

第八节 恒沸精馏与萃取精馏

在常压下 $H_2O \sim C_2H_5OH$ 是具有恒沸物的双组合物系，恒沸物组成 $x_B = 0.894$ 所以要实现高纯度分离，需特殊精馏。

另外，对 α 很低的物系，一般精馏所需要的N和R太大，也要采用特殊精馏。

常用的特殊精馏法是恒沸精馏和萃取精馏，两种方法都是在物系中加入第三组分，如果加入的第三组分能和原溶液中的一种组分形成最低恒沸物，一行的恒沸物从塔顶排出，为恒沸精馏。如果第三组分的加入改变了各组分的相对挥发度，第三组份随高沸点液体从塔底排出，称为萃取精馏。



