

2011年执业药师药学专业二复习摘要：第九章(4) 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_648128.htm 2011年执业药师药学专业二复习

摘要：第九章(4)讲述了溶胶剂和 高分子溶液剂。 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 相关推荐： [blue>2011年执业药师药学专业二复习](#)

摘要：第九章(3) [2011年执业药师《药学专业二》复习摘要汇总](#) [2011年执业药师药专业知识二基础习题汇总](#) [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](#) [各地2011年执业药师考试报名时](#)
[间汇总](#) [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