

# 系统复习资料汇编

考试复习重点推荐资料

百炼成金模拟考试汇编

阶段复习重点难点梳理

适应性全真模拟考试卷

考前高效率过关手册集

高效率刷题好资料分享

学霸上岸重点笔记总结

注：下载前请仔细阅读资料，以实际预览内容为准

## 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)

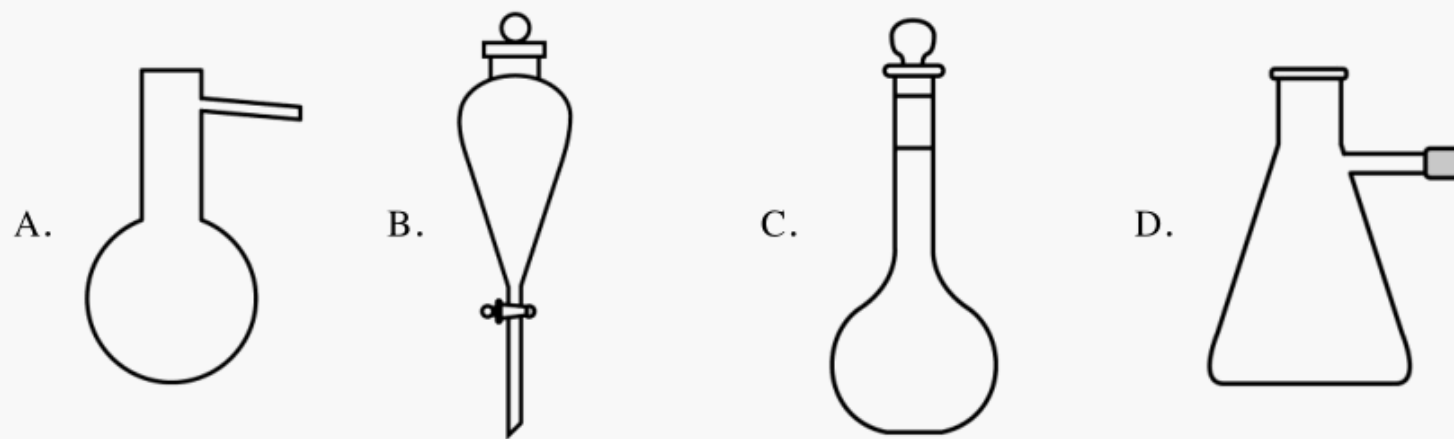
1. 下列消毒剂的有效成分属于盐的是

- 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. Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>    D. C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>

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: P<sub>2</sub>    B. 2-甲基丁烷: (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CHCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>  
C. 胆矾: FeSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O    D. 硬脂酸: C<sub>15</sub>H<sub>31</sub>COOH

5. 下列表示正确的是

- A. 乙醛的结构简式: CH<sub>3</sub>COH    B. 2-丁烯的键线式:
- C. S<sup>2-</sup> 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.  $^{35}\text{Cl}$ 和 $^{37}\text{Cl}$ 互为同位素  
C.  $\text{O}_2$ 和 $\text{O}_3$ 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.  $\text{H}_2\text{SO}_4$ 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  $\text{NaHSO}_4$  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  $\text{CH}_4$  含有中子数为  $3N_A$

D. 0.1mol  $\text{H}_2$  和 0.1mol  $\text{I}_2$  于密闭容器中充分反应后,  $\text{HI}$  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  $\text{Na}_2\text{SiO}_3$  溶液:  $\text{SiO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{SiO}_3 \downarrow$

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

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



D. 溴与冷的  $\text{NaOH}$  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

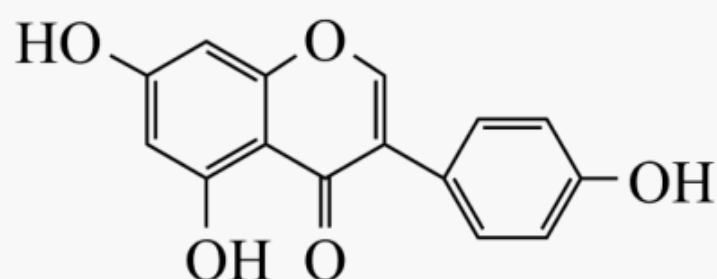
A. 植物油含有不饱和高级脂肪酸甘油酯, 能使溴的四氯化碳溶液褪色

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  $\text{HBr}$  反应

C. 1mol 该物质与足量溴水反应, 最多可消耗 4mol  $\text{Br}_2$

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,  $YX_3$  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.  $M_2Z$  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( $C_6H_5OH$ ) 的  $K_a=1.0 \times 10^{-10}$ , 下列说法正确的是

A. 相同温度下, 等 pH 的  $C_6H_5ONa$  和  $CH_3COONa$  溶液中,  $c(C_6H_5O^-) > c(CH_3COO^-)$

B. 将浓度均为  $0.10 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  的  $C_6H_5ONa$  和 NaOH 溶液加热, 两种溶液的 pH 均变大

C. 25°C 时,  $C_6H_5OH$  溶液与 NaOH 溶液混合, 测得 pH=10.00, 则此时溶液中

$c(C_6H_5O^-) = c(C_6H_5OH)$

D. 25°C 时,  $0.10 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$  的  $C_6H_5OH$  溶液中加少量  $C_6H_5ONa$  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	$H_2$	$O_2$	$H_2O_2$	$H_2O$
能量/ $\text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$	249	218	39	10	0	0	-136	-242

可根据  $HO(g) + HO(g) = H_2O_2(g)$  计算出  $H_2O_2$  中氧氧单键的键能为  $214 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 。下列说法不正

确的是 A.  $H_2$  的键能为  $436 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

B.  $O_2$  的键能大于  $H_2O_2$  中氧氧单键的键能的两倍

C. 解离氧氧单键所需能量:  $HOO < H_2O_2$

D.  $H_2O(g) + O(g) = H_2O_2(g) \quad \Delta H = -143 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

19. 关于反应  $Cl_2(g) + H_2O(l) \rightleftharpoons HClO(aq) + H^+(aq) + Cl^-(aq) \quad \Delta H < 0$ , 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/30512303300011234>