<<医学临床"三基"训练药师分 >

图书基本信息

书名: <<医学临床"三基"训练药师分册第一版>>

13位ISBN编号:9787535770080

10位ISBN编号:7535770088

出版时间:2012-1

出版时间:湖南科技

作者:潘清平//刘平安|主编:吴钟琪

页数:243

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

<<医学临床"三基"训练药师分 >

内容概要

《医学临床"三基"训练》一书自1992年第1版出版发行以来,一直受到各级医院广大医务人员和 医学院校师生的支反封建,也是医院分级管理"三基"训练主要用书。

随着医改的深入,医院分级管理越来越细分,药师亦逐步纳入管理体系,临床用药亦日趋规范。 为了完善"三基"训练系列,也为了提高医院各级药学专业技术人员的基本素质与专业水平,受湖南 科学技术出版社的委托,我们组织相关专家编纂此分册,以帮助药学从业人员复习和考试。

本分册涉及5门学科,并以最新全国通用教材为编写依据。 本分册在突出重点、难点及准确答疑的同时,兼顾学科的系统性,对于药学从业人员深刻领会各学科知识点,掌握重点、难点,正确解答各种题型,富有切实的指导意义。

在编写过程中,各学科知识点由基本知识问答和自测试题两部分组成,问答题部分采取问答、陈述、列表说明的编写形式。

自测试题部分,由选择题、是非判断题、填空题、名词解释题、简答题组成。

<<医学临床"三基"训练药师分 >

书籍目录

- § 1 天然药物化学基本知识问答及自测试题
 - 基本知识问答
 - 自测试题一(附参考答案)
 - 自测试题二(附参考答案)
 - 自测试题三(附参考答案)
 - 自测试题四(附参考答案)
- § 2 药理学基本知识问答及自测试题
 - 基本知识问答
 - 自测试题(附参考答案)
- § 3 药剂学基本知识问答及自测试题
 - 基本知识问答
 - 自测试题一(附参考答案)
 - 自测试题二(附参考答案)
 - 自测试题三(附参考答案)
 - 自测试题四(附参考答案)
- § 4 药物分析基本知识问答及自测试题
 - 基本知识问答
 - 自测试题一(附参考答案)
 - 自测试题二(附参考答案)
 - 自测试题三(附参考答案)
 - 自测试题四(附参考答案)
- §5 药事管理学基本知识问答及自测试题
 - 基本知识问答
 - 自测试题一(附参考答案)
 - 自测试题二(附参考答案)
 - 自测试题三(附参考答案)
 - 自测试题四(附参考答案)

<<医学临床"三基"训练药师分 >

章节摘录

版权页: 46.简述黄酮类化合物显色反应中常用的两个还原反应。

(1) 盐酸一镁粉反应:此为鉴定黄酮类化合物最常用的颜色反应。

多数黄酮、黄酮醇、二氢黄酮及二氢黄酮醇的苷及苷元均显橙红一紫红色,少数显紫一蓝色。

但异黄酮、查耳酮等、儿茶素类则无该显色反应。

异黄酮除少数例外,也不显色。

另外由于花色素及部分橙酮、查耳酮在单纯加盐酸也会产生红色,故须预先做空白对照试验,且为排除提取液颜色的干扰,可注意观察升起的泡沫颜色,如泡沫为红色,示为阳性。

盐酸一镁粉反应的原理现在认为是生成阳碳离子的缘故。

(2)四氢硼钠反应:是对二氢黄酮类化合物专属性较高的一种还原反应。

产生红一紫色,其他黄酮类均不反应,可与之区别。

47. 告盐一枸橼酸反应的作用是什么?

锆盐一枸橼酸反应是金属盐类试剂络合反应的一种,主要用于区别3或5—OH的存在,多用2%二氯氧 锆甲醇溶液,黄酮类化合物分子中有游离的3或5—OH存在时,均可与该试剂生成黄色的锆络合物。 但两种锆络合物对酸的稳定不同。

3—羟基、4—羰基络合物的稳定性比5—羟基、4—羰基络合物的稳定性强。

故当接着加入枸橼酸后,5—羟基、4—羰基的黄色锆络合物分解,黄色消褪,而3—羟基、4—羰基者 黄色不消褪。

48.简述黄酮类化合物与铅盐试剂的络合反应。

常用1%醋酸铅及碱式醋酸铅水溶液,可生成黄色至红色沉淀。

黄酮类化合物与铅盐生成沉淀的色泽,因羟基数目及位置不同而异。

其中,中性醋酸铅只能与邻二酚羟基或兼有3—羟基、4—羰基或5—羟基、4—羰基结构的化合物生成沉淀,但碱式醋酸铅的沉淀能力要大得多,一般酚类化合物均可与之沉淀,据此不仅可用于鉴定,也可用于提取分离工作。

49.分别说明氯化锶络合反应、五氯化锑络合反应的作用。

在氨性甲醇溶液中,氯化锶可与分子中具有邻二酚羟基结构的黄酮类化合物生成绿色至棕色乃至黑色 沉淀。

五氯化锑络合反应主要用于鉴别查耳酮类化合物,在查耳酮的四氯化碳溶液加入2%五氯化锑四氯化碳溶液生成红色至紫红沉淀。

而黄酮、二氢黄酮、黄酮醇生成黄色至橙色沉淀。

<<医学临床"三基"训练 药师分 >

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