

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

化学试题

可能用到的相对原子质量：H 1 Li 7 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 I 127 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)

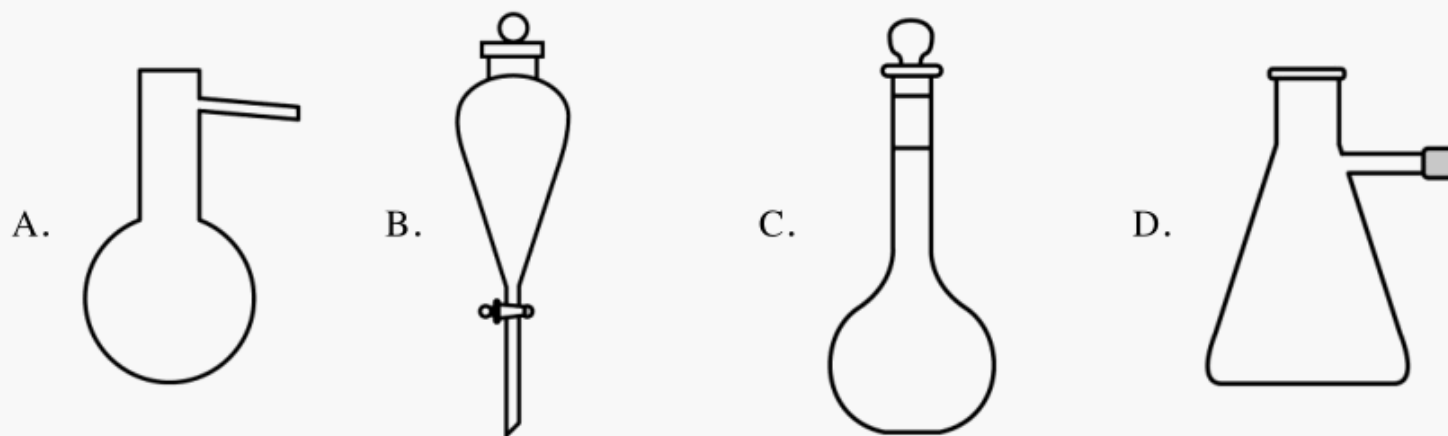
1. 下列消毒剂的有效成分属于盐的是

- A. 高锰酸钾溶液 B. 过氧乙酸溶液 C. 双氧水 D. 医用酒精

2. 下列物质属于强电解质的是

- A. HCOOH B. Fe C. Na₂CO₃ D. C₂H₂

3. 名称为“吸滤瓶”的仪器是

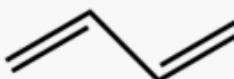


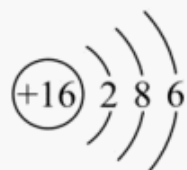
4. 下列物质对应的化学式正确的是

- A. 白磷：P₂ B. 2-甲基丁烷：(CH₃)₂CHCH₂CH₃
C. 胆矾：FeSO₄·7H₂O D. 硬脂酸：C₁₅H₃₁COOH

5. 下列表示正确的是

- A. 乙醛的结构简式：CH₃COH

- B. 2-丁烯的键线式：

- C. S²⁻ 的结构示意图：

- D. 过氧化钠的电子式：



6. 下列说法不正确的是

- A. 油脂属于高分子化合物，可用于制造肥皂和油漆
B. 福尔马林能使蛋白质变性，可用于浸制动物标本

- C. 天然气的主要成分是甲烷，是常用的燃料
D. 中国科学家在世界上首次人工合成具有生物活性的蛋白质——结晶牛胰岛素

7. 下列说法不正确的是

- A. 乙醇和丙三醇互为同系物
B. ^{35}Cl 和 ^{37}Cl 互为同位素
C. O_2 和 O_3 互为同素异形体

D. 丙酮($\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_3$)和环氧丙烷($\text{CH}_3\text{CH}-\text{CH}_2$)互为同分异构体

8. 下列说法不正确的是

- A. 晶体硅的导电性介于导体和绝缘体之间，常用于制造光导纤维
B. 高压钠灯发出的黄光透雾能力强、射程远，可用于道路照明
C. 氧化铝熔点高，常用于制造耐高温材料
D. 用石灰石-石膏法对燃煤烟气进行脱硫，同时可得到石膏

9. 下列说法正确的是

- A. 工业上通过电解六水合氯化镁制取金属镁
B. 接触法制硫酸时，煅烧黄铁矿以得到三氧化硫
C. 浓硝酸与铁在常温下不能反应，所以可用铁质容器贮运浓硝酸
D. “洁厕灵”(主要成分为盐酸)和“84 消毒液”(主要成分为次氯酸钠)不能混用

10. 关于反应 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{S} \downarrow + \text{SO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ ，下列说法正确的是

- A. H_2SO_4 发生还原反应
B. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 既是氧化剂又是还原剂
C. 氧化产物与还原产物的物质的量之比为 2 : 1
D. 1mol $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 发生反应，转移 4mol 电子

11. 下列说法不正确的是

- A. 用标准液润洗滴定管后，应将润洗液从滴定管上口倒出
B. 铝热反应非常剧烈，操作时要戴上石棉手套和护目镜
C. 利用红外光谱法可以初步判断有机物中具有哪些基团

D. 蒸发浓缩硫酸铵和硫酸亚铁(等物质的量)的混合溶液至出现晶膜, 静置冷却, 析出硫酸亚铁铵晶体

12. N_A 为阿伏加德罗常数的值, 下列说法正确的是

A. 12g NaHSO_4 中含有 $0.2N_A$ 个阳离子

B. 11.2L 乙烷和丙烯的混合气体中所含碳氢键数为 $3N_A$

C. 8g CH_4 含有中子数为 $3N_A$

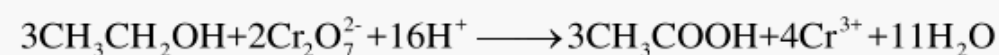
D. 0.1mol H_2 和 0.1mol I_2 于密闭容器中充分反应后, HI 分子总数为 $0.2N_A$

13. 下列反应的离子方程式不正确的是

A. 盐酸中滴加 Na_2SiO_3 溶液: $\text{SiO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{SiO}_3 \downarrow$

B. Na_2CO_3 溶液中通入过量 SO_2 : $\text{CO}_3^{2-} + 2\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HSO}_3^- + \text{CO}_2$

C. 乙醇与 $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ 酸性溶液反应:



D. 溴与冷的 NaOH 溶液反应: $\text{Br}_2 + \text{OH}^- = \text{Br}^- + \text{BrO}^- + \text{H}^+$

14. 下列说法不正确的是

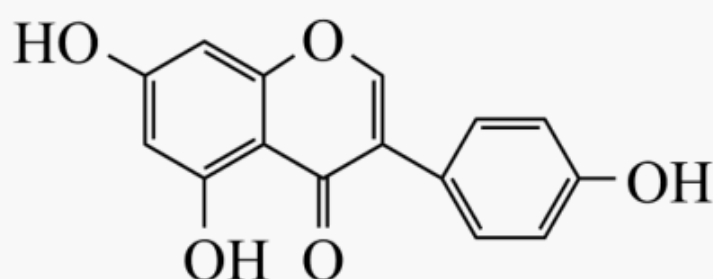
A. 植物油含有不饱和高级脂肪酸甘油酯, 能使溴的四氯化碳溶液褪色

B. 向某溶液中加入茚三酮溶液, 加热煮沸出现蓝紫色, 可判断该溶液含有蛋白质

C. 麦芽糖、葡萄糖都能发生银镜反应

D. 将天然的甘氨酸、丙氨酸、苯丙氨酸混合, 在一定条件下生成的链状二肽有 9 种

15. 染料木黄酮的结构如图, 下列说法正确的是



A. 分子中存在 3 种官能团

B. 可与 HBr 反应

C. 1mol 该物质与足量溴水反应, 最多可消耗 4mol Br_2

D. 1mol 该物质与足量 NaOH 溶液反应, 最多可消耗 2mol NaOH

16. X、Y、Z、M、Q 五种短周期主族元素, 原子序数依次增大。X 的核外电子数等于其周期数, YX₃ 分子呈三角锥形, Z 的核外电子数等于 X、Y 核外电子数之和。M 与 X 同主族, Q 是同周期中非金属性最强的元素。下列说法正确的是

- A. X 与 Z 形成的 10 电子微粒有 2 种
- B. Z 与 Q 形成的一种化合物可用于饮用水的消毒
- C. M₂Z 与 MQ 的晶体类型不同
- D. 由 X、Y、Z 三种元素组成的化合物的水溶液均显酸性

17. 25°C 时, 苯酚(C₆H₅OH)的 K_a=1.0×10⁻¹⁰, 下列说法正确的是

- A. 相同温度下, 等 pH 的 C₆H₅ONa 和 CH₃COONa 溶液中, c(C₆H₅O⁻)>c(CH₃COO⁻)
- B. 将浓度均为 0.10mol·L⁻¹ 的 C₆H₅ONa 和 NaOH 溶液加热, 两种溶液的 pH 均变大
- C. 25°C 时, C₆H₅OH 溶液与 NaOH 溶液混合, 测得 pH=10.00, 则此时溶液中 c(C₆H₅O⁻)=c(C₆H₅OH)
- D. 25°C 时, 0.10mol·L⁻¹ 的 C₆H₅OH 溶液中加少量 C₆H₅ONa 固体, 水的电离程度变小

18. 标准状态下, 下列物质气态时的相对能量如下表:

物质(g)	O	H	HO	HOO	H ₂	O ₂	H ₂ O ₂	H ₂ O
能量/kJ·mol ⁻¹	249	218	39	10	0	0	-136	-242

可根据 HO(g)+HO(g)=H₂O₂(g) 计算出 H₂O₂ 中氧氧单键的键能为 214kJ·mol⁻¹。下列说法不正

确的是 A. H₂ 的键能为 436kJ·mol⁻¹

B. O₂ 的键能大于 H₂O₂ 中氧氧单键的键能的两倍

C. 解离氧氧单键所需能量: HOO<H₂O₂

D. H₂O(g)+O(g)=H₂O₂(g) ΔH=-143kJ·mol⁻¹

19. 关于反应 Cl₂(g)+H₂O(l) ⇌ HClO(aq)+H⁺(aq)+Cl⁻(aq) ΔH<0, 达到平衡后, 下列说法

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/468056043036006037>