

2011年药学专业二复习摘要：溶解度与溶解速度 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/647/2021_2022_2011_E5_B9_B4_E8_8D_AF_c23_647642.htm 溶解度与溶解速度的影响因素

，溶解度的方法，滤过。 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： $\ln X =$

$\Delta H_f / R(1/T_f - 1/T)$ 式中X为溶质的溶解度(摩尔分数). T为溶解时的温度. ΔH_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 ΔH_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