

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
试卷三 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_105725.htm 说明：本试卷分第

卷（选择题）和第 卷（非选择题）两部分。共100分，考试时间100分钟。可能用到的相对原子质量：H1 C12 O16 S32

N14Na23 Ca40 Cu64 第 卷（选择题 共45分）一、选择题（

每小題只有1个选项符合題意。每小題3分，共45分）1、超临界流体是物质介于气态和液态之间的一种新的状态。目前应用最广的是超临界二氧化碳，在化学工业上可取代氟利昂等溶剂、发泡剂。下列有关超临界二氧化碳的说法中错误的是

（ ）A、超临界二氧化碳是新合成的一种物质B、超临界二氧化碳由CO₂分子构成C、用超临界二氧化碳溶解物质后，可在常温常压下使二氧化碳挥发除去D、用超临界二氧化碳代替氟利昂可减轻对臭氧层的破坏2、设N_A表示阿伏加德罗常数

，下列说法正确的是（ ）A、500mL 0.1mol/L - 1的Al₂(SO₄)₃溶液中，含Al³⁺ 0.1N_AB、36g重氧（¹⁸O₂）气体所含分子数为N_A，占体积为22.4LC、7.8g Na₂O₂与足量CO₂反应，转移电子数为0.1N_AD、15g甲基中含有的电子数为8N_A3、AB₃是短周期两种元素形成的化合物，已知B原子比A原子多一个电子层，且AB₃分子中所有原子满足8电子结构，则下列说法正确的是（ ）A、AB₃是三氧化硫 B、A是 A族元素C、B原子比A原子多12个电子 D、B的氢化物和A的氢化物都极易溶于水4、最近，美国 Lawrence Livermore 国家实验室（LLNL）

的VLota. CSYoo和 Cynn 成功地 在高压下将CO₂转化为具有类似SiO₂结构的原子晶体，下列关于CO₂的原子晶体说法正确

的VLota. CSYoo和 Cynn 成功地 在高压下将CO₂转化为具有类似SiO₂结构的原子晶体，下列关于CO₂的原子晶体说法正确

的VLota. CSYoo和 Cynn 成功地 在高压下将CO₂转化为具有类似SiO₂结构的原子晶体，下列关于CO₂的原子晶体说法正确

的是 () A、CO₂ 的原子晶体和分子晶体互为同素异形体 B、在一定条件下，CO₂ 原子晶体转化为分子晶体是物理变化 C、CO₂ 的原子晶体和 CO₂ 的分子晶体具有相同的物理性质 D、在 CO₂ 的原子晶体中，每个 C 原子周围结合 4 个 O 原子，每个 O 原子与两个 C 原子相结合

5、下列说法或表示方法中正确的是 () A、等质量的硫蒸气和硫黄分别完全燃烧，后者放出的热量多 B、氢气的燃烧热为 285.8 kJ mol⁻¹，则氢气燃烧的热化学方程式为 2H₂(g) + O₂(g) = 2H₂O(l)； ΔH = - 285.8 kJ mol⁻¹ C、Ba(OH)₂·8H₂O(s) + 2NH₄Cl(s) = BaCl₂(s) + 2NH₃(g) + 10H₂O(l)； ΔH = - 285.8 kJ mol⁻¹ D、已知中和热为 57.3 kJ mol⁻¹，若将含 0.5 mol H₂SO₄ 的浓溶液与含 1 mol NaOH 的溶液混合，放出的热量要大于 57.3 kJ

6、下列各组数据中，前者一定比后者大的是 () A、相同温度下，pH = 10 的 KOH 溶液和 pH = 10 的 K₂CO₃ 溶液由水电离出的 OH⁻ 浓度 B、0.1 mol L⁻¹ (NH₄)₂SO₄ 溶液与 0.1 mol L⁻¹ (NH₄)₂CO₃ 溶液中 NH₄⁺ 浓度 C、Na₂CO₃ 溶液中 HCO₃⁻ 和 OH⁻ 的浓度 D、纯水在 80℃ 和在常温下的 pH

浓度分别为 c₁、c₂、c₃ (均不为 0，单位 mol L⁻¹)，当达平衡时 X、Y、Z 的浓度分别为 0.1 mol L⁻¹、0.3 mol L⁻¹、0.08 mol L⁻¹，则下列判断不合理的是 () A、c₁ = c₂ = 1 B、平衡时，Y 和 Z 的生成速率之比为 3 : 2 C、X、Y 的转化率不相等 D、c₁ 的取值范围为 0.1 L⁻¹ - 1.8

18、下列离子方程式书写正确的是 () A、等体积等物质的量浓度的氢氧化钡稀溶液与碳酸氢铵稀溶液混合 Ba²⁺ + 2OH⁻ + NH₄⁺ + HCO₃⁻ = BaCO₃↓ + NH₃·H₂O + H₂O B、氯化铝溶液中加入过量的氨水 Al³⁺ + 4NH₃·H₂O = 4NH₄⁺ + AlO₂⁻ + 2H₂O C、向次氯酸钙溶液中通入过量的二氧化硫 Ca²⁺ + 2ClO⁻ + SO₂ + H₂O = CaSO₃↓ + 2HClO D、

18、下列离子方程式书写正确的是 () A、等体积等物质的量浓度的氢氧化钡稀溶液与碳酸氢铵稀溶液混合 Ba²⁺ + 2OH⁻ + NH₄⁺ + HCO₃⁻ = BaCO₃↓ + NH₃·H₂O + H₂O B、氯化铝溶液中加入过量的氨水 Al³⁺ + 4NH₃·H₂O = 4NH₄⁺ + AlO₂⁻ + 2H₂O C、向次氯酸钙溶液中通入过量的二氧化硫 Ca²⁺ + 2ClO⁻ + SO₂ + H₂O = CaSO₃↓ + 2HClO D、

18、下列离子方程式书写正确的是 () A、等体积等物质的量浓度的氢氧化钡稀溶液与碳酸氢铵稀溶液混合 Ba²⁺ + 2OH⁻ + NH₄⁺ + HCO₃⁻ = BaCO₃↓ + NH₃·H₂O + H₂O B、氯化铝溶液中加入过量的氨水 Al³⁺ + 4NH₃·H₂O = 4NH₄⁺ + AlO₂⁻ + 2H₂O C、向次氯酸钙溶液中通入过量的二氧化硫 Ca²⁺ + 2ClO⁻ + SO₂ + H₂O = CaSO₃↓ + 2HClO D、

醋酸钠溶液显碱性 $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_3\text{COOH} + \text{OH}^-$

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