

2011年执业药师考试药专业知识(一)复习要点(21) 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_648206.htm 2011年执业药师考试药专业知识(一)复习要点(21)讲述了生物碱类药物的分析。第13章生物碱类药物的分析主要介绍盐酸麻黄碱、硫酸阿托品、盐酸吗啡、硫酸奎宁及硝酸士的宁

第一节 盐酸麻黄碱及其制剂的分析 一、盐酸麻黄碱的鉴别： 双缩脲反应 IR Cl⁻的反应 双缩脲反应 盐酸麻黄碱的特征鉴别反应 盐酸麻黄碱在碱性条件下与硫酸铜反应，Cu²⁺与仲胺基形成紫堇色配位化合物，无水铜配位化合物及含有2个结晶水的铜配位化合物进入乙醚层显紫红色，而含有4个结晶水的铜配合物则溶于水呈蓝色。

1、芳环侧链上具有氨基醇结构的特征反应。 2、颜色：紫堇色：无水 2个结晶水 4个结晶水的铜配位化合物 紫红色(乙醚层)：无水 2个结晶水的铜配位化合物 蓝色(水层)：4个结晶水的铜配位化合物 二、含量测定：盐酸麻黄碱原料药：《中国药典》采用非水溶液滴定法(加醋酸汞的冰醋酸溶液) 盐酸麻黄碱注射液：《中国药典》采用非水溶液滴定法 盐酸麻黄碱滴鼻液：茚三酮反应比色法有氨基醇结构

第二节 硫酸阿托品的分析 一、鉴别： 托烷生物碱的反应(Vitali反应) 托烷类生物碱的专属鉴别反应 硫酸阿托品易水解成莨菪酸，莨菪酸与发烟硝酸共热，生成黄色的三硝基或二硝基衍生物，然后与醇制KOH溶液或固体KOH作用，转变为醌型产物，呈深紫色。 IR SO₄²⁻的反应 1、取供试品溶液，滴加氯化钡试液，即生成BaSO₄的白色沉淀。分离，沉淀在盐酸或硝酸中均不溶解。 2、取供试品溶液，滴加醋酸铅试液，即生成PbSO₄

的白色沉淀.分离，沉淀在醋酸铵试液或氢氧化钠试液中溶解。
3、取供试品溶液，加盐酸，不生成白色沉淀 相关推荐：
[2011年执业药师考试药专业知识\(一\)复习要点\(20\)](#)
[2011年执业药师考试药专业知识一复习要点](#) [2011年执业药师药专业知识一教材考点](#) [2011年执业药师药专业知识一基础习题汇总](#) 特别推荐：
[2011年执业药师考试时间具体安排](#) [2011年执业药师考试大纲新变化](#) [2011年执业药师考试大纲\(含中药学和西药学\)](#)
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