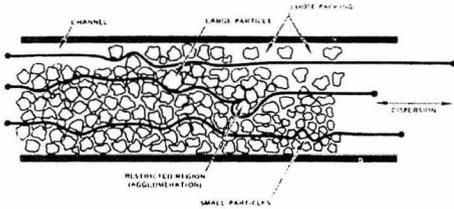


2.1 Multiple paths



3. 선택도

- column 선택도 α

$$\alpha = \frac{t_{R2} - t_m}{t_{R1} - t_m} = \frac{t'_{R2}}{t'_{R1}} = \frac{K_2}{K_1}$$

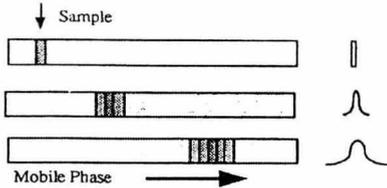
t_m : retention time of unretained components

t'_{R1}, t'_{R2} : adjusted retention time of components 1 and 2

$K = C_s / C_m$

K_1, K_2 : partition coefficient of components 1 and 2

2.2 분자 확산



4. 체류인자

- 체류인자 (retention factor) = k

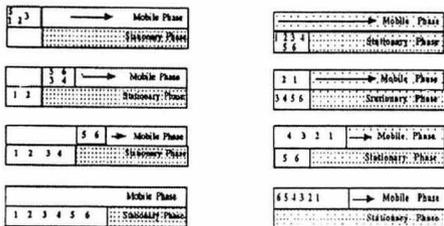
$$k = \frac{V_R - V_m}{V_m} = \frac{KV_s}{V_m}$$

- 작은 k 값: 분리도 좋지 않음

- 큰 k 값: 분리도 증가하나 분석시간이 길어지고 peak가 넓어짐

- 최적 k 의 범위는 $1.5 < k < 4$

2.3 물질전달



$$R = \frac{1}{4} \sqrt{N} \left(\frac{\alpha - 1}{\alpha} \right) \left(\frac{k}{k + 1} \right)$$

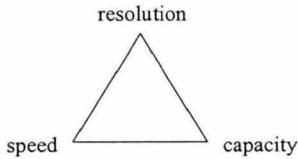
a b c

a : column efficiency term
 b : column selectivity term
 c : retention factor term

N_{req} (number of theoretical plates required)

$$N_{req} = 16R^2 \left(\frac{k+1}{k} \right)^2 \left(\frac{\alpha}{\alpha-1} \right)^2$$

5. 조업조건 최적화



5.2 정지상

- 형태에 의한 분류
 - (1) Porous packing
 - (2) Superficially porous packing
- 재질에 의한 분류
 - (1) 실리카
 - (2) 알루미나
 - (3) Polymeric packing
 - (4) Graphitized carbon
- 입자크기

입자의 크기가 작으면 물질전달 속도가 빨라져서 column efficiency 가 좋아진다

5.1 이동상

- LC에 적당한 물리적 성질
(ex : 끓는점, 점도, 혼합성, 독성, 가연성, UV 흡수, 굴절률, 반응성 등)
- 시료를 녹일 수 있을 정도의 순도를 지닌 용매 용매 세기가 적당하여야 함
- 시료분자간의 상호작용
(분산인력, 쌍극자 결합, 수소 결합, 시료이온과의 유전상호작용)

Packing Techniques

- (1) 건식법

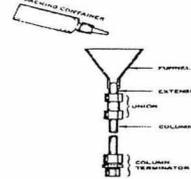
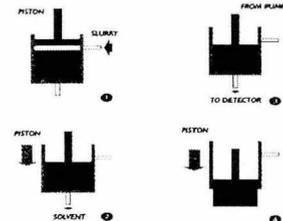


표1. 역상 및 정상용리에서 용매세기와 극성의 비교

항목	정상	역상
정지상의 극성	강함	약함
용매의 극성	약함 (헥산)	강함 (물)
시료의 용리순서	비극성이 먼저	극성이 먼저
용매의 극성증가의 효과	용출시간이 감소됨	용출시간이 증가됨

- (2) 습식법



5.3 시료량

- 시료량이 많으면 분리도가 나빠진다.
 - LSC : packing의 양에 비례
 - LLC : 고정상의 부피에 비례
 - IEC : 이온 교환 site에 비례
 - SEC : 세공내의 부피에 비례
 - PLC : 시료량보다 많은 양을 주입

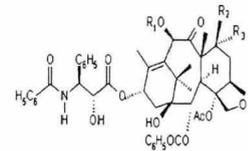
5. column 크기
(diameter → throughput, length → purity)
6. 분리 가능한 최대 시료량의 결정
7. scale-up
based on same packing size and superficial velocity

5.4 빠른 용출을 위한 방법

- (1) 구배 용매조성 용출법 (gradient elution)
이동상의 용매 세기를 변화시켜 k값을 조절, 분석시간을 단축
- (2) Flow programming
이동상의 유량을 조절 중에 증가시키는 실험적 방법으로 간편
- (3) 고정상 programming (coupled columns)
여러 개 다른 고정상의 column을 병렬로 연결 하여 동일한 방법으로 전개하는 방법

HPLC 를 이용한 분리 (예)

Taxol



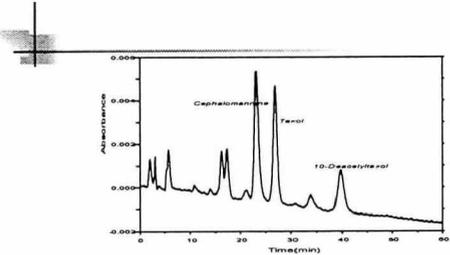
LC에서 조업조건의 최적화

1. 목적시료
2. 고정상의 선정
(LSC, LLC, IEC, SEC)
3. 이동상의 결정 - 조성, 조업방법의 최적화
(실험식 : k(F), 다항식에 의한 분리도)
(RP, NP에서 이동상의 종류)
4. packing 크기
(압력차 ∝ μLu/rp²)

- 용도
백혈병, 자궁암, 유방암, 후두암 및 불치성 말라리아 등의 치료제
- Taxol의 분리 방법
 1. 주목나무로부터 직접 추출
 2. 생물공학적 생산방법을 통한 세포배양
 3. 전구체를 사용하여 전환

1. 실험방법

- (1) 추출(Extraction) 및 분배(Partition) 공정
건조된 주목나무 분말을 methanol로 추출
물과 methylene chloride(MC)로 분배
- (2) 전처리(Pretreatment) 공정
open tubular column을 사용
이동상 : methylene chloride, acetone을 조합
column : silica를 충전



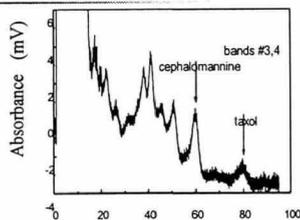
Separation of taxol using Nova-Pak column
(hexane/1-propanol/MeOH=96/2/2(vol. %), 1ml/min, 0.5μl)

- (3) NP-HPLC에서의 분리
주목나무 추출액과 NCI에서 제공한 3가지 성분의
혼합물(cephalomannine, 10-deacetyl taxol, Taxol)
을 사용
- (4) 분석기기 및 장치
HPLC : Waters 600E
616 multi solvent delivery system,
486 UV-visible tunable wavelength absorbance,
2486 Dual λ absorbance detector
Data acquisition system : Chromate(Interface Eng.),
Millennium32(Waters)

3. 결론

- (1) 주목나무 분말을 methanol로 추출한 후 무기물과
극성물질을 제거하기 위해 물과 chloroform으로 분배
- (2) Open column을 사용한 전처리 공정을 통하여
불필요한 지방분(chlorophyll, lipid)과 색소(pigment)
등의 물질을 제거
- (3) 고순도의 Taxol을 분리하기 위한 NP-HPLC의 적용

2. 결과



Elution profile of yew extract with MC/Acetone, 75/25 (vol.%)