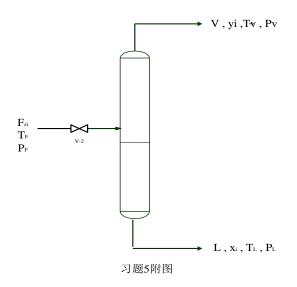
## 第一章 绪论

- 1. 列出 5 种使用 ESA 和 5 种使用 MSA 的分离操作。
- 答:属于 ESA 分离操作的有精馏、萃取精馏、吸收蒸出、再沸蒸出、共沸精馏。属于 MSA 分离操作的有萃取精馏、液-液萃取、液-液萃取(双溶剂)、吸收、吸附。
- 2. 比较使用 ESA 与 MSA 分离方法的优缺点。
- 答: 当被分离组分间相对挥发度很小,必须采用具有大量塔板数的精馏塔才能分离时,就要考虑采用萃取精馏(MSA),但萃取精馏需要加入大量萃取剂,萃取剂的分离比较困难,需要消耗较多能量,因此,分离混合物优先选择能量媒介(ESA)方法。
- 3. 气体分离与渗透蒸发这两种膜分离过程有何区别?
- 答: 气体分离与渗透蒸发式两种正在开发应用中的膜技术。气体分离更成熟些, 渗透蒸发是有相变的膜分离过程,利用混合液体中不同组分在膜中溶解与扩 散性能的差别而实现分离。
- 4. 假定有一绝热平衡闪蒸过程, 所有变量表示在所附简图中。求:
  - (1) 总变更量数 Nv;
  - (2) 有关变更量的独立方程数 Nc;
  - (3) 设计变量数 Ni:
  - (4) 固定和可调设计变量数 Nx, Na;
  - (5) 对典型的绝热闪蒸过程,你将推荐规定哪些变量?

3股物流均视为单相物流, 总变量数Nv=3(C+2)=3c+6 独立方程数Nc 物料衡算式 C个 热量衡算式1个 相平衡组成关系式C个 1个平衡温度等式 1个平衡压力等式 共2C+3个 故设计变量Ni



$$=Nv-Ni=3C+6-(2C+3)=C+3$$

固定设计变量Nx=C+2,加上节流后的压力,共C+3个可调设计变量Na=0

解:

(1) 
$$Nv = 3 (c+2)$$

- (2) Nc 物 c 能 1 相 c h在(P, T) 2 Nc = 2c+3
- (3) Ni = Nv Nc = c+3
- (4) Nxu = (c+2)+1 = c+3
- (5) Nau = c+3-(c+3)=0