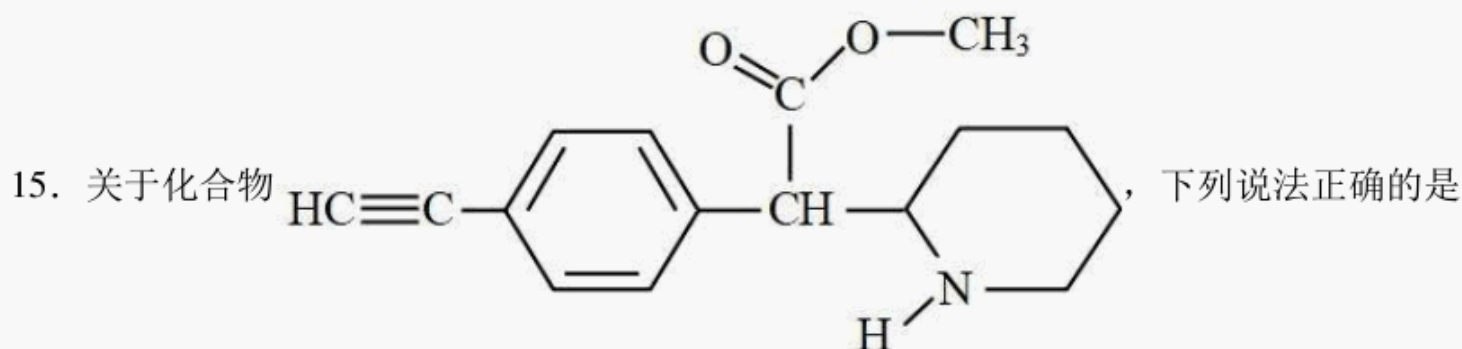
13. 下列实验对应的离子方程式不正确的是

- A. 将碳酸氢钙溶液与过量的澄清石灰水混合： $\text{HCO}_3^- + \text{Ca}^{2+} + \text{OH}^- = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$
- B. 将少量 NO_2 通入 NaOH 溶液： $2\text{NO}_2 + 2\text{OH}^- = \text{NO}_3^- + \text{NO}_2^- + \text{H}_2\text{O}$
- C. 将少量 SO_2 通入 NaClO 溶液： $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{ClO}^- = \text{SO}_3^{2-} + 2\text{HClO}$

D. 向氨水中滴入少量硝酸银溶液： $\text{Ag}^+ + 2\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{Ag}(\text{NH}_3)_2^+ + 2\text{H}_2\text{O}$

14. 下列说法正确的是

- A. 苯酚、乙醇、硫酸铜、氢氧化钠和硫酸铵均能使蛋白质变性
- B. 通过石油的常压分馏可获得石蜡等馏分，常压分馏过程为物理变化
- C. 在分子筛固体酸催化下，苯与乙烯发生取代反应获得苯乙烷
- D. 含氮量高的硝化纤维可作烈性炸药



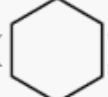
- A. 分子中至少有 7 个碳原子共直线
- B. 分子中含有 1 个手性碳原子
- C. 与酸或碱溶液反应都可生成盐
- D. 不能使酸性 KMnO_4 稀溶液褪色

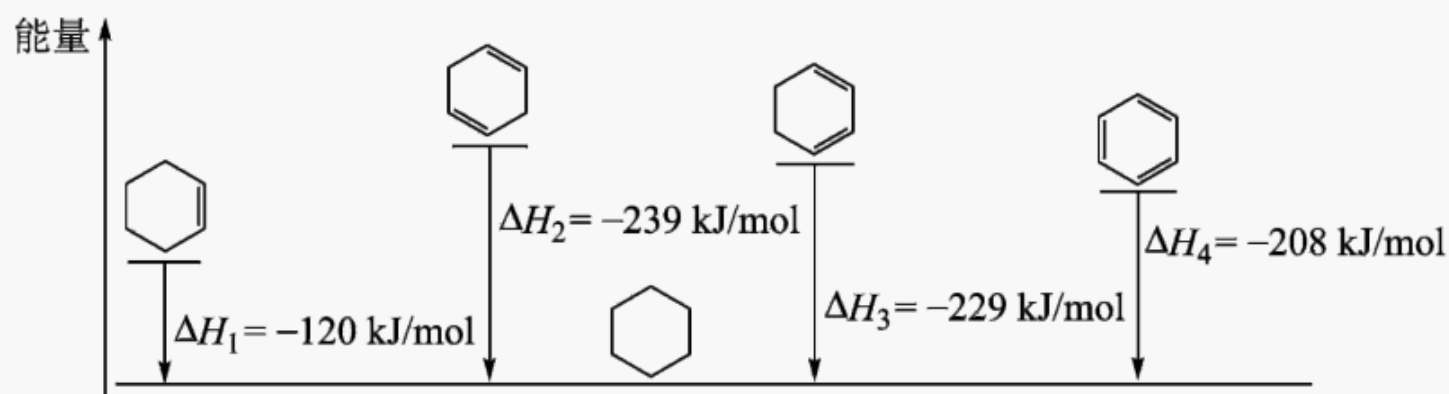
16. W、X、Y、Z 为原子序数依次增大的短周期主族元素。W 和 Y 同族，Y 的原子序数是 W 的 2 倍，X 是地壳中含量最多的金属元素。下列说法正确的是

- A. 非金属性：Y > W
- B. XZ_3 是离子化合物
- C. Y、Z 的氧化物对应的水化物均为强酸
- D. X 与 Y 可形成化合物 X_2Y_3

17. 已知 25°C 时二元酸 H_2A 的 $K_{a1} = 1.3 \times 10^{-7}$ ， $K_{a2} = 7.1 \times 10^{-15}$ 。下列说法正确的是

- A. 在等浓度的 Na_2A 、 NaHA 溶液中，水的电离程度前者小于后者
- B. 向 $0.1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 H_2A 溶液中通入 HCl 气体(忽略溶液体积的变化)至 $\text{pH} = 3$ ，则 H_2A 的电离度为 0.013%
- C. 向 H_2A 溶液中加入 NaOH 溶液至 $\text{pH} = 11$ ，则 $c(\text{A}^{2-}) > c(\text{HA}^-)$
- D. 取 $\text{pH} = a$ 的 H_2A 溶液 10mL，加蒸馏水稀释至 100mL，则该溶液 $\text{pH} = a + 1$

18. 相关有机物分别与氢气发生加成反应生成 1mol 环己烷()的能量变化如图所示：



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/966123111050010051>