Vol. 63 No. 4 JUCHE106 (2017).

(NATURAL SCIENCE)

붕소동위체분리탑에서 동위체수송비의 최량화

김승철, 오윤학

경애하는 최고령도자 김정은동지께서는 다음과 같이 말씀하시였다.

《제국주의자들의 핵공갈과 침략위협이 계속되는 한 우리는 세대가 바뀌고 정세가 어떻게 변하든 절대로 핵을 약화시킬수 없으며 주체적인 원자력공업을 끊임없이 발전시켜나가야 합니다.》

원자로조종봉과 중성자방어재료, 암치료제로 널리 리용되고있는 ¹⁰B을 대량적으로 분리하는것은 매우 중요한 문제로 나선다.

지금까지 붕소동위체분리공정의 특성량들을 실험적으로 측정한 자료[1, 2]들은 많이 소개되였지만 리론적고찰은 수학적모형[4]만 제기되여있다. 화학교환법에 의하여 ¹⁰B을 공업적으로 생산하기 위하여서는 분리공정을 리론적으로 체계화하고 공업화생산에 필요한 기초자료들을 얻는것이 중요하다.

우리는 붕소동위체분리탑에서 공정파라메터의 하나인 동위체수송비에 대한 최량화를 진행하고 동위체수송비에 미치는 몇가지 분리인자의 영향을 평가하였다.

동위체수송비 θ 는 중요한 공정파라메터로서 θ =0이면 완전환류조건이며 이때 동위체이동의 추동력은 최대로 된다. 즉 탑을 운영하는 초기에는 생산량이 0이지만 평형에 이르는 시간을 단축하는데 이 조건을 리용한다. 탑을 정상운영할 때 θ 값은 $0 < \theta < 1$ 에 놓인다. 탑을 설계할 때 θ 값은 여러 인자들과 함께 경제적비용을 타산하여 설정한다.

동위체의 종류와 분리공정의 특성에 따라 θ 값이 각이하므로 붕소동위체분리공정에서 합리적인 θ 값을 선택하는것은 매우 중요한 문제로 나선다.

붕소동위체분리탑에서 ¹⁰B수송량과 한계수송량은 다음과 같이 표시된다.

$$J = Py_{\mathbf{p}} \tag{1}$$

$$J_0 = Lx_t - Vy_F, \quad x_t = x_F^e = \frac{\alpha y_F}{1 + (\alpha - 1)y_F}$$
 (2)

여기서 P는 제품생산량, y_P 는 목적하는 동위체농축도, y_F 는 공급물에서 목적하는 동위체 농축도, x_I 는 공급단에서 주목하는 동위체성분의 농축도이다.

분리결수 $\alpha \approx 1$ 이므로 $J_0 \approx Ly_F(\alpha - 1/\lambda)$, $\lambda = L/V$ 이다.

현실에서 동위체분리탑은 한계동위체수송량 J_0 보다 작은 조건에서 운영된다. 이것을 동위체수송비 θ 로 표시한다.

 $P \ll V$, $\lambda = L/V \approx 1$ 이 므로

$$\theta = \frac{J}{J_0} = \frac{Py_{\rm P}}{Ly_{\rm F}(\alpha - 1)}.$$
 (3)

heta = 1 일 때 분리탑의 리론단수는 무한대로 되며 이때의 흐름량을 최소흐름량 L_{\min} 이라고 한다.

$$L_{\min} = \frac{y_{\rm P}}{y_{\rm E}(\alpha - 1)} P \tag{4}$$

실제흐름량은 $L = L_{\min}/\theta$ 이다.

탑에서 다음과 같은 가정이 만족된다고 하자.

- ① 탑의 매 단에서 기상과 액상의 농도는 균일하다.
- ② 교환반응은 액상에서 일어난다.
- ③ 액상에서 모든 아니졸은 착화합물로 존재한다.
- ④ 탑의 매 단에서 액상은 화학평형상태에 있다.
- ⑤ 과정은 안정상태에 있다.
- ⑥ 온도가 일정한 조건에서 작업한다.

붕소동위체분리탑의 농축단, 빈화단 및 전체 탑에서 물질바란스식은 다음과 같다.

$$L = P + V$$
, $L + W = F + V$, $F = P + W$, $Fy_F = Wy_W + Py_P$

여기서 L, V는 동위체분리탑내부에서 액체와 기체흐름량, W, F는 각각 빈화단과 공급단에 서의 흐름량이다.

동위체분리탑의 빈화단과 농축단에서 $R_1 = V/P$, $R_2 = L/W$ 라고 하면 작업선의 방정식들은 다음과 같다.

빈화단:
$$y = \frac{L}{L+W}x + \frac{W}{L+W}y_W = \frac{R_2}{R_2+1} + \frac{1}{R_2+1}y_W$$
 (5)

노출단:
$$y = \frac{L}{V}x - \frac{P}{V}y_{P} = \left(1 + \frac{1}{R_{1}}\right)x - \frac{1}{R_{1}}y_{P}$$
 (6)

빈화단과 농축단에서 $R_{2, \min} = (y_{\rm F} - y_{\rm W})/(x_{\rm F}^* - y_{\rm F})$, $R_{\rm l, \min} = (y_{\rm P} - x_{\rm F}^*)/(x_{\rm F}^* - y_{\rm F})$ 로 표시된다. 여기서 $x_{\rm F}^* = \alpha y_{\rm F}/(1 - (\alpha - 1)y_{\rm F})$ 이다.

동위체분리탑에서의 환류비는 R_1 , R_2 로부터 다음과 같이 계산할수 있다.

$$R = \frac{L}{F} = \frac{R_2(R_1 + 1)}{R_1 + R_2 + 1} \tag{7}$$

 R_1 에 의하여 R_2 와 R를 표시하면 다음과 같다.

$$R_2 = \frac{L}{W} = \frac{(R_1 + 1)(y_F - y_W)}{(y_P - y_E)}$$
 (8)

$$R = \frac{L}{F} = \frac{(R_1 + 1)(y_F - y_W)}{(y_P - y_W)}$$
(9)

농축단의 임의의 단에서는 평형선의 방정식 $y_j = x_j/(1-(\alpha-1)x_j)$ 와 작업선의 방정식 $Lx_{j-1} - Vy_j = Py_P$ 로부터 농축도방정식을 유도할수 있다.

$$\Delta x_j = x_j - x_{j-1} = \frac{\varepsilon x_j (1 - x_j)}{1 - \varepsilon x_j} - \frac{P}{L} \left[y_P - \frac{x_j}{\alpha (1 - \varepsilon x_j)} \right]$$
 (10)

여기서 $\varepsilon = (\alpha - 1)/\alpha$ 이다.

 $\varepsilon \ll 1$, $P \ll V$ 이므로 식 (10)은 다음과 같이 표시된다.

$$dx/dN = \varepsilon x(1-x) - P(y_{p} - x)/L \tag{11}$$

 10 B의 농축도가 $x_{t} \sim y_{p}$ 까지 변할 때 요구되는 리론단수는 스모커방정식으로부터 구한다.

$$N = \frac{1}{\varepsilon(C_1 - C_2)} \ln \frac{(C_1 - x_t)(y_P - C_2)}{(C_1 - y_P)(x_t - C_2)}$$
(12)

식 (12)의 풀이에 식 (3)을 대입하면

$$C_1 = 1, C_2 = Py_P / (\varepsilon L) = \alpha \theta y_F.$$
 (13)

식 (3)과 (6)으로부터 x_t 를 얻을수 있다.

$$x_t = \frac{L}{V}y_F + \frac{P}{L}y_P = \left[1 + \theta(\alpha - 1)\left(1 - \frac{y_F}{y_P}\right)\right]y_F$$
 (14)

식 (12)에 식 (13)과 (14)를 넣으면

$$N = \frac{1}{\varepsilon (1 - \alpha \theta y_{\rm F})} \cdot \ln \frac{[1 - y_{\rm F} - \theta(\alpha - 1)(1 - y_{\rm F} / y_{\rm P})y_{\rm F}](y_{\rm P} - \alpha \theta y_{\rm F})}{(1 - y_{\rm P})[y_{\rm F} + \theta(\alpha - 1)(1 - y_{\rm F} / y_{\rm P})y_{\rm F} - \alpha \theta y_{\rm F})]}.$$
 (15)

역류가 흐르는 충전탑에서 설비투자비는 탑의 체적에 비례하는데 탑의 체적은 류량과 NL에 비례한다. 운영비는 탑안에서의 류량에 비례한다.[3]

$$C_{SP} = \left(\frac{C_{CV}}{\tau} + C_{OV}\right) \frac{V}{P_{I}} + \left(\frac{C_{CL}}{\tau} + C_{OL}\right) \frac{L}{P_{I}} = C_{V} \frac{V}{P_{I}} + C_{L} \frac{L}{P_{I}},$$

$$Z = C_{SP}, \ Z_{I} = C_{V}, \ Z_{2} = C_{L}, \ NL \sim V/P_{I}, \ L \sim L/P_{I},$$

$$Z = Z_{I}NL + Z_{2}L$$
(16)

여기서 Z는 동위체의 단위질량당 생산원가, $C_{\rm CV}$ 는 충전탑의 단위체적당 원가, $C_{\rm OV}$ 는 단위체적당 운영원가, $C_{\rm CL}$ 은 단위흐름당 투자비, $C_{\rm OL}$ 은 단위흐름당 운영비, τ 는 운영시간, $P_{\rm I}$ 는 100%의 동위체를 생산하는데 드는 생산원가, $Z_{\rm I}$ 과 $Z_{\rm 2}$ 는 비례곁수이다.

 α , $y_{\rm F}$, $y_{\rm P}$, $y_{\rm W}$, $y_{\rm P}$ 와 P가 확정되였을 때 N과 L은 θ 값으로 결정한다.

heta 가 증가하면 L은 감소하며 따라서 운영비가 감소된다. 그러나 N은 매우 커지며 즉설비투자비가 증가된다. 따라서 heta를 최량화하면 총원가가 최대로 감소하게 된다.

$$(\partial Z/\partial\theta)_{\alpha, y_{\rm F}, y_{\rm P}, y_{\rm W}, P} = 0 \tag{17}$$

 $y_{\rm F}=0.198,\;y_{\rm P}=0.900,\;y_{\rm W}=0.14$ 일 때 Z_2/Z_1 에 따르는 $\theta_{\rm opt}$ 의 변화는 그림 1과 같다.

그림 1에서 보는바와 같이 Z_2/Z_1 이 커짐에 따라 $heta_{\mathrm{opt}}$ 는 약간 증가한다. 이것은 총비용

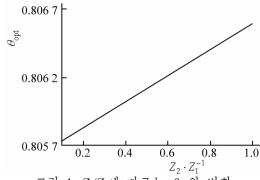


그림 $1.~Z_2/Z_1$ 에 따르는 θ_{ont} 의 변화

이 설비투자비로 결정되며 운영비의 영향은 상 대적으로 작다는것을 보여준다.

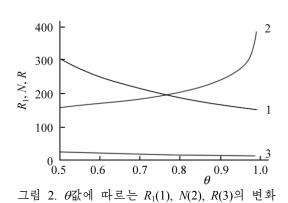
heta 값에 따르는 공정파라메터들의 변화는 그림 2와 같다.

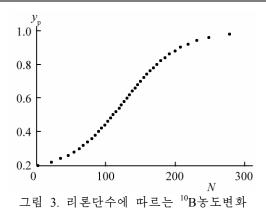
그림 2에서 보는바와 같이 주어진 농축조건에서 θ 값이 커짐에 따라 리론단수는 증가하다가 $\theta \approx 1$ 일 때 급격히 증가한다. 또한 θ 값이 커짐에 따라 빈화단에서의 환류비 (R_1) 는 감소하며탑의 환류비 R는 서서히 감소한다.

 $heta_{
m ont} = 0.806$ 일 때 리론단수에 따르는 $^{10}{
m B}$ 의

농도변화는 그림 3과 같다.

그림 3에서 보는바와 같이 $y_{\rm F}=0.198$, $y_{\rm P}=0.90$, $y_{\rm W}=0.14$, $\theta_{\rm opt}=0.806$ 일 때 요구되는 탑의 리론단수는 208이다.





맺 는 말

화학교환법에 의한 붕소동위체분리탑에서 동위체수송비를 최량화하기 위한 방법론을 확립하였다. 동위체수송비에 대한 최량화로부터 주어진 농축도에서 θ 값이 커지면 환류비는 작아지며 리론단수는 $\theta \approx \! 1$ 일 때 급격히 증가하였다. $y_{\rm F} = \! 0.198$, $y_{\rm P} = \! 0.90$, $y_{\rm W} = \! 0.14$, $\theta_{\rm opt} = \! 0.806$ 의 조건에서 운영되는 분리탑의 리론단수는 208이다.

참 고 문 헌

- [1] S. G. Katalnikov; Separation Science and Technology, 36, 8-9, 1737, 2001.
- [2] A. Palko; Ind. Eng. Chem., 51, 121, 1959.
- [3] B. M. Andreev et al.; Separation of Isotopes of Biogenic Elements in Two-Phase Systems, Mendeleev University of Chemical Technology, 1∼40, 2007.
- [4] K. Dash et al.; International Journal of Chromatographic Science, 6, 1, 1, 2016.

주체105(2016)년 12월 5일 원고접수

Optimization of the Relative Withdrawal in Boron Isotope Separating Column

Kim Sung Chol, O Yun Hak

We established the method to optimize the relative withdrawal in boron isotope separating column. From the optimization of the relative withdrawal, when θ value increases in given degree of enrichment, the reflux ratio decreases and number of theoretical plate rapidly increases in around $\theta \approx 1$. The number of theoretical plate of separating column is 208 in separating conditions of $y_F = 0.198$, $y_P = 0.90$, $y_W = 0.14$ and $\theta_{opt} = 0.806$.

Key words: relative withdrawal, boron isotope, separating column