

南京市20052006学年度第一学期期末调研测化学试卷 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/105/2021_2022__E5_8D_97_E4_BA_AC_E5_B8_822_c65_105656.htm 本试卷分第 卷（选

择题）和第 卷（非选择题）两部分。满分150分，考试时间120分钟。注意事项：答题前考生务必将自己的学校、姓名、班级、学号写在答题纸的密封线内。每题答案写在答题纸上对应题目的答案空格里，答案不写在试卷上。考试结束，将答题纸交回。可能用到的相对原子质量：H：1 C：12 N:14 O:16 S:32 Br:80 Na:23 Fe:56 Cu:64第 卷（选择题，共74分）一、

选择题（本题包括8小题，每小题4分，共32分。每小题只有一个选项符合题意。）1．自然界中的 CaF_2 又称萤石，是一种难溶于水的固体。下列实验事实能说明 CaF_2 一定是离子晶体的是A. CaF_2 难溶于水，其水溶液的导电性极弱B. CaF_2 的熔点较高，硬度较大C. CaF_2 固体不导电，但在溶化状态下可以导电D. CaF_2 在有机溶剂（如苯）中的溶解度极小2．化学实验中常将溶液或试剂进行酸化，下列酸化处理的措施正确的是A．定性检验 SO_3^{2-} ，将 BaCl_2 溶液用于 NH_4NO_3 酸化B．为提高高锰酸钾溶液的氧化能力，用盐酸将高锰酸钾溶液酸化C．检验溶液中是否含有 Fe^{2+} 时，用硝酸酸化D．检验溶液中是否含有 SO_4^{2-} 时，在无其他阳离子干扰的条件下，用盐酸酸化后加 BaCl_2 溶液3．设 N_A 表示阿伏加德罗常数值，下列说法正确的是A.1 L 1mol/L CH_3COONa 溶液中存在 N_A 个 CH_3COO^- 离子B.1 mol $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ 含有 $(3n-1) N_A$ 个共价键C．1 mol Cl_2 参加化学反应获得的电子数都是 $2N_A$ D.1 mol NO_2 气体降温后颜色变浅，其所含的分子数仍为 N_A 4.下列气体既能用浓硫酸干

燥，又可用碱石灰干燥的是 A . CH₄ B.Cl₂ C.SO₂ D.NH₃

5.25 时，1 L 溶液中由水电离出来的 H⁺ 为 10⁻¹² mol，则该溶液中一定不能大量存在的是 A . SO₂ B.NO C.HCO₃⁻ D.NH₄⁺

6. 强酸和强碱稀溶液的中和热可表示为 $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq}) = \text{H}_2\text{O}(\text{l})$.

$\Delta H = -57.3 \text{ kJ mol}^{-1}$ 已知： $\text{HCl}(\text{aq}) + \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}(\text{aq}) = \text{NH}_4\text{Cl}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$ $\Delta H = -a \text{ kJ mol}^{-1}$ $\text{HCl}(\text{aq}) + \text{NaOH}(\text{s}) = \text{NaCl}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$.

$\Delta H = -b \text{ kJ mol}^{-1}$ $\text{HNO}_3(\text{aq}) + \text{KOH}(\text{aq}) = \text{KNO}_3(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$.

$\Delta H = -c \text{ kJ mol}^{-1}$ 则 a、b、c 三者的大小关系为 A . a > b > c B.b > c > a C.a = b = c D.无法比较

7. 为提纯下列物质（括号内的物质是杂质），所选用的除杂试剂和分离方法都正确的是被提纯的物质除杂试剂分离方法 A 溴化钠溶液（NaI）氯水、CCl₄ 萃取、分液 B 氯化铵溶液（FeCl₃）氢氧化钠溶液过滤 C 二氧化碳（CO）氧化铜粉末通过灼热的 CuO 粉末 D 苯（苯酚）浓溴水过滤

8. 将 SO₂ 气体通入 BaCl₂ 溶液至饱和，未见有沉淀生成，继续通入另一种气体仍无沉淀产生。则通入的该气体可能是 A.CO₂ B.NH₃ C.NO₂ D.Cl₂

二、选择题（本题包括 10 小题，第 9-16 小题每小题 4 分，17、18 小题每小题 5 分，共 42 分。每小题有一个或两个选项符合题意。若正确答案只包括一个选项，多选时，该题为 0 分；若正确答案包括两个选项，只选一个且正确的得 2 分，选两个且都正确的得满分，但只要选错一个，该小题就为 0 分）

9. 由于碘是卤素中原子半径较大的元素，可能呈现金属性。下列事实能够支持这个结论的是 A .

已经制得了 I₂O₅ 等碘的氧化物 B . 在 IBr、ICl 等卤素互化物中碘元素表现正价 C . 已经制得了 I(NO₃)₃·3H₂O、I(ClO₄)₃·3H₂O 等

离子化合物 D . 碘（I₂）易溶于 KI 等碘化物溶液，形成 I₃⁻ 离子

10. 氟烷的麻醉作用比吗啡强 100 倍，氟烷是乙烷的卤代产物

，其化学式为 $C_2HClBrF_3$ ，则沸点不同的上述氟烷有（ ） A
． 1种 B.2种 C.3种 D.4种 100Test 下载频道开通，各类考试题目
直接下载。详细请访问 www.100test.com