第一图书网, tushu007.com

<<2009药学专业知识>>

图书基本信息

书名：<<2009药学专业知识>>

13位ISBN编号：9787509125915

10位ISBN编号：750912591X

出版时间：2009-4

出版时间：人民军医出版社

作者：赵春杰 主编

页数：3

字数：131000

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

第一图书网, tushu007.com

<<2009药学专业知识>>

内容概要

国家执业药师资格考试是我国执业资格考试中最热门考试之一，广大考生都希望能顺利通过考试。
为了帮助考生准确全面地理解和掌握应试内容，顺利通过考试，沈阳药科大学从l996年起一直开办执业药师资格考试考前辅导，多年来通过对考试大纲和应试指南的深入准确研究，对考试内容、考试要求、考题特点等具有很好的把握和了解，考生通过辅导会极大提高考试一次通过率。
特别是组织编写的《国家执业药师资格考试指导丛书》（7本，2005年第l版，2006年修订），是沈阳药科大学多年来从事执业药师考前辅导教师辅导经验的结晶，方便读者准确高效地抓住重点、掌握考点，深受考生们的好评和欢迎。
应广大考生要求，今年，我们特意组织编写出版了各分册的配套全真模拟试卷（均含5套试卷，其中许多试题是以往考试的真题），对试卷、答题卡、试卷袋等全程模拟，让考生有一种身临其境的感觉！
特别是首次报名参加执业药师资格考试的考生，可以真实体验执业药师考试题型、考试题量，为日后参加真正的考试做好充分的心理准备。
真诚地希望：我们的努力能有助于考生对执业药师资格考试有更好的了解和掌握，更有助于考生在执业药师资格考试中获得优异的成绩。

第一图书网, tushu007.com

<<2009药学专业知识>>

书籍目录

全真模拟试卷一全真模拟试卷二全真模拟试卷三全真模拟试卷四全真模拟试卷五

第一图书网, tushu007.com

章节摘录

85.凡例的内容。

86.醋酸铅和硫化氢反应，将硫化氢吸附在醋酸铅棉花上，否则硫化氢会和溴化汞试纸反应生成汞色斑影响砷盐检查。

87.盐酸和氨水中和反应生成强酸弱碱盐，显酸性。
因此，应选择酸碱指示剂，并且选择酸性区变色的指示剂。
甲基橙为酸性区变色指示剂，酚酞为碱性区变色指示剂。

88.硫酸亚铁原料药药典采用的是高锰酸钾法，片剂药典采用铈量法，而铈量法的指示剂为邻二氮菲。

89.紫外分光光度法中，供试品溶液的浓度应使吸收度的范围在0.3～0.7之间，吸收度测定的相对误差较小。

90.薄层色谱法的应用。

91.色谱法定量的参数有峰面积、峰高；定性参数有保留值（色谱峰位）；衡量柱效（峰宽）。

92.亚铁原料药药典采用的是高锰酸钾法，亚铁片剂药典采用铈量法。

93.杂质限量计算　　94.高效液相色谱法测定盐酸肾上腺素注射液，流动相为0.14%庚烷磺酸钠一甲醇。
庚烷磺酸　　钠作为离子对试剂，和肾上腺素生成离子对，克服肾上腺素中碱性基团离解，改善峰形。

95.利用第一胺反应，杂质对氨基酚能与亚硝基铁氰化钠在碱性条件下发生蓝色反应。
而药物对乙酰氨基酚无此反应。

96.具有芳伯氨基药物，原料药首选亚硝酸钠滴定法测定。

97.奋乃静原料药药典采用非水溶液滴定法，但其片剂药典改用紫外分光光度法，因为片剂中硬脂酸镁干扰非水溶液滴定法。

98.氮的测定采用凯氏定氮法。

99.利用生育酚有还原性，可以和硫酸铈反应，可以采用铈量法进行检查。

100.黄体酮与亚硝基铁氰化钠反应生成蓝紫色，是黄体酮专属反应。

101～102.药品质量标准分析方法的验证内容。

103～104.药典对药品贮存与保管的基本要求。

105～106.有效数字修约要求。

107～108.折光率的定义。

109～111.红外分光光度法中药物官能团与吸收峰位的对应关系。

118～120.标准滴定液与基准物的对应关系。

121～124.杂质检查条件。

125～128.甾体激素的特殊鉴别反应。

129～132.中国药典收载的药物含量测定方法。

133.国家药品标准的主要内容有品名、有机药物的结构式、分子式和分子量、来源或有机药物的化学名称、含量或效价的规定、处方、制法、性状、鉴别、检查、含量或效价测定、类别、规格、贮藏及制剂等。

第一图书网, tushu007.com

<<2009药学专业知识>>

编辑推荐

《药学专业知识1全真模拟试卷(2009最新版)》是国家执业药师资格考试指导从书系列之一，是由国家执业药师资格考试指导从书编委会所编。

第一图书网, tushu007.com

<<2009药学专业知识>>

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