

2011年执业药师药学专业二复习摘要：第十七章(2) 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_648179.htm 2011年执业药师药学专业二复习

摘要：第十七章(2)药物制剂的配伍变化与相互作用的注射液的配伍变化。第十七章 药物制剂的配伍变化与相互作用

#0000ff>一、配伍变化的类型 二、注射液的配伍变化 (一)概述

一般单糖、盐、高分子化合物溶液输液都比较稳定，常与其它注射液配伍。但有些输液不适于与其它注射液配伍，如：血液、甘露醇、静脉注射用脂肪乳剂。(一)注射液配伍变化的主要原因 溶剂组成改变：某些含有非水溶剂的制剂与输液配伍，由于溶剂的改变使药物析出。安定输液与5%葡萄糖配伍析出沉淀 PH值改变：凡两种药物溶液中pH值相差较大，发生配伍变化的可能性也大。pH的变化可引起沉淀析出与变色。此外，输液本身的pH范围也是配伍变化的重要因素。缓冲容量：某些药物在含有缓冲剂的注射液中或在具有缓冲能力的弱酸溶液中析出。离子作用：有些离子能加速药物的水解反应。直接反应：某些药可直接与输液中的一种成分反应。四环素与含钙盐 盐析作用：胶体分散体系加到含有电解质的输液中，会因盐析作用而产生凝聚。配合量：配合量的多少会影响药物的浓度，而药物在一定浓度下出现沉淀，或降解速度增加。混合的顺序：药物制剂配伍时的混合次序极为重要，可用改变混合顺序的方法来克服某些药物配伍时产生沉淀现象。反应时间：许多药物在溶液中反应很慢，但个别药物注射液混合后几小时出现沉淀，应在规定时间内输完。氧与二氧化碳的影响：有些药物制成注射液时，需在安瓶内

填充惰性气体，以排除氧气，防止药物氧化。也有些药物受二氧化碳的影响，如苯妥英钠、硫喷妥钠注射剂因吸收二氧化碳导致pH值下降，析出沉淀。光敏感性：如两性霉素B、磺胺嘧啶钠、维生素B2、四环素等，对光敏感药物应避光。成分的纯度：由于药物的纯度不够，某些制剂在配伍时发生异常现象。【经典真题】安定注射液与5%葡萄糖输液配伍时，析出沉淀的原因是 A.pH值改变 B.溶剂组成改变 C.离子作用 D.直接反应 E.盐析作用 答案：B 一般注射剂和输液配伍应用时可能产生 A.由于pH的改变药物析出 B.药物的含量降低 C.引起溶血 D.使静脉乳剂破乳 E.输液剂中的氯化钠能使甘露醇从溶液中析出 答案：ABCDE 相关推荐：[blue>2011年执业药师药理学专业二复习摘要：第十七章\(1\)](#) [blue>2011年执业药师《药理学专业二》复习摘要汇总](#) [blue>2011年执业药师药理学专业知识二基础习题汇总](#) [blue>2011年执业药师药理学专业知识一基础习题汇总](#) 特别推荐：[#1111ee>2011年执业药师考试时间具体安排](#) [#1111ee>2011年执业药师考试大纲新变化](#) [#1111ee>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