

<<中国高校自主招生联考应试指南>>

图书基本信息

书名：<<中国高校自主招生联考应试指南>>

13位ISBN编号：9787564126650

10位ISBN编号：7564126655

出版时间：2011-9

出版时间：东南大学出版社

作者：津桥书局 主编

页数：172

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>

书籍目录

2. 化学反应的热效应在化学反应速率、化学平衡理论中的应用

在影响化学反应速率和化学平衡的因素中均有温度这个条件：一般来说，在其他条件不变时，升温使反应速率增大，反之减小；根据勒夏特列原理，升温使化学平衡向可逆反应吸热方向移动，降温使化学平衡向可逆反应放热方向移动。

3. 反应热的大小比较

影响反应热大小因素主要有以下几个方面。

(1)热化学方程式中的化学计量数。

(2)物质的聚集状态或晶体结构。

(3)化学键的强弱。

4. 热化学方程式的书写和计算

与普通化学方程式相比，书写热化学方程式除了要遵循书写化学方程式的要求外还应注意以下三点：

(1)  $\Delta H$ 只能写在方程式右边，若为放热反应， $\Delta H$ 为“-”；若为吸热反应， $\Delta H$ 为“+”。

(2)要注明反应物和生成物的状态。

物质呈现哪种聚集状态，与它们所具有的能量有关。

(3)反应方程式中化学计量数表示物质的量，可以是整数也可以是分数。

$\Delta H$ 必须与化学式前面的化学计量数相对应，如果化学计量数加倍，则 $\Delta H$ 也要加倍。

若反应逆向进行，其反应热与正反应的反应热数值相等，但符号相反。

5. 盖斯定律及其应用

化学反应的反应热只与反应的始态(各反应物)和终态(各生成物)有关，而与具体反应进行的途径无关，如果一个反应可以分几步进行，则各分步及反应的反应热之和与该反应一步完成的反应热是相同的，这就是盖斯定律。

.....  
P2

章节摘录

第一部分 自主招生入学考试真题解析 专题一 词汇与语法 第一节 关键点拨 词汇与语法的考查以单项选择题为主, 题量适中。

此部分主要以词汇考查为主, 考查范围主要是《大学英语四级词汇》中所要求掌握的4 500词左右, 超出《高中英语课程标准》教学要求, 多出约1000词。

词汇考查涉及词语搭配、词语辨析等。

语法结构题较少, 一般不会超出《中学英语教学大纲》。

考查重点是定语从句、名词性从句、状语从句、动词的时态和语态、情态动词与虚拟语气、非谓语动词以及特殊句式等。

单项选择题旨在考查考生理解和掌握中学阶段所学基础语法、词汇知识和灵活运用语言的能力, 因此在备考中要尽可能扩大词汇量, 特别要注意词语的固定或自由搭配, 进行大量的训练, 并掌握一定的解题技巧。

1. 语境考虑法: 要求考生找到语境的切入点, 仔细分析试题, 确定正确答案。

2. 语法分析法: 一些常考语法项目(如时态、语态、非谓语动词、主从复合句等)有严格的使用规则和运用规律。

解题时可借助语法分析法进行有效解决。

3. 结构透视法: 命题者为了增加试题难度, 有意把句子的结构复杂化, 若能正确分析句子结构, 就能准确理解句子的含义, 提高解题速度和准确率。

4. 逻辑推理法: 从语法角度看, 一些选项并没有错, 但当把它放在句中时, 检查一下句子前后意思是否通顺, 是否合乎上下文逻辑, 在此基础上确定正确答案。

5. 结构还原法: 所谓结构还原法就是将被动句还原为主动句, 将感叹句、疑问句、倒装句或强调句还原为陈述句, 将省略句还原为完整句, 将复杂句还原为简单句。

6. 固定搭配法: 英语中词语之间有一定的固定搭配, 主要包括短语介词、短语动词, 冠词在固定搭配中的用法等。

熟悉这些固定搭配, 就会很容易地选择出正确答案。

.....

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>