

<<药剂学学习指导与习题集>>

图书基本信息

书名：<<药剂学学习指导与习题集>>

13位ISBN编号：9787117149969

10位ISBN编号：7117149965

出版时间：2007-8

出版单位：人民卫生

作者：王东凯

页数：324

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

## <<药剂学学习指导与习题集>>

### 内容概要

药剂学是以剂型为中心，研究其基本理论、处方设计、制备工艺、质量控制和合理应用的综合性课程。

王东凯主编的《药剂学学习指导与习题集(第2版)》是《药剂学》第七版教材的配套教材，是为了便于学生正确理解和掌握本课程的核心内容而编写。

编写本书的目的在于跟踪教材的学习进度和教学环节，学中练，练中学，便于学生学习和掌握所学知识，启发学生在学习中善于提出问题、解决问题。

<<药剂学学习指导与习题集>>

书籍目录

第一章 绪论

- 【基本要求】
- 【内容摘要】
- 【习题部分】
- 【参考答案】

第二章 药物溶液的形成理论

- 【基本要求】
- 【内容摘要】
- 【习题部分】
- 【参考答案】

第三章 表面活性剂

- 【基本要求】
- 【内容摘要】
- 【习题部分】
- 【参考答案】

第四章 微粒分散体系

- 【基本要求】
- 【内容摘要】
- 【习题部分】
- 【参考答案】

第五章 药物制剂的稳定性

- 【基本要求】
- 【内容摘要】
- 【习题部分】
- 【参考答案】

第六章 粉体学基础

- 【基本要求】
- 【内容摘要】
- 【习题部分】
- 【参考答案】

第七章 流变学基础

- 【基本要求】
- 【内容摘要】
- 【习题部分】
- 【参考答案】

第八章 药物制剂的设计

- 【基本要求】
- 【内容摘要】
- 【习题部分】
- 【参考答案】

第九章 液体制剂

- 【基本要求】
- 【内容摘要】
- 【习题部分】
- 【参考答案】

<<药剂学学习指导与习题集>>

第十章 灭菌制剂与无菌制剂

【基本要求】

【内容摘要】

【习题部分】

【参考答案】

第十一章 固体制剂1(散剂、颗粒剂、片剂、片剂包衣)

【基本要求】

【内容摘要】

【习题部分】

【参考答案】

第十二章 固体制剂2(胶囊剂、滴丸剂和膜剂)

【基本要求】

【内容摘要】

【习题部分】

【参考答案】

第十三章 半固体制剂

【基本要求】

【内容摘要】

【习题部分】

【参考答案】

第十四章 气雾剂、喷雾剂与粉雾剂

【基本要求】

【内容摘要】

【习题部分】

【参考答案】

第十五章 中药制剂

【基本要求】

【内容摘要】

【习题部分】

【参考答案】

第十六章 固体分散体的制备技术

【基本要求】

【内容摘要】

【习题部分】

【参考答案】

第十七章 包合物的制备技术

【基本要求】

【内容摘要】

【习题部分】

【参考答案】

第十八章 微粒分散系的制备技术

【基本要求】

【内容摘要】

【习题部分】

【参考答案】

第十九章 缓控迟释制剂

【基本要求】

<<药剂学学习指导与习题集>>

【内容摘要】

【习题部分】

【参考答案】

第二十章 靶向制剂

【基本要求】

【内容摘要】

【习题部分】

【参考答案】

第二十一章 经皮给药制剂

【基本要求】

【内容摘要】

【习题部分】

【参考答案】

第二十二章 生物技术药物制剂

【基本要求】

【内容摘要】

【习题部分】

【参考答案】

综合习题

综合习题答案

## &lt;&lt;药剂学学习指导与习题集&gt;&gt;

## 章节摘录

版权页：插图：9.如何选择适宜的增溶剂溶度。

【参考答案】一、名词解释 1.介电常数( )：溶剂将相反电荷在溶液中分开的能力，它能反映溶剂分子的极性大小。

2.溶解度参数( )：同种分子间的内聚力，也是表示分子极性大小的一种量度。

3.溶解度solubility：在一定温度(气体在一定压力)下，在一定量溶剂中达饱和时溶解的最大药量，即是药物的溶解度，是反映药物溶解性的重要指标。

4.特性溶解度intrinsic solubility：药物不含任何杂质，在溶剂中不发生解离或缔合，也不发生相互作用所形成的饱和溶液的浓度，是药物的重要物理参数之一，尤其对新化合物而言更有意义。

5.表观溶解度apparent solubility(或平衡溶解度equilibrium solubility)：药物的溶解度数值多为平衡溶解度或称表观溶解度。

在一定温度(气体在一定压力)下，药物在溶剂中所形成的饱和溶液的浓度。

6.潜溶cosolvency：在混合溶剂中各溶剂在某一比例时，药物的溶解度比在各单纯溶剂中的溶解度大，且出现极大值，这种现象称为潜溶，这种溶剂称为潜溶剂。

7.助溶hydrotrophy：难溶性药物与加入的第三种物质在溶剂中形成可溶性络合物、复盐或缔合物等，以增加药物在溶剂(主要是水)中的溶解度，这第三种物质称为助溶剂。

8.增溶solubilization：某些难溶性药物在表面活性剂的作用下，在溶剂中溶解度增大并形成澄清溶液的过程。

具有增溶能力的表面活性剂称增溶剂，被增溶的物质称为增溶质。

9.溶出速度：药物的溶出速度是指单位时间药物溶解进入溶液主体的量。

10.渗透压osmotic pressure：半透膜是药物溶液中的溶剂分子可自由通过，而药物分子不能通过的膜。如果半透膜的一侧为药物溶液，另一侧为溶剂，则溶剂侧的溶剂透过半透膜进入溶液侧，最后达到渗透平衡，此时两侧所产生压力差即为溶液的渗透压。

11.等渗溶液isosmotic solution：指与血浆或泪液渗透压相等的溶液。

属于物理化学概念。

12.等张溶液isotonic solution：指与红细胞张力相等，也就是与红细胞接触时使红细胞功能和结构保持正常的溶液。

属于生物学概念。

13.同离子效应：若药物的解离型或盐型是限制溶解的组分，则其在加入含有相同离子化合物时，溶液中的相关离子的浓度会影响该药物溶解度，其溶解度会降低。

14.增容量：每1g增溶剂能增加药物溶解的克数。

15.渗透压比：供试品与0.9%NaCl溶液(g/ml)渗透压的比率。

<<药剂学学习指导与习题集>>

编辑推荐

<<药剂学学习指导与习题集>>

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问:<http://www.tushu007.com>