

2011年中药化学辅导：分离方法之溶剂法 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_E4_B8_AD_c23_647325.htm

分离方法之溶剂法：利用混合物中各组分酸碱性强弱而进行分离！原理：利用混合物中各组分酸碱性强弱而进行分离。具体操作：可将总提物溶于亲脂性有机溶剂，用酸水，碱水分别萃取，将总提物分成酸性，碱性，中性三个部位。也可将总提物溶于水，调节PH值后用有机溶剂萃取，还可用PH梯度法进一步分离各碱度或酸度不同的成分。注意：酸性或碱性的强度，与被加热分离成分接触的时间，加热温度和加热时间等，避免在剧烈条件下某些化合物结构发生变化或结构不能回复到原本存在于中药的状态。利用混合物中各组分在两相溶剂中分配系数的不同而进行分离。溶剂分配法中的两相往往是互相饱和的水相与有机相。混合物中各成分在两相中分配系数相差越大，分离效果越好。对于分离极性较大的成分，选用正丁醇水，极性中等的成分选用乙酸乙酯水，极性小的成分选用氯仿（或乙醚）水。系统溶剂萃取法常用于成分初步分离，很多情况下可在分液漏斗中进行。将混合物溶于水，依次以正丁烷（或石油醚），氯仿（或乙醚），乙酸乙酯，正丁醇萃取，分别减压回收各有机层溶媒，则得到相应极性的中药成分。

特别推荐：[#0000ff>2011年执业药师考试报名时间和报名时间#0000ff>报名条件#0000ff>2011年执业药师考试大纲](#) 更多信息请访问

[#0000ff>2011执业药师辅导精品班](#) 相关链接：[#0000ff>2011年中药化学辅导：阿魏的化学成份#0000ff>2011年中药化学辅导：白果的化学成份](#) 欢迎进入 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