

江苏省南通市启东中学2005-2006学年度第二学期高三化学考前提升题 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__E6_B1_9F_E8_8B_8F_E7_9C_81_E5_c65_105739.htm 第 卷 (共60分) 一、

- 选择题(每小题只有一个选项符合题意)：1. 在日常生活中，雪碧、可口可乐等饮品都是塑料容器盛装，而盛啤酒的容器却是玻璃制品，很少见到用塑料瓶盛装啤酒，这是由于塑料
- A. 造价太高同时形成白色垃圾而引起环境污染 B. 太软，饮用和运输时都很不方便 C. 相对玻璃透气性强，啤酒易被氧化而变质 D. 属有机物，能与啤酒互溶而不与雪碧、可口可乐等饮品互溶
2. 下列各组比较项目包含的数据关系中，前者比后者大的是
- A. 氨水与氯水中微粒种数 B. NH_4^+ 离子与 P_4 分子中的键角 C. C_2H_2 与 C_6H_6 分子中碳碳键键长 D. H_2O_2 与 O_2 分子中氧氧键键能
3. 已知白磷 (P_4) 与 CuSO_4 溶液反应的化学方程式为： $\text{P}_4 + \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Cu}_3\text{P} + \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4$ ，则 1mol CuSO_4 能氧化白磷的物质的量是
- A. $2/5\text{mol}$ B. $1/5\text{mol}$ C. $11/5\text{mol}$ D. $1/10\text{mol}$
4. 某同学在做苯酚的性质实验时，将少量溴水滴入苯酚溶液中，结果没有发现沉淀现象，他思考了一下，又继续在反应中滴入足量的氢氧化钠溶液，此时他发现
- A. 溶液中仍无沉淀 B. 溶液中产生白色沉淀 C. 先产生沉淀后沉淀溶解 D. 溶液呈橙色
5. 下列每组物质发生状态变化所克服的粒子间的相互作用属于同类型的是 ()
- A. 食盐和蔗糖熔化 B. 钠和硫熔化 C. 碘和干冰升华 D. 二氧化硅和氧化钠熔化
- 二、 选择题(每小题有一个或两个选项符合题意)
6. 对于 Al 与重氢氧化钠 (NaOD) 的水溶液反应，下列说法正确的是
- A. 生成的氢气中只含有 D_2 B. 生

成的氢气中含有 H_2 、 HD 、 D_2 。以上判断都不正确 D . 生成的氢气中只含有 H_2 7. 已知A、B、C、D、E是核电荷数依次增大的五种短周期元素，原子半径按D、E、B、C、A的顺序依次减小，B和E同主族，下列推断不正确的是 A . A、B、E一定在不同周期 B . D为第二周期 C . A、D可能在同一主族 D . C、D的单质可能化合为离子化合物 8 . 乙二酸，又称草酸，通常在空气中易被氧化变质，而其两分子结晶水（ $H_2C_2O_4 \cdot 2H_2O$ ）却能在空气中稳定存在。在分析化学中常用 $H_2C_2O_4 \cdot 2H_2O$ 做 $KMnO_4$ 的滴定剂，下列关于 $H_2C_2O_4$ 的说法正确的是 A . 草酸是二元弱酸，其电离方程式为 $H_2C_2O_4 \rightleftharpoons 2H^+ + C_2O_4^{2-}$ B . 草酸滴定 $KMnO_4$ 属于中和滴定，可用石蕊做指示剂 C . 乙二酸可通过乙烯经过加成、水解、氧化再氧化制得 D . 将乙二酸滴加到浓 H_2SO_4 上使之脱水分解，分解产物是 CO_2 和 H_2O 9 . 0.1mol/L KHSO_4 和 $0.1\text{mol/L Na}_2\text{S}$ 溶液等体积混合后，溶液能使pH试纸变蓝，则离子浓度关系正确的是 A . $[SO_4^{2-}] > [HS^-] > [OH^-] > [H^+]$ B . $[Na^+] > [K^+] > [H^+] > [OH^-]$ C . $[Na^+] = [S^{2-}] + [H_2S] + [HS^-] + [SO_4^{2-}]$ D . $[Na^+] + [K^+] + [H^+] = [SO_4^{2-}] + [S^{2-}] + [HS^-] + [OH^-]$ 10 . 设 N_A 为阿佛加德罗常数，下列说法正确的是 A 1.8g 重水（ D_2O ）中含 N_A 个中子 B . $78\text{g Na}_2\text{O}_2$ 与过量的 CO_2 充分反应，转移电子数为 N_A C . 使 22.4L HCl 气体溶于水，溶液中 H^+ 数约为 N_A D . 1mol 羟基与 1mol NH_4^+ 所含电子数均为 $10N_A$ 11 . 某单质能和浓硝酸反应，若参加反应的单质与硝酸的物质的量之比为 $1:4$ ，则组成该单质的元素在产物中的化合价可能是 A . $+1$ B . $+2$ C . $+3$ D . $+4$ 12 . 已知某溶液中只存在 OH^- 、 H^+ 、 CH_3COO^- 、 Na^+ 四种离子

, 某同学推测其离子浓度大小顺序有如下四种关系： $c(\text{Na}^+) > c(\text{CH}_3\text{COO}^-) > c(\text{OH}^-) > c(\text{H}^+)$ $c(\text{Na}^+) > c(\text{CH}_3\text{COO}^-) > c(\text{H}^+) > c(\text{OH}^-)$ $c(\text{CH}_3\text{COO}^-) > c(\text{Na}^+) > c(\text{H}^+) > c(\text{OH}^-)$ $c(\text{Na}^+) > c(\text{OH}^-) > c(\text{CH}_3\text{COO}^-) > c(\text{H}^+)$ 若该溶液是由体积相等的氢氧化钠溶液和醋酸溶液混合而成，且恰好呈中性，则混合前两溶液的物质的量浓度大小关系为 $[c(\text{NaOH})$ 、 $c(\text{CH}_3\text{COOH})]$ 及混合前酸中 $c(\text{H}^+)$ 和碱中 $c(\text{OH}^-)$ 的关系是 A 大于、小于 B 小于、大于 C 小于、小于 D 大于、大于

13、在一定温度下，向饱和的烧碱溶液中加入一定量的 Na_2O_2 ，充分反应后恢复到原来温度，下列说法中正确的是 A．溶液的 pH 不变，有 H_2 放出 B．溶液中 Na 数目减小，有 O_2 放出 C．溶液的 pH 增大，有 O_2 放出 D．溶液中 $c(\text{Na}^+)$ 增大，有 O_2 放出

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