

SOLD

@备考首选

通关无忧 轻松拿下考试

-  基础阶段—专业知识
-  刷题阶段—重点题库
-  冲刺阶段—押题点睛
-  考点覆盖—精编习题
-  紧扣考纲—直击考点
-  历年真题—押题抢分

本封面内容仅供参考，实际内容请认真预览本电子文本

祝您考试顺利

分析化学模拟试题一

一、单项选择题：(每题 1 分，共 20 分)

1、递减称量法(差减法)最适合于称量：

- A. 对天平盘有腐蚀性的物质；
- B. 易潮解、易吸收 CO_2 或易氧化的物质；
- C. 易挥发的物质；
- D. 要称几份不易潮解的样品。

2、在以 $\text{KHC}_8\text{H}_4\text{O}_4$ 为基准物标定 NaOH 溶液时，下列哪些仪器需用操作液淋洗 3 次？

- A. 滴定管；
- B. 容量瓶；
- C. 锥形瓶；
- D. 量筒。

3、欲配制 1000mL 0.1mol/L HCl 溶液，应量取浓盐酸(12mol/L HCl) 多少毫升？

- A. 0.84mL；
- B. 8.4mL；
- C. 1.2mL；
- D. 12mL。

4、某碱样溶液，以酚酞为指示剂，用标准盐酸溶液滴定至终点时，耗去的体积为 V_1 ，继以甲基橙为指示剂，又耗去盐酸的体积为 V_2 。若 V_2 小于 V_1 ，则此碱样溶液是：

- A. Na_2CO_3 ；
- B. NaHCO_3 ；
- C. $\text{NaOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3$ ；
- D. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{NaHCO}_3$ 。

5、以 SO_4^{2-} 沉淀 Ba^{2+} 时，加入适量过量的 SO_4^{2-} 可以使 Ba^{2+} 离子沉淀更完全。这是利用：

- A. 盐效应；
- B. 酸效应；
- C. 配位效应；
- D. 同离子效应。

6、紫外-可见分光光度法中所用的示差法适用于：

- A. 低含量组分测定；
- B. 高含量组分测定；
- C. 干扰严重的测定；
- D. 高酸度条件下测定。

7、根据热导检测器的检测原理，它测量的是：

- A. 参比池中的载气与测量池中载气加组分的二元混和物热导系数之差；
- B. 参比池中的载气与测量池中组分的热导系数之差；
- C. 参比池中组分加载气的二元混和体系与测量池中载气的热导系数之差；

- D. 参比池中组分与测量池中载气的热导系数之差。
- 8、下列哪项不是玻璃电极的组成部分？
- A. Ag-AgCl 电极； B. 一定浓度的 HCl 溶液；
C. 饱和 KCl 溶液； D. 玻璃膜。
- 9、某溶液含 Fe^{3+} 10mg，将它萃取进入某有机溶剂中，分配比 $D=99$ ，用等体积萃取一次，剩余 Fe^{3+} 的质量 m 为多少毫克？萃取百分率 (%E) 为多少？
- A. $m=0.1\text{mg}$, %E=99 ; B. $m=0.2\text{mg}$, %E=90 ;
C. $m=0.01\text{mg}$, %E=99.9 ; D. $m=0.03\text{mg}$, %E=95
- 10、下列选择参比溶液的原则，哪个是不正确的？
- A. 若仅为待测物有吸收，可选用纯溶剂；
B. 若待测物、显色剂等有吸收，可选用不加待测液而其它试剂都加的空白溶液；
C. 若待测物、显色剂、缓冲剂等都有吸收，可选择它们都加的空白溶液；
D. 若待测物、显色剂、缓冲剂等都无色，可选用蒸馏水做参比。
- 11、可以减小随机误差的方法是：
- A. 对仪器进行校准； B. 做空白试验；
C. 增加平行测定次数； D. 做对照试验。
- 12、为提高 A、B 两组分的分离度，可采用增加柱长的方法，若分离度增加一倍，柱长应为原来的：
- A. 两倍； B. 四倍； C. 六倍； D. 八倍。
- 13、用离子选择电极采用标准加入法进行定量分析时，加入的标准溶液要求：
- A. 体积要小，其浓度要高； B. 体积要小，其浓度要低；
C. 体积要大，其浓度要高； D. 体积要大，其浓度要低。
- 14、使用朗伯——比耳定律的前提条件之一为入射光必须是：
- A. 复合光； B. 平行单色光； C. 可见光； D. 紫外光。
- 15、用 HCl 滴定 Na_2CO_3 时，第一理论终点 $[\text{H}^+]$ 的计算式为：

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/086035135131010202>