

2011年执业药师药学专业二复习摘要：第八章(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_648123.htm 2011年执业药师药学专业二复习

摘要：第八章(4)讲述了溶解度与溶解速度与滤过。 第四节 溶解度与溶解速度

一、溶解度及其影响因素 药物的溶解度是指在一定温度(气体在一定压力)下，在一定量溶剂中溶解药物的最大量。

中国药典2005年版的提法：极易溶解、易溶、溶解、略溶、微溶、极微溶解、及乎不溶或不溶。一般以一份溶质(1g或1ml)溶于若干毫升溶剂中表示。

主要影响因素：

药物的极性：极性相似者相溶。 溶剂：(溶剂化与氢键缔合)

温度：温度对固体药物在溶剂中的溶解度影响很大，

溶解度与温度的关系可表示为： $\ln X = -H_f/R(1/T_f - 1/T)$ 式中X

为溶质的溶解度(摩尔分数). T为溶解时的温度. H_f 为摩尔溶解热. R为气体常数。

由公式可见药物的溶解度与温度成正比。

但应注意溶解过程是吸热还是放热过程。当 H_f 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