

2006年湖南省长沙市一中高三化学综合测试卷 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\\_E6\\_B9\\_96\\_c65\\_105743.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/105/2021_2022_2006_E5_B9_B4_E6_B9_96_c65_105743.htm) 可能用到的相对原子质量：H:1

C:12 O:16 Na:23 Mn:55 一、选择题（每小题只有一个正确选项，请将正确的答案填入相应的答题栏内，每小题3分，共51分）

1．2002年诺贝尔化学奖授予将“化学生物学提升为现代最大科学”的三位化学家，利用三人的研究成果，可以迅速地

辨识蛋白质，制造出溶液中蛋白质分子的三维空间影像．下列

关于蛋白质的说法不正确的是：A．重金属盐能使蛋白质

变性，所以误食重金属盐时，可以喝牛奶等解毒 B．阿胶的

主要成分是蛋白质，蚕丝的主要成份是纤维素 C．蛋白质溶

液中加入饱和硫酸铵溶液，蛋白质析出，再加水，蛋白质溶

解 D．浓硝酸溅到皮肤上，使皮肤呈现黄色是由于浓硝酸与

皮肤发生了颜色反应2．下列说法中错误的是：A．磺化、硝

化、水化、风化、钝化等都是化学变化 B．干馏、常压分馏、

减压分馏、都是物理变化 C．甘油不是油，纯碱不是碱，酚

醛树脂不是酯，干冰不是冰 D．水煤气、裂解气、焦炉气、

天然气都是混合物3．有一混合溶液可能含有NaOH

、NaHCO<sub>3</sub>、Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>中的一种或两种。现取等体积的两份溶

液分别以酚酞和甲基橙作指示剂，取同样浓度的盐酸进行滴

定，当达到滴定终点时，消耗盐酸的体积分别为V<sub>1</sub> mL和V<sub>2</sub>

mL，若V<sub>2</sub>>2V<sub>1</sub>，则上述溶液的溶质是：A．NaOH B

．NaHCO<sub>3</sub>和Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> C．Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> D．NaOH 和Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>4．某

有机物的蒸气，完全燃烧时需要三倍于其体积的氧气，产生

二倍于其体积的CO<sub>2</sub>气体，该有机物可能是：A．C<sub>2</sub>H<sub>6</sub> B

. C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OHC . CH<sub>3</sub>CHO D . CH<sub>3</sub>COOH  
 5 . 常温下，等体积、等物质的量浓度的NaCl和CH<sub>3</sub>COONa溶液中的阳离子总数相比：A . 前者多 B . 后者多 C . 一样多 D . 无法判断  
 6 . 下列说法错误的是：A . 同温同压下体积相同的物质，其物质的量未必相同 B . <sup>14</sup>C原子中有8个中子 C . 用渗析法分离Fe(OH)<sub>3</sub>胶体和FeCl<sub>3</sub>溶液的混合物 D . 放热反应的生成物总能量高于反应物总能量  
 7 . NH<sub>3</sub>、H<sub>2</sub>S等是极性分子，CO<sub>2</sub>、BF<sub>3</sub>、CCl<sub>4</sub>等是极性键构成的非极性分子。根据上述实例可推出AB<sub>n</sub>型分子是非极性分子的经验规律是：A . 分子中不能含有氢原子 B . 在AB<sub>n</sub>分子中A原子无孤对电子 C . 在AB<sub>n</sub>分子中A的相对原子质量应小于B的相对质量 D . 分子中每个共价键的键长应相等  
 8 . 已知热化学方程式：  

$$\text{H}_2(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) = \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -241.8 \text{ kJmol}^{-1}$$

$$\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -483.6 \text{ kJmol}^{-1}$$

$$\text{H}_2(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g}) = \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -285.8 \text{ kJmol}^{-1}$$

$$\text{H}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -571.6 \text{ kJmol}^{-1}$$
 则氢气的燃烧热为：A . 241.8kJmol<sup>-1</sup> B . 483.6kJmol<sup>-1</sup> C . 285.8kJmol<sup>-1</sup> D . 571.6kJmol<sup>-1</sup>  
 9 . 某有机物链状分子中含n个CH<sub>2</sub>，m个CH，a个CH<sub>3</sub>，其余为羟基。则羟基的个数为：A . 2n + 3m - a B . n + m - a C . m - 2 - a D . m - 2n - 2 - a  
 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)