

2006年广东省广州市普通高中高三化学综合测试卷二 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_2006_E5_B9_B4_E5_B9_BF_c65_105745.htm 第一部分 选择题（共67分）可能用到的原子量：H 1 C 12 N 14 O 16 Ne 20 S 32 Al 27 Cl 35.5 Zn 65 Cu 64 Br 80 Pd 106 Ag 108 I 127 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. 对下列有关物质用途的说法，不正确的是A. 过氧化氢可用作消毒剂 B. 硝酸可用作制造炸药 C. 乙醇可用作车用燃料 D. 纯铝用于制造机器零件

2. X、Y是元素周期表 A族中的两种元素，X的非金属性比Y的强。则下列叙述中，正确的是 A. X原子的电子层数比Y原子的电子层数多 B. Y的单质能将X从NaX的溶液中置换出来 C. X的单质比Y的单质更容易与氢气反应 D. X的氢化物水溶液的酸性一定比Y的氢化物水溶液的酸性强

3. 向反应器充入1mol N₂和3mol H₂，在一定条件下发生反应： $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$ ，平衡时测得N₂的转化率为12%，则在相同温度和压强下，平衡时混合气体的体积是反应前的 A. 94% B. 92% C. 88% D. 76%

4. 下列说法正确的是 A. 分别由Ti和Ti组成的金属钛的单质互称为同素异形体 B. 20g氖含有 6.02×10^{23} 个原子 C. 用铁跟稀硫酸反应制氢气加入少量CuSO₄可防止反应过快 D. 把16.0g无水硫酸铜粉末投进足量饱和硫酸铜溶液中会析出25.0g晶体

5. 下列溶液中，有关离子一定能够大量共存的是 A. 能使石蕊呈蓝色的溶液中：Na⁺、I⁻、Cl⁻、NO₃⁻ B. 能使甲基橙呈黄色的溶液中：K⁺、SO₃²⁻、SO₄²⁻、ClO⁻ C. 能使pH试纸呈红色的溶液中：Mg²⁺、Fe³⁺、NO₃⁻、AlO₂⁻ D. 跟金属铝反应生

成氢气的溶液中： NH_4^+ 、 Al^{3+} 、 Cl^- 、 SO_4^{2-} 。已知具有立体构型的 BiI_6^{3-} 离子含有6个Bi-I键，则 BiI_6^{3-} 离子的空间构型可能是 A.四面体 B.六面体 C.八面体 D.十二面体

7. 下列反应的离子方程式书写正确的是 A. $\text{Fe}^{2+}(\text{SO}_4)_3$ 酸性溶液中通入足量硫化氢： $\text{Fe}^{3+} + \text{H}_2\text{S} = \text{Fe}^{2+} + \text{S} + 2\text{H}^+$ B. 碳酸氢钙溶液中加入过量NaOH溶液： $\text{Ca}^{2+} + \text{HCO}_3^- + \text{OH}^- = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ C. 氯化铝溶液中加入过量氨水： $\text{Al}^{3+} + 3\text{OH}^- = \text{Al}(\text{OH})_3$ D. 澄清石灰水中通入过量 CO_2 ： $\text{OH}^- + \text{CO}_2 = \text{HCO}_3^-$

8. 在稀硫酸中加入铜粉，铜粉不溶，再加入下列固体粉末： FeCl_2 ；

Fe_2O_3 ； Zn ； KNO_3 。铜粉可溶解的是 A. B. C. D.

9. 下列实验采用的方法不合适的是 A. 用盐析的方法提纯某些蛋白质 B. 用渗析的方法除去淀粉溶液中的 Cl^- C. 用蒸馏的方法分离乙酸乙酯和乙酸钠溶液 D. 用过滤的方法分离出饱和碳酸钠溶液与过量 CO_2 反应后的产物

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