

2011年执业药师考试药专业知识(一)复习要点(20) PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/648/2021_2022_2011_E5_B9_B4_E6_89_A7_c23_648205.htm 2011年执业药师考试药专业知识(一)复习要点(20)讲述了硝苯地平的分析。二、检查：1、一般杂质检查 2、游离胍 薄层色谱法检查 硫酸胍对照品对照法、对二甲氨基苯甲醛试液作显色剂 (合成时的原料引入、贮藏中降解产生) 3、无菌 三、含量测定：《中国药典》采用溴酸钾法 (氧化还原滴定法) 所用试剂：盐酸酸性环境、甲基橙指示液为指示剂、溴酸钾滴定液(0.01667mol/L) 异烟肼与溴酸钾的反应摩尔比为3：2，即1mol KBrO₃ 相当于3/2 mol的异烟肼 第二节 硝苯地平的分析 一、鉴别：1、与氢氧化钠试液反应显呈橙红色 2、UV3、IR 二、检查：1、有关物质检查 杂质A(硝苯吡啶衍生物)、杂质B (亚硝苯吡啶衍生物)：2、一般杂质检查 三、硝苯地平含量测定：用铈量法 直接滴定 水、乙醇溶解、高氯酸酸性环境、邻二氮菲指示液、硫酸铈滴定液 第三节 诺氟沙星及其制剂的分析 一、诺氟沙星的分析 (一)鉴别：1、TLC2、HPLC (二)检查：1、有关物质检查(《中国药典》采用HPLC法) 2、一般杂质检查 (三)含量测定：《中国药典》采用高效液相色谱法 HPLC ODS外标法 二、诺氟沙星制剂的分析 1.软膏、乳膏剂的含量测定：《中国药典》采用紫外分光光度法 2.诺氟沙星胶囊、滴眼液：HPLC法测定含量 第四节 盐酸氯丙嗪和奋乃静及其制剂的分析 吩噻嗪类 本类药物的性质： 侧链：N具有碱性.可与生物碱沉淀剂 沉淀 .可用非水碱量法测定含量： 本类母核是三环共轭系统，有强紫外吸收205nm，254nm(最强)，300nm附近三个峰

值。 环中硫原子(-S-)的还原性 氧化显色 杂原子N, S与重金属离子配合 有色配位化合物

一、鉴别 (一)盐酸氯丙嗪的鉴别：
氧化反应(硫酸、硝酸等氧化呈红色) UV三个吸收峰 IR Cl-的反应 盐酸盐 (二)奋乃静的鉴别：
氧化反应(盐酸酸性下，加过氧化氢数滴，产生深红色) UV IR

二、盐酸氯丙嗪和奋乃静的检查：
(一)溶液澄清度(盐酸氯丙嗪主要控制游离氯丙嗪)与颜色(主要控制氧化产物) (二)有关物质(采用薄层色谱的自身稀释对照法进行检查) 对于盐酸氯丙嗪主要是控制合成的原料氯吩噻嗪和间氯二苯胺

三、盐酸氯丙嗪及其制剂的含量测定：
(一)盐酸氯丙嗪原料药：《中国药典》采用非水溶液滴定法 加醋酸汞试液、橙黄IV指示液、高氯酸滴定液 (二)盐酸氯丙嗪片剂：紫外分光光度法 UV(吸收系数法) (三)盐酸氯丙嗪注射液：紫外分光光度法 UV(吸收系数法) 注意：避开抗氧化剂维生素C($\lambda_{\max} = 243\text{nm}$)的干扰，选择306 nm波长处测定，不选

100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com