

2011年执业药师药学专业二复习摘要：第十七章(1) 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_648178.htm 2011年执业药师药学专业二复习

摘要：第十七章(1)讲述了药物制剂的配伍变化与相互作用的配伍变化的类型。第十七章 药物制剂的配伍变化与相互作用

一、配伍变化的类型 配伍使用的目的：(1)使配伍的药物产生协同作用，以增强疗效。如复方乙酰水杨酸片等。(2)提高疗效，减少副作用，减少或延缓耐药性的发生。如阿莫西林与克拉维酸配伍联用。(3)利用药物间的拮抗作用以克服某些药物的毒副作用，如用吗啡镇痛时常与阿托品配伍，以消除吗啡对呼吸中枢的抑制作用等。(4)预防或治疗合并症。

(一)物理配伍变化

- 1.溶解度改变某些溶剂性质不同的制剂相互配合使用时，常因药物在混合后的溶液体系中的溶解度较小而析出沉淀。
- 2.潮解、液化和结块吸湿性强的药物或制剂如干浸膏、冲剂、乳酶生、干酵母等在配伍时，或在制备、应用与贮存中发生潮解与液化，其原因：
混合物的临界相对湿度下降而吸湿
形成低共熔混合物
- 3.分散状态或粒径变化乳剂、混悬剂中分散相的粒径可因与其他药物配伍，也可能因久贮而粒径变粗，或分散相聚结或凝聚而分层或析出，导致使用不便或分剂量不均匀，甚至使生物利用度下降。

(二)化学的配伍变化

- 1.变色药物制剂配伍引起氧化、还原、聚合、分解等反应时，可产生有色化合物或发生颜色变化。例如：
1)Vc与烟酰胺即使干燥粉末混合也会产生橙红色。
2)多巴胺注射液与碳酸氢钠注射液配伍会渐变成粉红至红色。
3)碳酸氢钠或氧化镁粉末能使大黄粉末变为粉红色。
4)氨茶碱或异

烟肼与乳糖粉末混合变成黄色。变色现象在光照、高温、高湿环境中反应更快。

2.混浊和沉淀 (1)PH改变产生沉淀由难溶性碱或酸制成的可溶盐，它们因pH值的改变而出现沉淀，如水杨酸钠或苯巴比妥钠水溶液因水解遇酸或酸性药物后，会析出水杨酸或巴比妥酸。生物碱可溶性盐与碱或碱性药物后会析出难溶性碱的沉淀。(2)水解产生沉淀苯巴比妥钠水溶液因水解反应能产生无效的苯乙基乙酰脲沉淀。硫酸锌在中性或弱碱性溶液中易水解生成氢氧化锌沉淀。(3)生物碱盐溶液的沉淀大多数生物碱盐的溶液，当与鞣酸、碘、碘化钾、乌洛托品等相遇时能产生沉淀等。(4)复分解产生沉淀如硫酸镁遇可溶性的钙盐、碳酸氢钠或某些碱性较强的溶液时均产生沉淀。

3.产气 药物配伍时偶尔会发生产气现象。如：溴化铵和利尿药配伍时，可分解产生氨气等，但有些药物配伍后产生气体属于正常现象。如泡腾散剂与片剂。

4.分解破坏、疗效下降 一些药物制剂配伍后，由于改变了pH离子强度、溶剂等条件，发生变化影响制剂的稳定性。如VB12与Vc混合制成溶液时，VB12的效价显著降低，红霉素乳糖酸盐与葡萄糖氯化钠注射液配合(pH为4.5)使用6小时效价降低约12%等。

5.发生爆炸 以下药物混合研磨时，可能发生爆炸：氯化钾与硫、高锰酸钾与甘油、强氧化剂与蔗糖或葡萄糖等。

相关推荐：
[2011年执业药师药学专业二复习摘要：第十六章\(6\)](#)
[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](#)
[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