

图书基本信息

书名：<<2013-中药学专业知识-国家执业药师资格考试应试指南>>

13位ISBN编号：9787117169608

10位ISBN编号：7117169605

出版时间：2013-3

出版时间：人民卫生出版社

作者：张廷模 编

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

《国家执业药师资格考试应试指南:中药学专业知识1(2013)》紧扣《考试大纲》，分析了近几年考过的知识点，对高频考点加以提示，突出考试重点，同时精选“经典考题”，帮助考生快速掌握复习重点。

在学习理论知识的同时配套使用同步练习题集，便于随学随测，检测学习成果，强化记忆，尽快掌握知识点。

全面模拟考试真题，能够有效地帮助考生考前自测，反馈复习成果，找出薄弱点，冲刺复习更有针对性。

书籍目录

中药学部分 中药药剂学部分

章节摘录

版权页：插图：（2）露剂：系指含挥发性成分的药材用水蒸气蒸馏法制成的芳香水剂。

露剂的制备应按照下列要求进行：药材用水蒸气蒸馏前，应加水浸泡一定时间，收集的蒸馏液应及时盛装存灭菌的洁净干燥容器中；收集蒸馏液、灌封均应在要求的洁净度环境中进行，灌封后可再用流通蒸汽灭菌；根据需要可加入适宜的防腐剂和矫味剂；成品应澄清，不得有异物，不应出现浑浊、酸败等变质现象，应有适宜的pH。

（3）甘油剂：系指含有不低于50%（W/W）甘油的溶液或药液。

因甘具有黏稠性、防腐性、高渗性和吸湿性，甘油剂常用于口腔、鼻腔、耳与喉头等患处。

甘油剂的制法有溶解法和化学反应法。

二、胶体溶液型液体药剂（一）胶体溶液型液体药剂的含义、分类与特点 大小在1~100nm范围的分散相质点分散于分散介质中形成的溶液，称为胶体溶液型液体药剂。

分散介质大多为水，少数为非水溶剂。

可分为高分子溶液和溶胶。

高分子化合物（如胃蛋白酶、聚维酮、羧甲基纤维素钠等）以单分子形式分散于分散介质中形成的均相体系称为高分子溶液。

因其与水的亲和力强，故义称为亲水胶体。

属热力学稳定体系。

分散相质点以多分子聚集体（胶体微粒）分散于分散介质中形成的胶体分散体系称为溶胶，又称为疏液胶体。

溶胶外观澄明，但具有乳光，属于高度分散的热力学不稳定体系。

由于其质点小，分散度大，并有着强力的布朗运动，能克服重力作用而不下沉，因而具有动力学稳定性。

（二）胶体溶液型液体药剂的制备 1.高分子溶液的制备取天然或合成高分子物质，加水浸泡、溶胀、胶溶，必要时采用研磨、搅拌或加热等方法使之溶解即得。

2.溶胶的制备（1）分散法：研磨分散法；胶溶分散法；超声波分散法。

（2）凝聚法：通过适当改变药物在溶液中的物理条件或通过化学反应使形成的质点符合溶胶分散相质点大小的要求。

（三）胶体溶液的稳定性 1.高分子溶液 高分子溶液中分子周围的水化膜可阻碍质点的相互聚集，水化膜的形成是决定其稳定性的主要因素，任何能破坏高分子溶液中分子周围水化膜的形成的因素均会影响其稳定性。

脱水剂，如乙醇、丙酮等可破坏水化膜；大量的电解质可因其强烈的水化作用，夺去了高分子质点水化膜的水分而使其沉淀，这一过程称为盐析。

2.溶胶 溶胶胶粒上形成的厚度为1~2个离子的带电层，称为吸附层。

在荷电胶粒的周围形成了与吸附层电荷相反的扩散层。

这种由吸附层和扩散层构成的电性相反的电层称双电层，又称扩散双电层。

由于双电层的存在而产生电位差，称电位。

溶胶电位的高低决定了胶粒之间斥力的大小。

是决定溶胶稳定性的主要因素。

另外，溶胶质点由于表面所形成的双电层中离子水化作用，使胶粒外形成水化膜，在一定程度上增加了溶胶的稳定性。

编辑推荐

《国家执业药师资格考试应试指南:中药学专业知识1(2013)》编写时务使各个知识点都清楚明了,易学易懂。

为增强复习效果,遴选或改编了一些历年的考试题并作了简要解析,作为“经典考题”附于相关知识点之后,可以提高应试能力。

每章末列出了本部分内容的复习重点,并对近年的考点进行了简要分析。

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>