

<<全国各类成人高考复习指导丛书>>

图书基本信息

书名：<<全国各类成人高考复习指导丛书>>

13位ISBN编号：9787040365825

10位ISBN编号：7040365820

出版时间：2012-12

出版时间：刘尧 高等教育出版社 (2012-12出版)

作者：刘尧

页数：256

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>

内容概要

《物理化学综合科：化学分册（高中起点升本科）（第17版）（2013高教版）》根据教育部修订颁布的《全国各类成人高等学校招生复习考试大纲（高中起点升本、专科）》，根据2012年成人高等学校招生全国统一考试命题情况，在原有的基础上进行了修改并具有如下特点：1.紧扣大纲、内容翔实、叙述准确、重点突出，注重基础知识复习和能力训练，题型与练习贴近考试实际，实用性、针对性强。

2.题型设计以及叙述方式等各个方面，注重从知识立意向能力立意的转变；在注重学科基本能力训练的同时，注重考生综合运用知识的能力和应试水平的提高；适合成人学习特点的体系结构更加完善。

3.注重吸收新知识、新成果，《物理化学综合科：化学分册（高中起点升本科）（第17版）（2013高教版）》的时代感更加鲜明。

书籍目录

第一部分基本概念和原理 .物质的组成、分类及其变化 一、物质的组成 二、物质的分类 三、化学中常用的量 四、物质的变化 五、离子反应 六、氧化还原反应 .物质结构元素周期律 一、原子结构 二、元素周期律 三、化学键 .化学反应速率化学平衡 一、化学反应速率 二、化学平衡 .溶液电解质溶液 一、溶液 二、电解质溶液 三、原电池金属的腐蚀与防护 第二部分常见元素及其重要化合物 .非金属元素及其重要化合物 一、空气、氢气、氧气和水 二、卤素 三、硫 四、氮 五、碳和硅 .几种重要的金属及其化合物 一、碱金属 二、铝 三、铁 第三部分有机化学基础知识 .有机化合物概述 .重要的有机化合物 一、烃 二、烃的衍生物 三、糖类和蛋白质 第四部分化学基本计算 .有关化学式的计算 一、化学式量的计算 二、化合物中各元素质量比的计算 三、化合物中各元素的质量分数的计算 .有关物质的量的计算 一、物质的量与质量、粒子数目间的换算 二、标准状况下气体物质的量与体积之间的换算 三、同温同压下不同气体的体积与物质的量之间的关系 .有关溶液的计算 一、有关溶质质量分数的计算 二、有关物质的量浓度的计算 .有关化学方程式的计算 一、由反应物(或生成物)的量求生成物(或反应物)的量 二、含一定量杂质的反应物或生成物的计算 三、通过燃烧产物的量确定有机物的分子式 第五部分化学实验基础知识 .常用仪器及其基本操作 一、常用仪器 二、化学实验基本操作 .气体的制取、收集和物质的检验 一、气体的制取 二、物质的检验 综合练习一 综合练习二 附录1 2012年成人高等学校招生全国统一考试物理、化学试题及参考答案 附录2酸、碱和盐的溶解性表(20) 附录3某些酸、碱溶液的密度、溶质的质量分数对照表 元素周期表

章节摘录

版权页：插图：平衡状态时，反应混合物中各物质的百分含量保持不变。

当平衡条件发生改变时，平衡状态即被破坏，发生平衡移动。

在新的条件下，建立新的平衡状态。

平衡状态可以从正反应开始，也可以从逆反应开始。

只要条件相同，平衡状态就相同。

(三) 化学平衡的移动 1. 化学平衡的移动 当化学平衡条件发生改变时，原平衡状态即被破坏，同时在新的条件下建立新的平衡状态。

这一过程叫做化学平衡的移动。

若平衡移动的结果是，新平衡状态中生成物的百分含量大于原平衡状态中生成物的百分含量，这种移动称为平衡向右（或说向正反应方向）移动；反之，称为平衡向左（或说向逆反应方向）移动。

2. 影响化学平衡移动的因素 (1) 浓度对化学平衡移动的影响 在其他条件不变时，增大反应物浓度或减小生成物浓度，平衡向正反应方向移动；减小反应物浓度或增大生成物浓度，平衡向逆反应方向移动。

(2) 压强对化学平衡移动的影响 对有气体物质（反应物或生成物均可）参加，且反应前后气态物质的物质的量有变化的平衡体系：在其他条件不变时，增大体系的压强，平衡向气体体积数减小的方向（即气体物质的量减小的方向）移动；减小体系的压强，平衡向气体体积数增大的方向（即气体物质的量增大的方向）移动。

(3) 温度对化学平衡移动的影响 在其他条件不变时，升高温度，平衡向吸热方向移动；降低温度，平衡向放热方向移动。

(四) 催化剂的作用 由于催化剂以同样的倍数改变正、逆反应速率，所以使用催化剂不能改变平衡状态，但可缩短到达平衡状态所需要的时间。

因此，在实际生产中，催化剂仍然有着广泛的应用。

编辑推荐

《全国各类成人高考复习指导丛书(高中起点升本科):化学分册(物理化学综合科)(第17版)(2013高教版)》根据教育部修订颁布的《全国各类成人高等学校招生复习考试大纲(高中起点升本、专科)》。

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>