

2006年考试试题中心高三化学选择题题库一 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\\_E8\\_80\\_83\\_c65\\_105674.htm](https://www.100test.com/kao_ti2020/105/2021_2022_2006_E5_B9_B4_E8_80_83_c65_105674.htm)

选择题：1. 铝在人体中积累可使人慢性中毒，1989年世界卫生组织正式将铝确定为食品污染源之一，而加以控制。铝在下列使用场合须加以控制的是

制铝锭 制易拉罐 制电线电缆 制牙膏皮 用明矾净水  
制炊具 用明矾和苏打作食物膨化剂 用 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 制成药片治胃病 制防锈油漆 ( ) A. B.

C.

D.

2. 2000年5月，保利

集团在香港拍卖会上花费3000多万港币购回在火烧圆明园时流失的国宝：铜铸的牛首、猴首和虎首。普通铜器时间稍久容易出现铜绿，其主要成分是 $[\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{CO}_3]$ ，这三

件1760年铜铸的国宝在240年后看上去仍然熠熠生辉不生锈，

下列对其原因的分析最可能的是 ( ) A. 它们的表面都电镀上了一层耐腐蚀的黄金 B. 环境污染日趋严重，它们表面的铜绿被酸雨溶解洗去 C. 铜的金属活动性比氢小，因此不易被氧化 D. 它们是含一定比例金、银、锡、锌的铜合金

3. 下列现象与电化腐蚀无关的是 ( ) A. 黄铜(铜锌合金)制的铜锣不易产生铜绿 B. 银质奖章久置后表面会逐渐变暗 C. 铸铁比软铁芯(几乎是纯铁)容易生锈 D. 嵌有锌块的钢闸门不易被腐蚀

4. 足量铝粉分别与等体积 $\text{pH}=2$ 的酸反应，放出 $\text{H}_2$ 的体积为 $V_1$ ；和 $\text{pH}=12$ 的 $\text{NaOH}$ 溶液反应放出 $\text{H}_2$ 的体积为 $V_2$ ，则在相同状况的 $V_1$ 与 $V_2$ 的关系可能为 ( ) A.  $V_1 > V_2$  B.

.  $3V_1 = V_2$  C.  $V_1 < V_2$  D. 上述三种都有可能

5. 在数毫升 $\text{NaCl}$ 溶液中加入2滴 $\text{AgNO}_3$ 溶液，出现白色沉淀，再加1

滴KI溶液，沉淀变为黄色，再加入1滴Na<sub>2</sub>S溶液，沉淀又变为黑色（Ag<sub>2</sub>S为黑色，难溶于水），由上述事实看出，除去Ag<sub>2</sub>S中混有的AgCl，应采用的方法是（ ）

A．放在NaCl溶液中振荡后过滤  
B．放在Na<sub>2</sub>S溶液中振荡后过滤  
C．放在KI溶液中振荡后过滤  
D．放在盐酸中振荡后过滤

二、选择题6．X、Y、Z三种物质的分子中均含有Q元素，它们的相对分子量分别为60、90、96，各物质中Q元素的质量分数依次为0.4、0.4、0.5，则Q元素相对原子质量为（ ）

A．8  
B．12  
C．24  
D．36

7．若设某pH值的硫酸溶液中水电离出来的C(H<sup>+</sup>)=10<sup>-a</sup> mol/L，设相同pH值的硫酸铝溶液中水电离出来的C(H<sup>+</sup>)=10<sup>-b</sup> mol/L（a,b都是小于14的正数），那么a和b之间满足的数量关系是（ ）

A．a > b  
B．a = b  
C．a < b  
D．a = 14 - b

8．在Fe、Cu的混合物中，加入一定量的稀HNO<sub>3</sub>，反应后剩余金属固体m<sub>1</sub>g，然后再向其中加入一定量稀H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>，充分振荡后，剩余金属固体m<sub>2</sub>g，则m<sub>1</sub>和m<sub>2</sub>之间的关系是（ ）

A．m<sub>1</sub>可能大于m<sub>2</sub>  
B．m<sub>1</sub>可能等于m<sub>2</sub>  
C．m<sub>1</sub>一定大于m<sub>2</sub>  
D．m<sub>1</sub>可能小于m<sub>2</sub>

9．100℃时K<sub>w</sub>=1×10<sup>-12</sup>。在该温度下，将pH=8的Ba(OH)<sub>2</sub>溶液与pH=5的硫酸溶液混合，欲使混合溶液的pH=7（忽略溶液的体积变化），则硫酸与Ba(OH)<sub>2</sub>溶液的体积比为（ ）

A．9 : 1  
B．10 : 1  
C．9 : 2  
D．2 : 9

10．下列离子方程式正确的是（ ）

碳酸钡中加入稀硫酸： $\text{BaCO}_3 + 2\text{H}^+ = \text{Ba}^{2+} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$  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)