

<<化学>>

图书基本信息

书名：<<化学>>

13位ISBN编号：9787551508490

10位ISBN编号：755150849X

出版时间：2013-3

出版时间：新疆青少年出版社

作者：杜志建 编

页数：104

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

<<化学>>

内容概要

《金考卷高考命题新动向·2012高考系列5·临考抢分集训：化学》特点：5年高考试题核心考点快速锁定，确保得分；高考标准预测样题限时精练，减少失分；2012热点命题素材精准押题，快速提分。

书籍目录

第一部分 选择题 特训1化学与STSE 特训2阿伏加德罗常数的应用 特训3离子共存与离子方程式书写 特训4物质结构与元素周期律 特训5常见有机化合物的性质与应用 特训6原电池、电解池原理及应用 特训7化学反应的能量、速率和平衡 特训8 电解质溶液中的离子平衡 特训9元素化合物的性质及应用 特训10常用仪器和试剂的选择及注意事项 第二部分 非选择题 特训11元素化合物的综合题 特训12化学反应原理的综合题 特训13化学工艺流程题 特训14物质制备型实验题 特训15化学探究型实验题 特训16化学与技术综合题 特训17物质结构与性质综合题 特训18有机化学基础综合题 第三部分 综合测试 综合测试一 综合测试二 综合测试三 综合测试四

章节摘录

版权页：插图：1.2012年11月25日，河南省科学院宣布，用同位素钨-99m给低产油田做“钨透”，能实现原油的增产增收。

下列有关 ^{9943}Tc 的说法中正确的是 A. ^{9943}Tc 与 ^{9743}Tc 互为同素异形体 B. $^{99439}\text{Tc}$ 含有43个中子 C. ^{9943}Tc 与 ^{9743}Tc 的物理性质、化学性质均相同 D. ^{9943}Tc 含有的中子数比电子数多 132. 下列有关原子结构及元素周期律的推断正确的是 A. ^{13}C 和 ^{14}C 属于化学性质不同的同位素 B. Na、Si、O的原子半径由大到小的顺序为 $\text{Na} > \text{O} > \text{Si}$ C. 短周期元素X的原子的电子层数为n，最外层电子数为 $2n+1$ ，则X不可能是金属元素 D. 最外层电子数较少的金属元素一定比最外层电子数较多的金属元素的活泼性强 3. 如图是部分短周期元素的原子半径与原子序数的关系柱形图，则下列说法正确的是 A. 离子半径： $\text{Y} > \text{N}$ B. 气态氢化物的稳定性： $\text{N} > \text{M}$ C. x与M两种元素组成的化合物能与碱反应，但不能与任何酸反应 D. 工业上常用电解熔融态的2和N形成的化合物制取2的单质 4. 短周期元素a、b、c、d，a元素原子的最外层电子数是次外层的两倍，b元素在地壳中的含量最多，c元素的化合物的焰色反应呈黄色，d元素原子的核外电子数是a元素原子与c元素原子的核外电子数之和。

下列叙述不正确的是 A. 含有b、c、d三种元素的化合物，其中一种可用作漂白剂 B. 原子半径的大小顺序： $r_d > r_c > r_a > r_b$ c. a、c分别与d形成的化合物中的化学键类型不同 D. a与b能形成两种常见的气态化合物 5. 短周期元素X、Y、Z、W在元素周期表中的相对位置如图所示，X、Y、Z元素原子的最外层电子数之和为14。

下列说法正确的是 A. Y的氢化物的水溶液显酸性 B. W的氢化物的水溶液在空气中存放不易变质 C. X是四种元素中形成化合物种类最多的元素 D. Z的最高价氧化物对应水化物的化学式是 HZO ， $\text{B. N}_2\text{H}_4(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}_2(\text{l}) = \text{N}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -641.63 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ C. $\text{N}_2\text{H}_4(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}_2(\text{l}) = \text{N}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -641.63 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ D. $\text{N}_2\text{H}_4(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}_2(\text{l}) = \text{N}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \quad \Delta H = -817.63 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ 5. (13正定中学月考) 一定温度下体积固定的密闭容器中，当下列物理量不再变化时，能表明可逆反应 $\text{A}(\text{s}) + 2\text{B}(\text{g}) = \text{C}(\text{g}) + \text{D}(\text{g})$ 已达到平衡的是 混合气体的压强 气体的总物质的量 混合气体的密度 B的物质的量浓度 A. B. C. D. 只有 6. (13温州十校联考) 反应 $\text{L}(\text{s}) + a\text{G}(\text{g}) = 6\text{R}(\text{g})$ 达到平衡时，温度和压强对该反应的影响如图所示，图中压强 $p_1 > p_2$ ，x轴表示温度，y轴表示平衡时混合气体中G的体积分数。据此可判断。

<<化学>>

编辑推荐

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问:<http://www.tushu007.com>