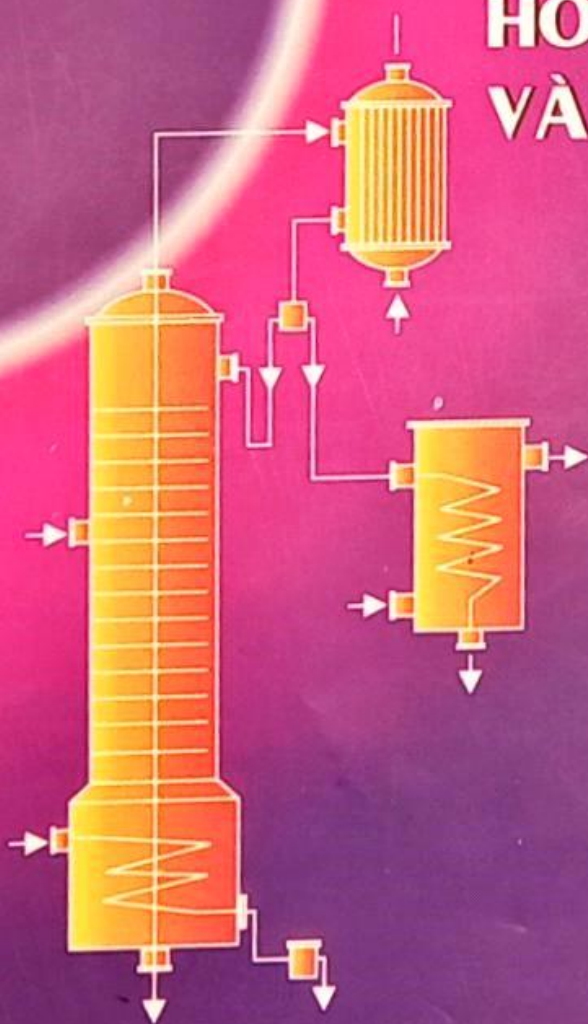


NGUYỄN BIN

TÍNH TOÁN QUÁ TRÌNH, THIẾT BỊ

TRONG CÔNG NGHỆ
HÓA CHẤT
VÀ THỰC PHẨM

TẬP 2



NHÀ XUẤT BẢN KHOA HỌC VÀ KỸ THUẬT

GS, TSKH NGUYỄN BIN



**TÍNH TOÁN QUÁ TRÌNH, THIẾT BỊ
TRONG CÔNG NGHỆ HÓA CHẤT
VÀ THỰC PHẨM**

(Tái bản có sửa chữa)

TẬP 2



**NHÀ XUẤT BẢN KHOA HỌC VÀ KỸ THUẬT
HÀ NỘI - 2001**

Chương 6

HẤP THỤ, CHỨNG LUYỆN

6.1. CÔNG THỨC TÍNH TOÁN

Các quá trình chưng luyện, hấp thụ thể hiện qua sự chuyển chất từ pha này sang pha khác. Để tính toán các quá trình này người ta cần biết quan hệ cân bằng giữa pha lỏng và pha khí (hay hơi). Trong nhiều trường hợp người ta vận dụng các định luật của trạng thái lý tưởng để tính toán.

6.1.1. Chuyển đổi phần khối lượng sang phần mol:

$$x_j = \frac{a_j/M_j}{\sum (a_i/M_i)}, \quad (6.1)$$

trong đó x_j - phần mol của cấu tử j ;

a_j - phần khối lượng của cấu tử j ;

M_i - trọng lượng phân tử của hỗn hợp có n cấu tử
($i = 1, 2, \dots, n$).

Chuyển đổi từ phần mol sang phần khối lượng:

$$a_j = \frac{x_j \cdot M_j}{\sum (x_i M_i)}, \quad (6.2)$$

6.1.2. Định luật Dalton :

$$P = p_1 + p_2 + \dots = \sum p_i \quad (6.3)$$

hoặc $p_i = P y_i, \quad (6.4)$

MỤC LỤC

Chương 6. Hấp thụ, chưng luyện	
6.1. Công thức tính toán	3
6.2. Ví dụ	18
6.3. Chỉ dẫn tính toán thiết kế hệ thống chưng luyện, hấp thụ	106
Chương 7. Hấp phụ	
7.1. Công thức tính toán	141
7.2. Ví dụ	153
Chương 8. Trích ly	
8.1. Công thức tính toán	172
8.2. Ví dụ	180
Chương 9. Làm lạnh	
9.1. Công thức tính toán	215
9.2. Ví dụ	223
Chương 10. Quá trình và thiết bị sấy	
10.1. Công thức tính toán	254
10.2. Ví dụ	263
Tài liệu tham khảo	329