

## 无机及分析化学知到章节测试答案智慧树 2023 年最新河南城建学院

### 第一章测试

1. 分析化学包括成分分析和结构的分析。（ ）

参考答案:

对

2. 课程内容分为几个模块（ ）。

参考答案:

4

3. 化学是在 、 水平上研究物质的组成、结构和性能以及相互转化的学科。

参考答案:

分子;原子

### 第二章测试

1. 真实气体与理想气体的行为较接近的条件是（ ）。

参考答案：  
低压和高温

2. KBr 和  $\text{AgNO}_3$  在一定条件下可生成 AgBr 溶胶，如胶团结构为  $[(\text{AgBr})_m \cdot n\text{Br}^- \cdot (n-x)\text{K}^+]^x \cdot x\text{K}^+$ ，反应中过量的溶液是（ ）。

参考答案：  
KBr

3. 用来描述气体状态的四个物理量分别是（ ）。

参考答案：  
**n, V, p, T**

4. 糖水的凝固点为（ ）。

参考答案：  
低于  $0^\circ\text{C}$

5. 浓度均为  $0.1 \text{ mol/Kg}$  的蔗糖、HAc, NaCl 和  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  水溶液，其中凝固点最高的是（ ）。

参考答案：  
蔗糖

6. 对  $\text{Al(OH)}_3$  正溶胶的凝结能力最大的是 ( )。

参考答案:

$\text{Na}_3\text{PO}_4$

7. 外加直流电场于胶体溶液时, 向某一电极方向运动的只是 ( )。

参考答案:

胶粒

8. 稀溶液的依数性主要指溶液的 ( )。

参考答案:

渗透压;蒸汽压下降;凝固点下降;沸点升高

9. 液体的蒸汽压随温度的升高而升高。 ( )

参考答案:

对

10. 玻璃属于晶态物质。 ( )

参考答案:

错

11. 溶胶粒子产生丁铎尔效应主要是由于胶体离子对光发生了散射。 ( )

参考答案:

对

### 第三章测试

1. 某化学反应其 $\Delta H = -122 \text{ kJ/mol} = 231 \text{ J/Kmol}$ 则此反应在下列哪种情况下可自发进行 ( )。

参考答案:  
在任何温度下都能自发进行

2. 下列情况中属于封闭系统的是 ( )。

参考答案:  
反应在密闭容器中进行

3. 下列方法能改变可逆反应的平衡常数的是 ( )。

参考答案:  
改变反应温度

4. 下列过程中熵值增大的是 ( )。

参考答案:  
碳酸钙受热分解;汞的挥发;食盐溶解于水

5. 室温下, 元素最稳定单质的标准生成焓为 ( )。

参考答案:  
**0**

6. 对于一个化学反应，下列说法中正确的是（ ）。

参考答案：  
活化能越小，反应速率越快

7.  $\Delta G$  大于零的反应是不可能发生的。（ ）

参考答案：  
错

8. 可逆反应达到平衡时，其正、逆反应的速率都为零。（ ）

参考答案：  
错

9.  $\Delta S$  为负值的反应均不能自发进行。（ ）

参考答案：  
错

10. 反应速率常数取决于反应温度，与反应物浓度无关。（ ）

参考答案：  
对

## 第四章测试

1. 定量分析的任务是 ( )

参考答案:

测定物质的有关组分的含量

2. 下列论述中错误的是 ( )

参考答案:

系统误差呈正态分布

3. 下列各项定义中不正确的是 ( )

参考答案:

偏差是指测定结果与平均结果之差

4. 准确度大小用 ( ) 表示, ( ) 越小, 准确度越高。 ( )

参考答案:

误差、误差

5. 在消除系统误差的前提下, 平行测定次数越多, 平均值越接近 ( ) 值。

参考答案:

真实值

6. 下列论述中, 正确的是 ( )。

参考答案:

准确度高, 一定需要精密度高

7. 下述情况所引起的误差中，不属于系统误差的是（ ）。

参考答案:

移液管转移溶液之后残留量稍有不同

8. 在下列各数中，有效数字位数为四位的是（ ）。

参考答案:

$$W_{(\text{CaO})} = 17.56\%$$

9. 滴定分析的相对误差一般要求达到 0.1%，使用常量滴定管时，消耗标准滴定溶液的体积控制在（ ）。

参考答案:

**20~30mL**

10. 某铁矿石样品经三次平行测定，测得 Fe 平均含量为 40.50%，若真实含量为 40.00%则： $40.50\% - 40.00\% = 0.50\%$ （ ）

参考答案:

绝对偏差

11. 对某试样进行多次平行测定，得出 MgO 的平均含量为 43.3%，则其中某个测定值（如 43.5%）与此平均值之差为该次测定的（ ）

参考答案:

绝对误差

12. 某水样经分析测得  $\text{Cl}^-$  含量 (mg/L) 为: 115, 123, 122, 115, 125。求分析结果的 RSD 值为 ( )

参考答案:  
**0.039**

## 第五章测试

1. 盐效应使 HAc 的解离程度 (    ), 同离子效应使 HAc 的解离程度 (    )。

参考答案:  
增大 减小

2. 根据酸碱质子理论, 下列物质全部是酸的是 ( )。

参考答案:



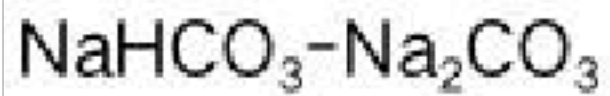
3. 0.10 mol/L HAc 溶液的 pH 值为 ( 已知 HCN 的  $K_a=1.76 \times 10^{-5}$  ) ( )。

参考答案:  
**2.89**



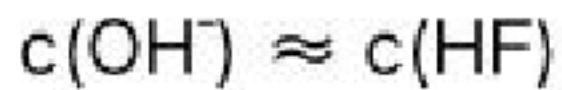
4. 某混合碱先用 HCl 滴定至酚酞变色，耗去  $V_1$ ，继续以甲基橙为指示剂，耗去  $V_2$ ，已知  $V_1 < V_2$ ，其组成是（ ）。

参考答案:



5. 在 0.1 mol/L 的 NaF 溶液中（ ）。

参考答案:



6. 下列那一选项对会 HAc 的离解度造成影响（ ）。

参考答案:

温度;盐效应;浓度;同离子效应

7. 不影响缓冲溶液的缓冲容量大小的因素是（ ）。

参考答案:

缓冲溶液的 **PH** 值范围;外加的碱量;外加的酸量

8. 纯水的 pH 值一定为 7。（ ）

参考答案:

错

9. 强碱可以用来滴定弱酸，但弱碱不能用来滴定弱酸。（ ）

参考答案:

对

10. 酸碱反应实际上是质子转移的反应。（ ）

参考答案:

对

11. 根据酸碱质子理论，强酸反应之后变为弱酸。（ ）

参考答案:

错

12. 配置 NaOH 溶液时，必须使用煮沸后冷却的蒸馏水。（ ）

参考答案:

对

13. 对酚酞不显颜色的溶剂一定是酸性的。（ ）

参考答案:

错

14. 双指示剂就是混合指示剂。（ ）

参考答案:

错

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/517035065101006055>