

2006届广州市天河区普通高中毕业班化学综合测试(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_2006_E5_B1_8A_E5_B9_BF_c65_105720.htm

化学试卷本试卷分选择题和非选择题两部分, 共页, 满分为150。考试用时120分钟。相关原子量: H - 1 C12 O16 Na23 K39 Mn55 I127 Ba137 第一部分选择题(共67分) 一、选择题(本题包括9小题, 每小题3分, 共27分。每小题只有一个选项符合题意) 1. 下列物质中各元素的质量分数总是不变的是 A. 空气 B. 石蜡 C. 氨水 D. 二氧化氮气体 2. 下列四个反应: 氨气与氯化氢混合产生白烟; 硫化氢和二氧化硫混合生成淡黄色固体; 乙醇和乙酸反应生成乙酸乙酯; CH_3COO^- 和H结合成 CH_3COOH 。其中属于化合反应的是 A. B. C. D. 3. 主族金属元素在化学性质上必然是 A. 单质都能跟 Cl_2 反应生成氯化物 B. 氧化物都是碱性氧化物 C. 化合态时只能以简单阳离子形式存在 D. 单质都不与强碱溶液反应 4. 下列各组中的两种物质相互反应时, 无论哪种物质过量, 都可用同一个离子反应方程式表示的是 A、偏铝酸钾溶液和盐酸 B、氨水和硝酸银溶液 C、二氧化硫和氢氧化钠溶液 D、苯酚钠溶液和二氧化碳 5. 下列有关物质的结构或性质的叙述错误的是 A. 由极性键形成的分子不一定是极性分子 B. 水是一种非常稳定的化合物, 这是由于氢键所致 C. 石英、食盐、金属钠、干冰的熔点依次降低 D. 分子晶体中一定存在分子间作用力, 可能有共价键 6. 下列物质提纯的方法正确的是 A. 除去混在 CO_2 中的 SO_2 : 将气体依次通过足量酸性 KMnO_4 溶液和浓硫酸 B. 除去混在 NO_2 中的 NO : 将气体与过量 O_2 混合 C. 除

去KCl溶液中的K₂CO₃：加入过量BaCl₂溶液后过滤 D．除去乙酸中混有的乙醇：向混合液中加入生石灰后蒸馏 7．化学反应可视为旧键断裂和新键形成的过程。共价键的键能是指两种原子间形成1 mol共价键时释放的能量(或断开1 mol共价键时吸收的能量)。已知HH键的键能为436 kJ/mol，ClCl键的键能为243 kJ/mol，HCl键的键能为431 kJ/mol，则H₂(g) + Cl₂(g) = 2HCl(g)的反应热 (ΔH) 等于 A、183 kJmol⁻¹ B、- 183 kJmol⁻¹ C、862 kJmol⁻¹ D、- 862 kJmol⁻¹ 8．下列实验操作中，所使用的有关仪器要求干燥的是 A．中和滴定实验中所用的锥形瓶 B．喷泉实验中收集氯化氢气体的圆底烧瓶 C．配制一定物质的量浓度溶液时所用的容量瓶 D．制取CO时用于收集CO的集气瓶 9．下列离子在溶液中能大量共存的是 A．Fe³⁺、NH₄⁺、Br⁻、SCN⁻ B．Na⁺、Al³⁺、CO₃²⁻、K⁺ C．Ca²⁺、CH₃COO⁻、Cl⁻、K⁺ D．S²⁻、Na⁺、ClO⁻、K⁺ 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