

2011年药学专业二复习摘要：溶胶剂和 高分子溶液剂 PDF 转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/647/2021_2022_2011_E5_B9_B4_E8_8D_AF_c23_647737.htm

讲述了溶胶剂和 高分子溶液剂的构造与性质，制备。 第四节 溶胶剂和 高分子溶液剂 一、溶胶剂

系指固体药物微细粒子(1 ~ 100nm)分散在水中形成的非均相液体体系，溶胶剂又称为疏水性胶体溶液，胶粒是多分子聚集体，有极大的分散度，溶胶剂属于热力学不稳定体系。由于药物的分散度极大，药效出现显著变化。该制剂目前应用较少，但溶胶微粒的特殊性质对于纳米制剂的发展具有十分重要的意义。属于溶胶剂的有：胶体蛋白银、胶体金溶胶等

(一)溶胶的构造与性质 1.溶胶的双电层构造 溶胶剂中的固体微粒具有双电层结构，双电层之间的电位差称作 电位

，溶胶剂(热力学不稳定体系) 电位越大，其物理稳定性越好。 电位降低至25mV以下时，胶粒间产生聚结，稳定性下降。

2.性质 1)光学性质：具有丁铎尔效应，即对光的散射作用 2)电学性质：具有电动(电泳)现象与动电(流动电位)现象，其根本原因是微粒因吸附带电，具有双电层结构。 3)动力学性质：

因溶胶剂微粒粒径小(纳米级)，因而表现出激烈的布朗运动，溶胶粒子的扩散速度、沉降速度与介质的黏度都与溶胶的动力学性质有关。 4)稳定性：溶胶剂属于热力学不稳定体系，对电解质非常敏感，少量电解质可供其产生聚沉，

其原因是电解质的加入破坏或降低溶胶微粒的 电位。(二)溶胶剂的制备

1.分散法： 1)机械分散法 2)胶溶法 3)超声分散法 2.凝聚法： 1)物理凝聚法 2)化学凝聚法 更多信息请访问

：#0000ff>执业药师课程免费试听 #0000ff>执业药师互动交流

#0000ff>执业药师在线测试模拟题 red>2011年执业药师药学专业
专业知识一基础习题汇总 特别推荐：#0000ff>2011年执业药师考
试报名时间 #0000ff>2011年执业药师考试大纲新变化
#0000ff>2011年执业药师资格考试时间及科目 #0000ff>2011年
执业药师考试大纲 相关推荐：#0000ff>2011年药学专业二复
习摘要：液体制剂的溶剂与附加剂 #0000ff>2011年药学专业二
复习摘要：溶液剂、糖浆剂和芳香水剂 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