

减压蒸馏





实验目的

1、了解减压蒸馏的基本原理及其应用。

2、掌握减压蒸馏的基本操作。





基本原理

- 减压蒸馏是在较低压力下进行的蒸馏。
- 它是分离和提纯高沸点及性质不稳定的液体混合物,以及一些低熔点固体有机物的常用方法。
- 应用这一方法可将沸点高的物质,以及在普通蒸馏时还没达到沸点温度就已分解、氧化或聚合的物质 纯化。例如:
 - 本甲酸乙酯,苯甲醛等芳香族的酯类和醛类化合物的分离提纯。





实验原理

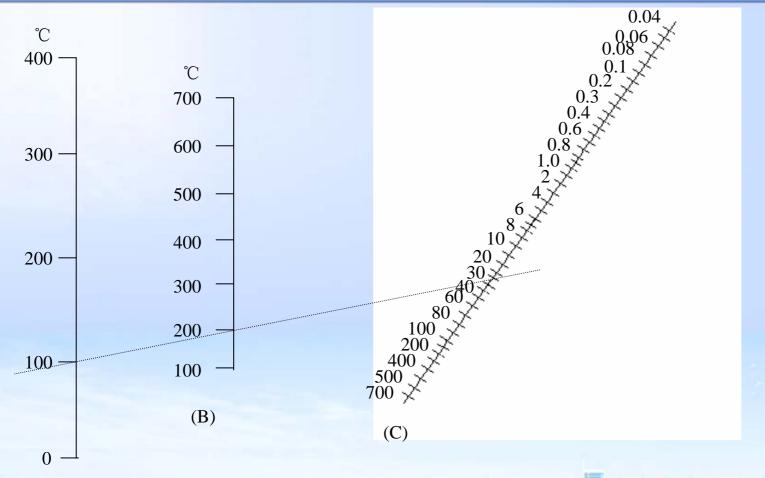
• 液体的沸腾温度指的是液体的蒸气压与外压相等时的温度。

- 液体的沸点(T)与蒸气压(P)相关
 Inp=-△H/RT+C
- 外压降低时,其沸腾温度随之降低。

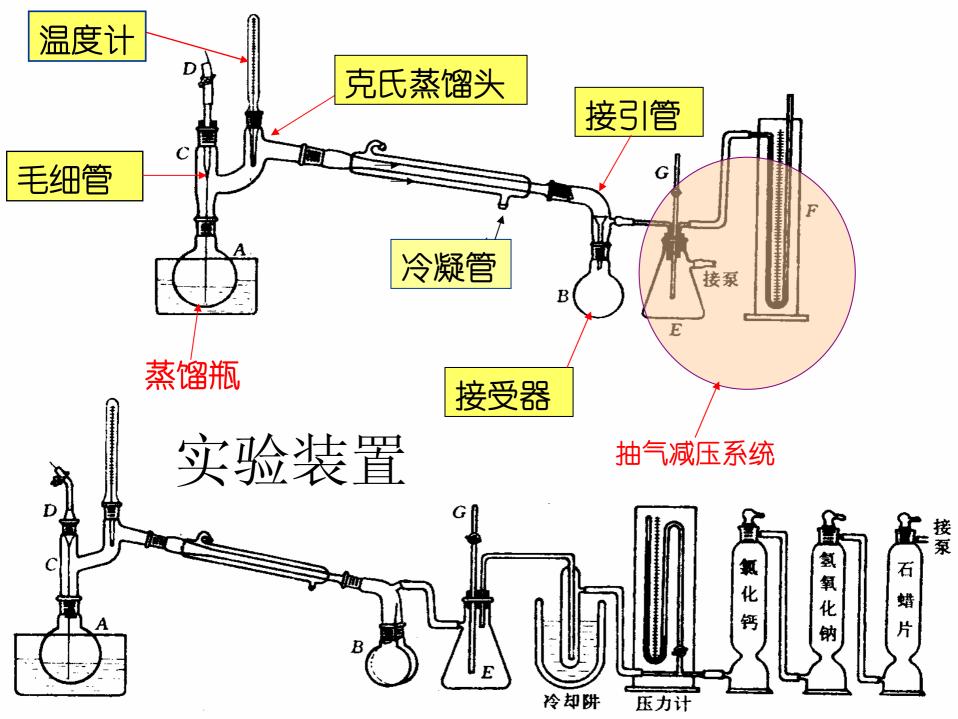




ZheJiang University 哈斯-牛顿关系图



- (A) 在压力P / mmHg时观察 到的沸点 / ℃
- (B) 常压(760 mmHg)下的 沸点 / ℃
- (C) 压力P/ mmHg (1mmHg = 133Pa)





减压蒸馏的操作步骤

安装减压蒸馏装置 ─ 加入原料 ─

开泵抽气 → 调节毛细管空气流量

加热蒸馏 ─ 收集产物 ─

拆除装置

待纯化物质:

25mL苯甲酸乙酯



数据记录

• 记录压力、沸点等数据。

• 用测量溜出物的体积或测出溜出物的重量,并计算收率。





注意事项

- 体系中含有低沸点物时,应先进行普通蒸馏,然后用水泵减压蒸去低沸点物质,最后用油泵进行减压蒸馏。
- 在开始蒸馏以前,必须先检查整套装置的气密性。
- 应通过调节螺旋夹, 使液体保持平稳地沸腾。
- 拆卸装置前,应先停止加热,慢慢打开螺旋夹, 使系统与大气相通,再关闭油泵。

