为了方便更多考生朋友们，更好地开展2018年执业药师考试复习备考工作。金英杰医学小编特从金英杰图书研发中心搜集整理了2018年执业药师必记考点，现在免费提供给广大考生朋友们。

下面的内容是2018年执业药师考点速记第一章节药物剂型与制剂的部分内容，想要更全面更快速的做好备考准备，同学们可以点击购买[2018执业药师超级宝典](http://www.jinyingjie.com/xiyao/tushu/list-0-1.html%22%20%5Ct%20%22_blank)或者下载2018临床考点速记等免费文件。另外，如果感到自学困难，可以报名参与执业药师[金鹰直播课](http://www.jinyingjie.com/xiyao/zhibo/list-0-0-0-0-1-0-0-0.html%22%20%5Co%20%22%E9%87%91%E9%B9%B0%E7%9B%B4%E6%92%AD%E8%AF%BE%22%20%5Ct%20%22_blank)以及[高端班](http://www.jinyingjie.com/zhuanti/yaowanggaoduan%22%20%5Ct%20%22_blank)和[面授课](http://www.jinyingjie.com/xiyao/mianshou/list.html%22%20%5Ct%20%22_self)，跟随名师进行系统复习!

**考点１　注射剂配伍变化的原因**

①溶剂组成改变:

地西泮注射液(含醇)＋葡萄糖(或ＮａＣｌ、乳酸钠)→沉淀↓

②盐析作用:

两性霉素Ｂ(胶体)＋大量电解质→沉淀↓

③ｐＨ 改变:

肾上腺素＋磺胺嘧啶钠(谷氨酸钠、氨茶碱)→肾上腺素变色

新生霉素＋５％葡萄糖→沉淀↓

诺氟沙星＋氨苄西林→沉淀↓

输液本身的ｐＨ 范围也是配伍变化的重要因素ꎮ

④缓冲容量:

５％硫喷妥＋含乳酸盐的葡萄糖注射液→沉淀↓(加生理盐水、林格注射液无变化)

⑤离子作用:

氨苄西林及青霉素Ｇ＋乳酸根离子→水解加速

⑥直接反应:

四环素＋钙剂(亚铁、钙、镁、铝剂)→不溶性螯合物↓

⑦配合量:

重酒石酸间羟胺(１００ ｍｇ/ Ｌ)＋氢化可的松琥珀酸钠(１００ ｍｇ/ Ｌ)→无沉淀

重酒石酸间羟胺(３００ ｍｇ/ Ｌ)＋氢化可的松琥珀酸钠(２００ ｍｇ/ Ｌ)→沉淀↓

大多数药物在溶液中的降解属于一级反应速度过程ꎬ其降解速度随浓度增加而加快

⑧混合的顺序:

氨茶碱＋烟酸混合应先稀释ꎬ再混合

⑨反应时间:

磺胺嘧啶钠注射液＋葡萄糖注射液→混合２ ｈ 后出现沉淀↓

⑩氧与二氧化碳影响:

苯妥英钠、硫喷妥钠注射剂＋ＣＯ２→沉淀↓

光敏感性:两性霉素Ｂ、维生素Ｂ２、四环素、雌性激素、磺胺嘧啶钠等药物应避光

成分纯度:

氯化钠含钙＋枸橼酸钠→枸橼酸钙↓

注意:注射剂配伍要考虑各种附加剂，注射用油性溶液或混悬液，不宜与水性溶液配伍，因一般情况下得不到均匀的分散体系

**考点２　药物配伍变化的类型**

(１)物理学的配伍变化:溶解度改变，吸湿、潮解、液化与结块，粒径或分散状态的改变

(２)化学的配伍变化:①浑浊或沉淀(ｐＨ改变产生沉淀，水解产生沉淀，生物碱盐溶液的沉淀复分解产生沉淀)②变色③产气④发生爆炸⑤产生有毒物质⑥分解破坏、疗效下降

(３)药理学的配伍变化:①协同作用②拮抗作用③增加毒副作用

**考点３　药物的化学降解途径**

(１)水解:药物降解的主要途径，属于这类降解的药物主要有酯类(包括内酯)、酰胺类(包括内酰胺)等

①酯类药物的水解:盐酸普鲁卡因的水解可作为这类药物的代表，属于这类水解的药物还有盐酸丁卡因、盐酸可卡因、溴丙胺太林、硫酸阿托品、氢溴酸后马托品等，酯类水解，往往使溶液的ｐＨ下降，有些酯类药物灭菌后ｐＨ下降，即提示有水解可能，内酯在碱性条件下易水解开环，硝酸毛果芸香碱、华法林钠均有内酯结构，可以产生水解

②酰胺药物的水解:属于这类的药物有青霉素类、头孢菌素类、氯霉素、巴比妥类等，此外，还包括利多卡因、对乙酰氨基酚(扑热息痛)等③其他药物的水解:阿糖胞苷在酸性溶液中，脱氨水解为阿糖脲苷，在碱性溶液中，嘧啶环破裂，水解速度加快，维生素Ｂ、地西泮、碘苷等药物的降解ꎬ也主要是由于水解作用

(２)氧化:酚类、烯醇类、芳胺类、吡唑酮类、噻嗪类药物较易氧化①酚类药物:肾上腺素、左旋多巴、吗啡、水杨酸钠等②烯醇类:维生素Ｃ③其他类药物:磺胺嘧啶钠、氨基比林、安乃近、盐酸氯丙嗪、盐酸异丙嗪、维生素Ａ 或维生素Ｄ 的氧化是典型的游离基链式反应

(３)其他反应:①异构化:左旋肾上腺素、毛果芸香碱、维生素Ａ②聚合:氨苄西林、塞替派③脱羧:对氨基水杨酸钠