

크로마토그래피의 원리와 분석법

HPLC의 기본원리 -1

Soonchunhyang University

Department of Chemical Engineering

Prof. Jungkyun Im

순천향대

나노화학공학과

임정균 교수



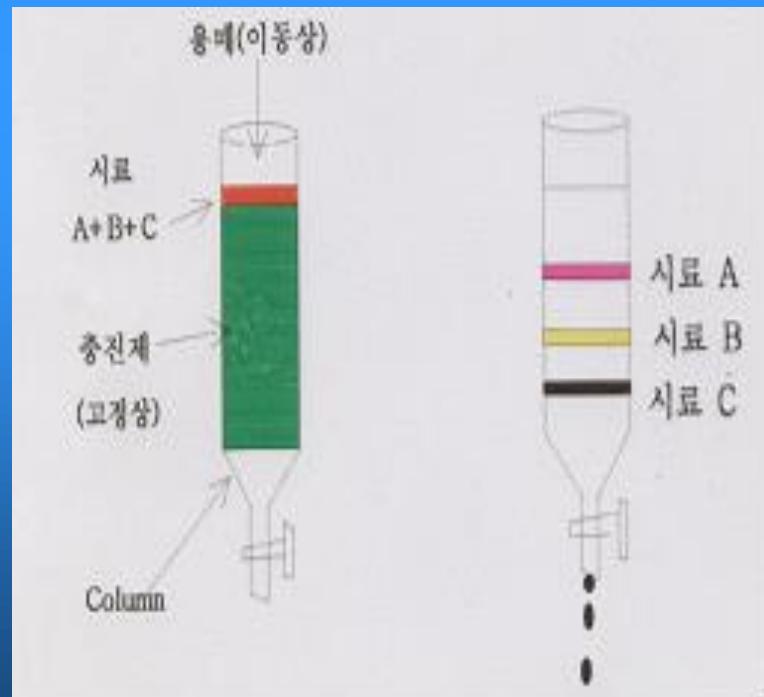
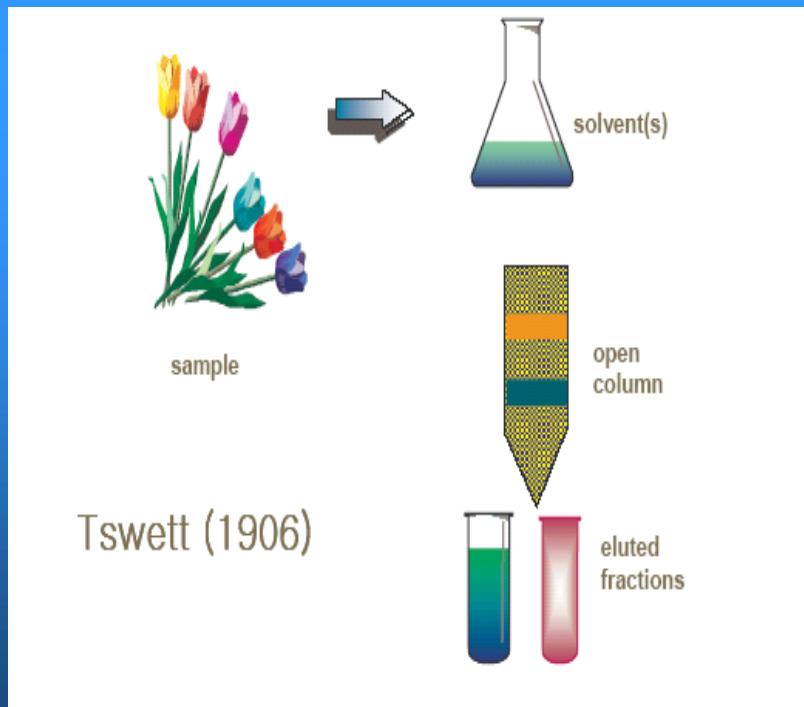
HPLC 의 기본원리



What is chromatography ?



- ◊ Chroma(color) + Graphein(write) 희랍어로 ‘색을 기록한다’는 의미.
- ◊ 혼합된 시료 성분이 이동상(mobile phase)과 고정상(stationary phase) 사이를 흐르면서 축적, 분배, 이온교환 또는 분자 크기 배제작용 등에 의해 각각의 단일 성분으로 분리 하는 기술.





HPLC



HPLC is a type of **liquid chromatography** where the sample is forced through a **column** that is packed with a stationary phase composed of irregularly or spherically shaped particles, a porous monolithic layer , or a porous membrane by a liquid (mobile phase) at high pressure.

HPLC stands for “High-performance liquid chromatography”
(sometimes referred to as High-pressure liquid chromatography).

High performance liquid chromatography is a powerful tool in analysis, it yields high performance and high speed compared to traditional columns chromatography because of the forcibly pumped mobile phase.



분리매체



- 고정상(Stationary phase = Column)
; 시료 성분들을 분리하는 관.
- 이동상(mobile phase= 용매)
; 시료 성분들을 운반해 주는 용매.



HPLC 란?



- ❖ High Performance Liquid Chromatography
(고성능액체크로마토그래피) :

1개 이상의 혼합물(유기화합물)을 물리적으로
각각의 성분으로 분리하는 기술.



GC 와 HPLC의 차이점



Gas Chromatography

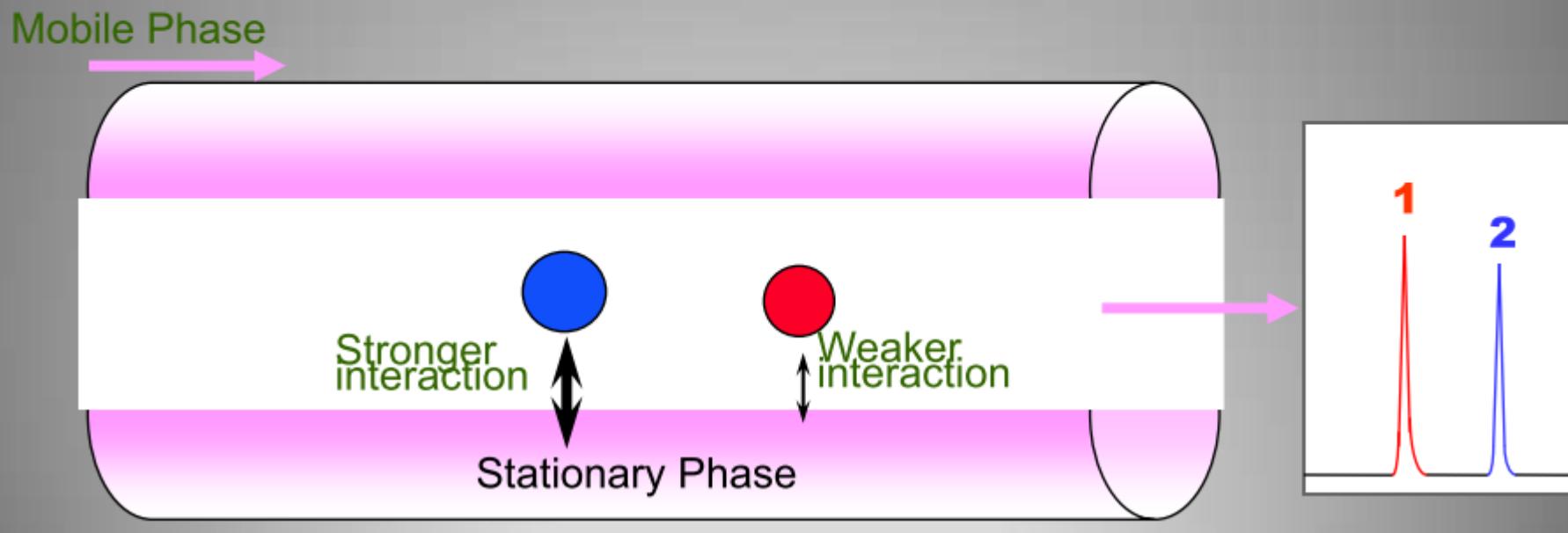
- 이동상 : 기체
- 시료의 휘발성
- 분자량 < 500
- 열에 대한 안정성 고려
- 분리 : 고정상과 시료의 화학적 친화력 및 b.p 차에 의한 분리

Liquid Chromatography

- 이동상 : 액체
- 시료의 용해성
- 분자량 범위가 넓다.
- 상온 근처에서 분석한다.
- Ionic compound 분석 가능
- 분리 : 고정상 및 이동상과의 상호 친화력에 의한 분리

Separation Mechanism

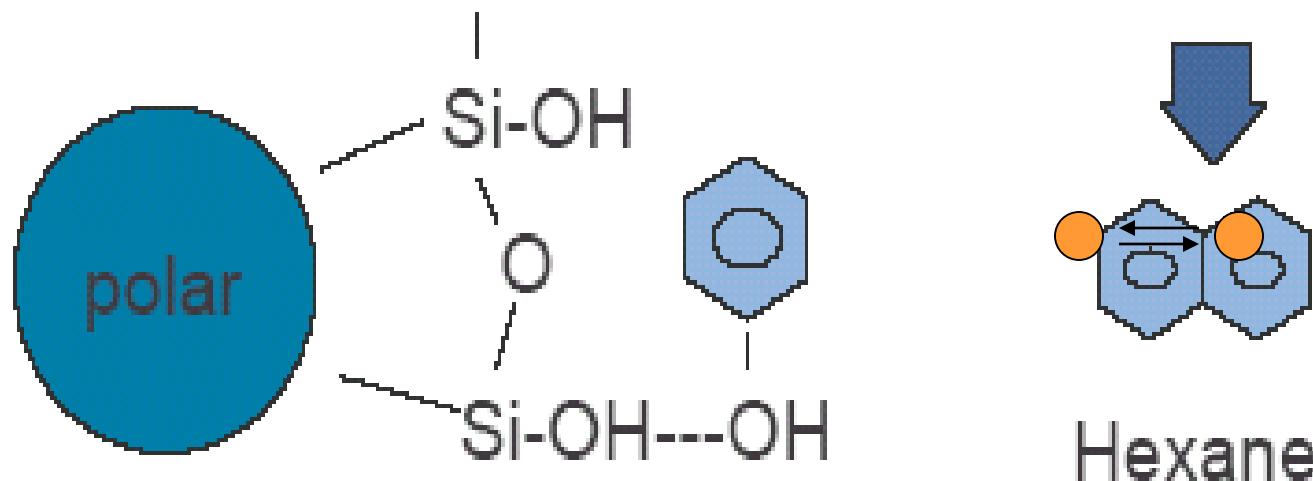
Due to different interaction between stationary phase and different sample, the molecules move at different rate, therefore separation can be done.



Normal Phase(Adsorption 흡착)

- Stationary Phase는 Polar하고 Mobile Phase는 Nonpolar하여
극성이 큰 용질의 분리에 적합하다.
- 일반적으로 Non-aqueous, Non-polar Solvent를 사용한다.

; 극성이 큰 물질이 가장 나중에 용출된다.

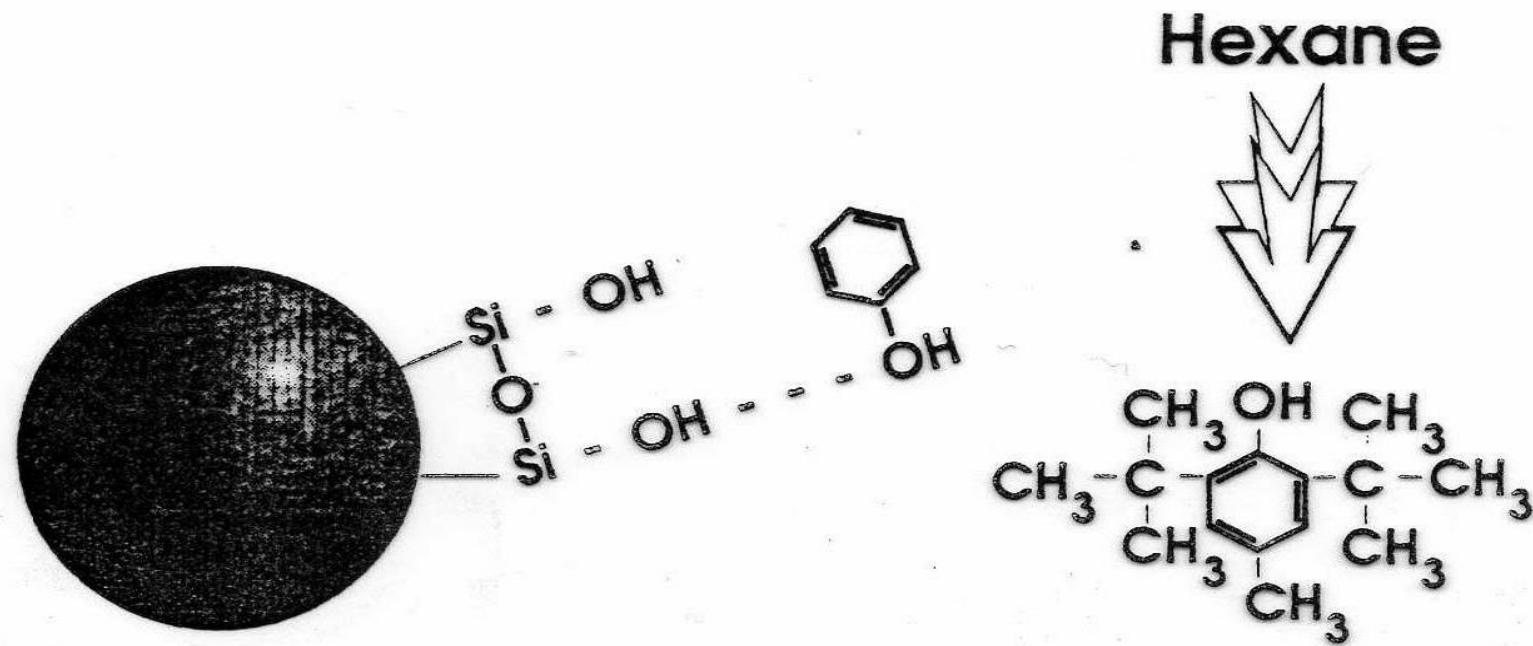




순상



Normal Phase(흡착:Adsorption)

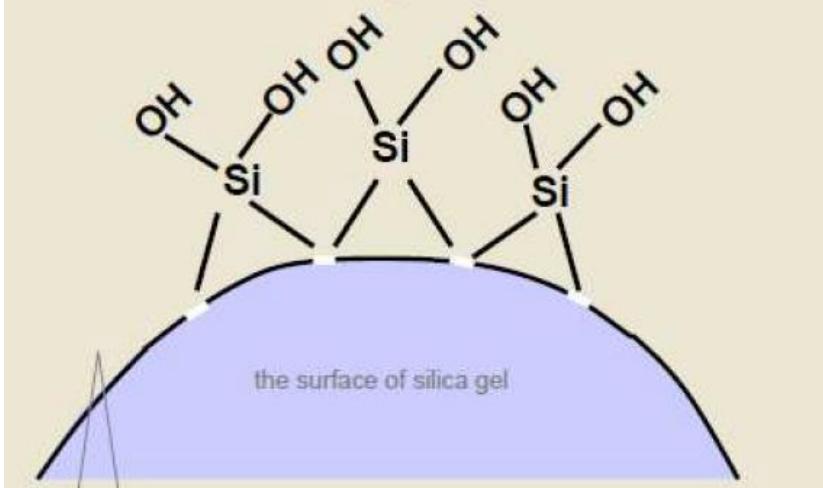


Normal Phase Chromatography

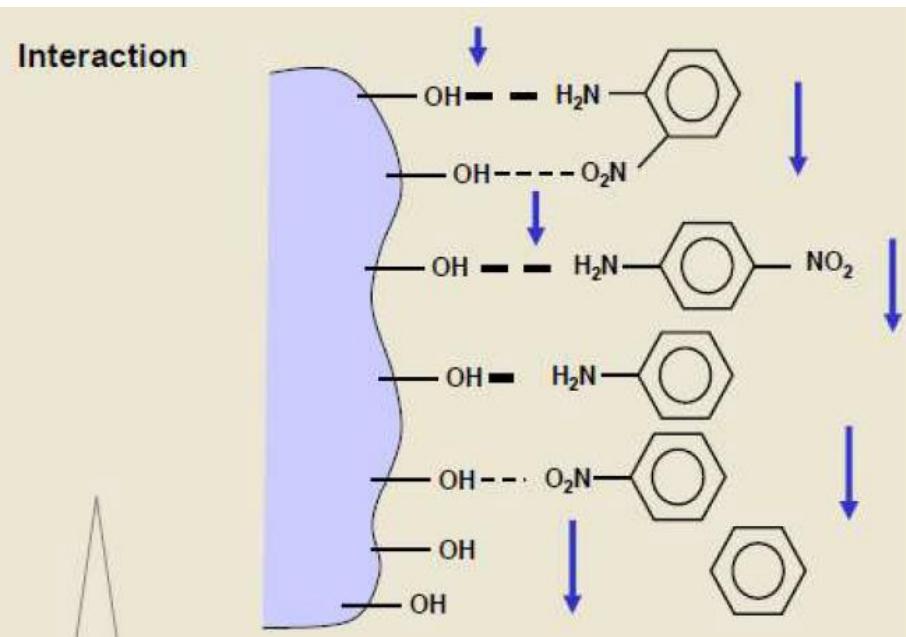
Packing material

The most popular packing material is silica gel.

It is believed that silanol radicals (-Si-OH) on the surface of silica gel act as the active site and the sample is separated.



Interaction



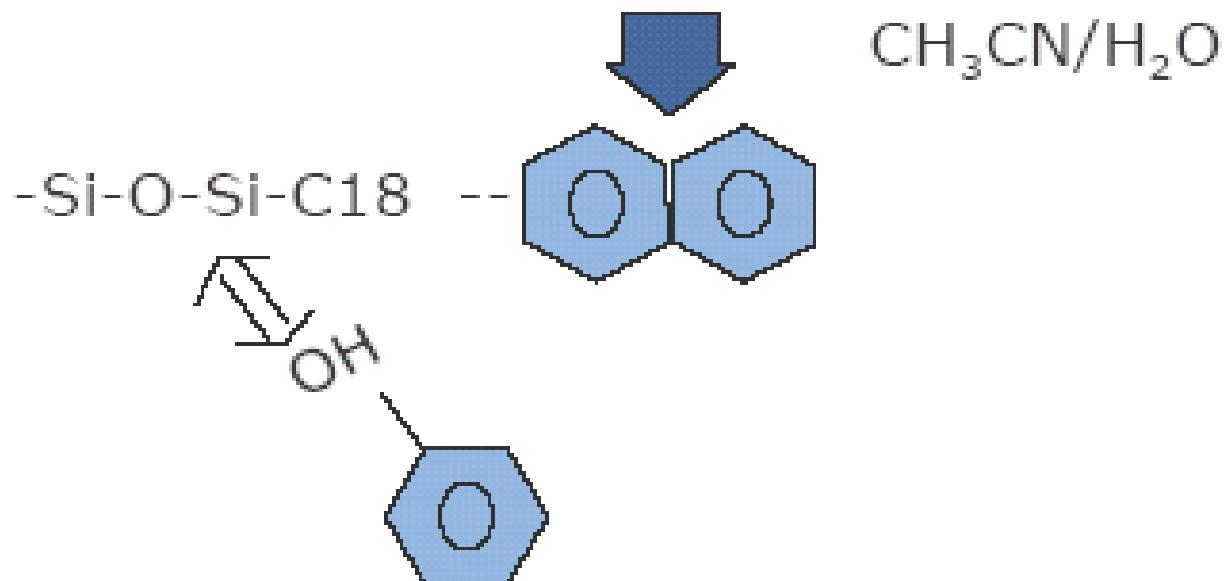
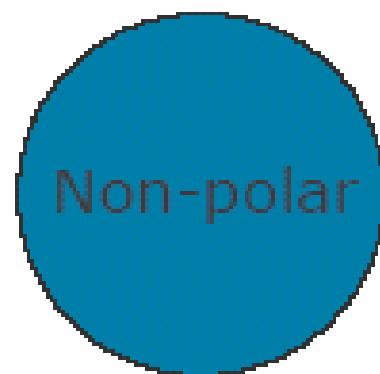


Reverse Phase(Partition 분배)



- Stationary Phase는 Non-polar하고 Mobile Phase는 Polar하여 극성이 작은 용질의 분리에 적합하다.
- 사용이 용이하다.

비극성인 물질이 가장 나중에 용출된다.

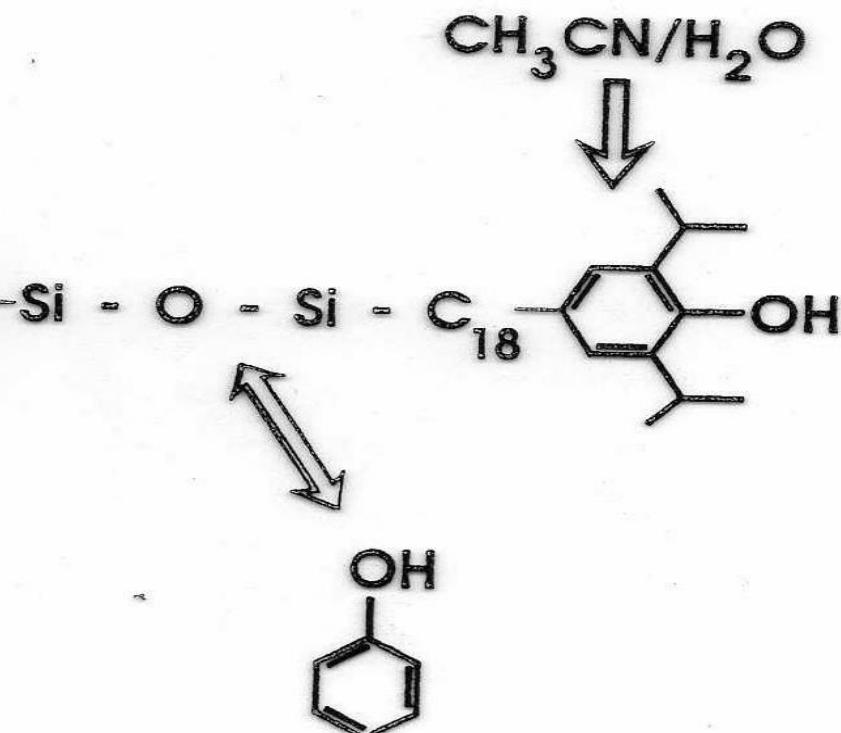
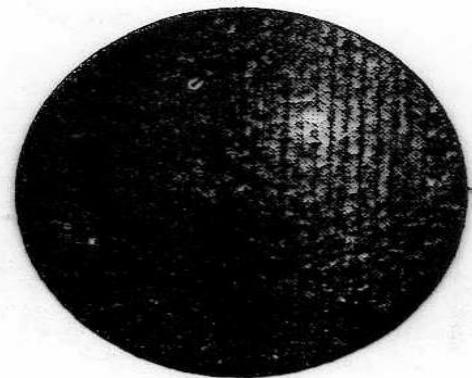




역상



Reverse Phase(분배:Partition)



The End.