

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](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；  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ 和H<sup>+</sup>结合成 $\text{CH}_3\text{COOH}$ 。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 $\text{Cl}_2$ 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 $\text{CO}_2$ 中的 $\text{SO}_2$ ：将气体依次通过足量酸性 $\text{KMnO}_4$ 溶液和浓硫酸 B．除去混在 $\text{NO}_2$ 中的 $\text{NO}$ ：将气体与过量 $\text{O}_2$ 混合 C．除

去KCl溶液中的K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>：加入过量BaCl<sub>2</sub>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H<sub>2</sub>(g)

Cl<sub>2</sub>(g)=2HCl(g)的反应热(ΔH)等于 A、183 kJmol<sup>-1</sup> B、

- 183 kJmol<sup>-1</sup> C、862 kJmol<sup>-1</sup> D、 - 862 kJmol<sup>-1</sup> 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．Fe<sup>3+</sup>、NH<sub>4</sub><sup>+</sup>、Br<sup>-</sup>、SCN<sup>-</sup> B．Na<sup>+</sup>、Al<sup>3+</sup>、CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

、K<sup>+</sup> C．Ca<sup>2+</sup>、CH<sub>3</sub>COO<sup>-</sup>、Cl<sup>-</sup>、K<sup>+</sup> D．S<sup>2-</sup>、Na<sup>+</sup>

、ClO<sup>-</sup>、K<sup>+</sup> 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](http://www.100test.com)