

河南省部分示范性普通高中2006年高考理综化学部分模拟考试卷二 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_B2_B3_E5_8D_97_E7_9C_81_E9_c65_105726.htm

第 卷（选择题，共48分）一、选择题（本题包括8小题，每小题6分，共48分，每小题只有一个选项符合题意）1．下列各组物质的沸点，前者高于后者的是 A．干冰、二氧化硅 B．乙醛、甲醛 C．金属汞、金属银 D．足球烯(C60)、单晶硅 答案：B。二氧化硅、单晶硅是原子晶体，沸点很高，干冰和足球烯是分子晶体，沸点低，所以A、D错误，金属汞常温为液态，金属银为固态，故C错。2．下列各种变化中，不属于化学变化的是 A. 向鸡蛋白溶液中滴入饱和硫酸钠溶液，析出白色沉淀 B. 加热胆矾得到白色的无水硫酸铜粉末 C. 向沸水中滴入饱和氯化铁溶液，制取氢氧化铁胶体 D. 向鸡蛋白溶液中滴入硝酸铅溶液，析出白色沉淀 答案A。A选项蛋白质发生盐析时，化学性质未变化，只是因溶解度减小而析出。D选项中加入硝酸铅，铅属于重金属，使蛋白质变性，失去生物活性，属于化学变化。B选项中硫酸铜晶体和硫酸铜粉末是不同的物质。制胶体时氯化铁发生水解反应。3．等物质的量浓度的下列溶液中，离子的浓度最大的是 A. NH_4Cl B. NH_4HCO_3 C. NH_4HSO_4 D. NH_4NO_3 答案：C。由于 NH_4^+ 离子水解， NH_4^+ 的浓度降低，C选项中的 HSO_4^- 能够电离出较多的氢离子，抑制 NH_4^+ 的水解，故C选项中 NH_4^+ 的浓度最大。4．下列说法正确的是 A. 金属氧化物都是碱性氧化物 B. 有单质参加或单质生成的化学反应一定是氧化和还原反应 C. 构成分子晶体的分子中不一定都存在化学键 D. 由同种元素构成的物质一定属于纯净

物答案：C。本题属于概念题。主要考察学生对基本的化学概念的理解和掌握。注意掌握化学物质的一般性和特殊性。

5. 在强碱溶液中，下列各组离子能够大量共存的是 A. Mg^{2+} 、 Ca^{2+} 、 HCO_3^- 、 Cl^- B. Na^+ 、 Al^{3+} 、 ClO^- 、 SO_4^{2-}
— C. K^+ 、 Fe^{2+} 、 SO_4^{2-} 、 Br^- D. ClO^- 、 K^+ 、 Cl^- 、 SO_4^{2-} 答案：D。A中的 Ca^{2+} 、 HCO_3^- ，B中的 Al^{3+} ，C中的 Fe^{2+} 与 OH^- 不能共存。

6. 若 N_A 为阿伏加德罗常数，则下列叙述正确的是 A. 标准状况下，12g C_{60} 中含有的碳原子数为 N_A B. 3.9 g金属钾变为钾离子时，失去的电子数为 N_A C. 标准状况下，22.4 L以任意比例混合的 CO_2 与 CO 气体中含有的碳原子数约为 $2N_A$ D. 在1 L 1 mol/L的盐酸中，所含氢原子数约为 N_A 答案：A。B选项中钾为0.1mol，转移的电子数为0.1mol；C选项中碳原子为1mol，D选项中盐酸电离的氢离子为1mol，水中含有的氢原子远多于1mol。

7. 取a g某物质在氧气中完全燃烧，将其产物跟足量的过氧化钠固体完全反应，反应后固体的质量恰好也增加了a g。下列物质中不能满足上述结果的是 A. H_2 B. CO C. $C_{12}H_{22}O_{11}$ D. $HCHO$ 答案：C。

解析：可作如下理解： $Na_2O_2 + H_2 = 2NaOH$ ， $Na_2O_2 + CO = Na_2CO_3$ ， CH_2O 可理解为 COH_2 ，而 $C_{12}H_{22}O_{11}$ 可理解为 $C_{11}CO_{11}H_{20}$ 。

8. 有一瓶无色气体，可能含有 CH_4 、 CO_2 、 HCl 、 HBr 、 SO_2 中的一种或几种，将其通入氯水中，得无色透明溶液，将这种溶液分为两份，向一份中加入用盐酸酸化的 $BaCl_2$ 溶液，出现了白色沉淀；向另一份中加入用硝酸酸化的 $AgNO_3$ 溶液，也产生了白色沉淀，则有关的气体组成的叙述中，正确的是 A. 肯定有 HCl 、 SO_2 B. 可能含有 HBr 、 CO_2 C. 肯定没有 CO_2 、 CH_4 、 HBr D. 以上结论

均不正确 答案：D。因通入氯水中得无色透明溶液，则一定无HBr，加入BaCl₂出现白色沉淀，则溶液中一定有SO₄²⁻，则原气体中一定含有SO₂，发生的反应为： $SO_2 + Cl_2 + 2H_2O = H_2SO_4 + 2HCl$ ；加入AgNO₃有白色沉淀产生，肯定溶液中含有Cl⁻，因通入氯水中肯定存在Cl⁻，因此不能确定原气体中是否含有HCl，CH₄和CO₂不能确定。故答案D正确。

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