

咸阳市永寿中学06届高三第四次化学月考 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__E5_92_B8_E9_98_B3_E5_B8_82_E6_c65_105657.htm 可用到的相对原子量

: Cu : 64 O : 16 H : 1 S : 32 N : 14 第 卷 (选择题共54分)
一 . 选择题 (本题包括18小题 , 每小题3分 , 共54分。每小
题只有一个选项符合题意) 1 . 2008年夏季奥运会将在北京举
行 , 届时要突出 “ 绿色奥运、科技奥运、人文奥运 ” 理念。
绿色奥运是指 () A . 加大反恐力度 , 并讲求各国运动员的
营养搭配 , 使他们全身心投入比赛。 B . 严禁使用兴奋剂 ,
使运动员公平竞争 C . 把环境保护作为奥运设施规划和建设的
首要条件 D . 奥运场馆建设均使用天然材料 , 不使用合成
材料 2 . 下列物质的晶体结构模型与其化学式对应正确的是
() 3 . 下列叙述正确的是 () A . 有单质参加或单质生成的
化学反应一定是氧化还原反应 B . 生成物只有一种的化学反
应不一定是化合反应 C . 生成阳离子的反应一定是氧化反应
D . 有电解质参加的化学反应一定可以用离子方程式表示 4 .
已知三角锥形分子E和直线形分子G反应 , 生成两种直线形分
子L和M(组成E、G、L、M分子的元素原子序数均小于10)如
下图 , 则下列判断错误的是 () E G L M A、G是最活泼的非
金属单质 B、L是极性分子 C、E能使紫色石蕊试液变蓝色 D
、M化学性质活泼 5 . 常温下单质硫主要以S₈形式存在。加热
时 , S₈会转化为S₆、S₄、S₂等。当温度达到750 时 , 硫蒸气
主要以S₂形式存在 (占92%)。下列说法中正确的是 () A
. S₈转化为S₆、S₄、S₂属于物理变化 B . 不论哪种硫分子 , 完
全燃烧时都生成SO₂ C . 常温条件下单质硫为原子晶体 D .

把硫单质在空气中加热到750 即得S₂ 6 . 两瓶气体分别为NO₂和Br₂蒸气，外观均相同，某同学设计了各种鉴别法，用湿润的淀粉KI试纸 加少量NaCl溶液 加少量AgNO₃溶液 加少量水后再加适量苯 一定条件下改变温度 () A . 只能采用 B . 只能采用 C . 能采用 D . 都可以

7 . 下列离子方程式或化学方程式中正确的是 () A . 氯气通入水中 $\text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{HCl} + \text{HClO}$ B . 向Fe(OH)₃中加入氢碘酸： $\text{Fe(OH)}_3 + 3\text{H}^+ = \text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$ C . 向Fe(NO₃)₂稀溶液中加入盐酸： $3\text{Fe}^{2+} + 4\text{H}^+ + \text{NO}_3^- = 3\text{Fe}^{3+} + \text{NO} + 2\text{H}_2\text{O}$ D . 向Mg(HCO₃)₂溶液中加入过量的苛性钠溶液： $\text{Mg}^{2+} + 2\text{HCO}_3^- + 2\text{OH}^- = \text{MgCO}_3 + \text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$ B C A D

8 . A、B、C、D四地的地理位置如右图所示，交通均较为便利，其它的地理条件如下：A地是风景旅游城市 B地是硫酸消费中心 C地有较为丰富黄铁矿资源 D地有少量的硫酸消费 根据以上信息，在硫酸厂厂址的选择时应选择 () A . A地 B . B地 C . C地 D . D地

9 . 根据等电子原理：由短周期元素组成的微粒，只要其原子数相同，各原子最外层电子数之和相同，可互称为等电子体，它们具有相似的结构特征。以下各组微粒结构不相似的是 () A . CO和N₂ B . O₃和NO⁻ C . N₂H₄和C₂H₄ D . CO₂和N₂O

10 . 现有Na₂CO₃、H₂SO₄、Ba(OH)₂三种物质的量浓度与体积都相等的溶液，若以不同顺序将它们中的两种混合起来，出现沉淀后过滤，再将滤液与第三种溶液混合起来，最终所得的溶液 ())