

# KJ2050 Analytisk kjemi, GK

## Kromatografi

(Analytiske separasjoner og kromatografi)

1. Innledning (og noe terminologi)

2. Noe generell teori

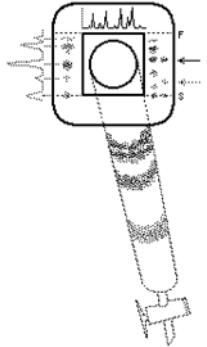
- A. Retensjonsparametre
- B. Sonespredning

**C. Sonespredningsmekanismer (*fysiske årsaker til sonespredning*)**

3. Korte innføringer til spesifikke teknikker

- A. Væskekromatografi (*Liquid Chromatography, LC*)
- B. Gasskromatografi (*Gas Chromatography, GC*)

4. Kromatografi i analyser



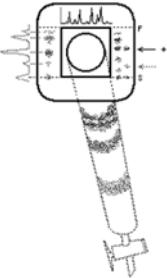
## 2. (Noe generell) Teori

A. Douglas C. Skoog, Donald M. West, F. James Holler, Stanley R. Crouch: *Fundamentals of Analytical Chemistry*, 8th Ed., 2004.  
Sider 920 - 1003 -- Kapitler 30E, 31, 32, 33B.

Teorien uttrykker (gjengir, forutsier) resultater fra kromatografi i grunnleggende prinsipper, og gjør det (helst) numerisk :

Teorien kan deles opp i :

- **A : retensjonsparametre**
  - hvor langt, hvor raskt vandrer stoffet ?
- **B : sonespredning**
  - hvor samlet holder stoffet seg ?
  - hvor brede / smale blir toppene (flekkene) ?
- **C : faktorer, prosesser som forårsaker sonespredning**
  - **Hva er årsaken til spredningen**
  - **Modeller og kvantifisering, bl.a. Den forenklede VAN DEEMTER ligning)**



## 2. (Noe generell) Teori

### 2. C. Teori : **Sonespredningsmekanismer** (fysiske årsaker til sonespredning)

Ulike prosesser / faktorer bidrar til sonespredning

Bidrag analyseres som **platehøyde-verdier**

$$H = L \cdot (\sigma_R / t_R)^2$$

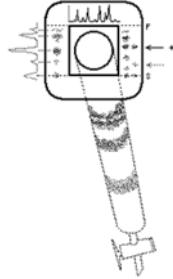
Platehøyden er proporsjonal med **variansen** av  $t_R$

Og sonespredningsbidrag (uttrykt som platehøyde) er derfor *additive* (forutsatt (del-)prosessene, er uavhengige av hverandre, er stokastiske) !

$$H = \sum_i H_i$$

$H_i$  : enkeltfaktorers platehøydebidrag til den totale sonespredningen  $H$

Flere parametere bidrar, gjennom ulike spredningsprosesser.



## 2. (Noe generell) Teori

### 2. C. Teori: Sonespredningsmekanismer (*fysiske årsaker til sonespredning*)

Flere parametere bidrar med i de ulike spredningsprosesser  
(Vi ser her bare på kromatografi-kolonnens bidrag)

**Kolonnens** bidrag kan oppsummeres, f.eks., i den

**forenklede van Deemter-ligningen :**

$$H = A + B/u + C \cdot u$$

*u = gjennomsnitt-hastigheten av den mobile fasen*

NB : Van Deemters opprinnelige ligning har i årenes løp blitt presentert med mange ulike modifikasjoner, og flere teoretiske tilganger er undersøkt (ofte fortsatt under navnet van Deemter-likninger, eller på engelsk "rate equations", jfr. bl.a. kromatografilærebøker)

Også faktorer utenfor kolonna gir spredning, f.eks. prøveappliseringen/injeksjonen, deteksjonen ...!

## 2. (Noe generell) Teori

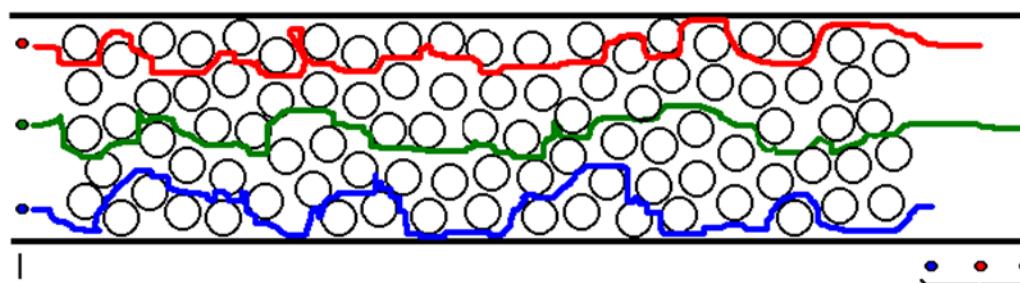
### 2. C. Teori: Sonespredningsmekanismer

#### 2. C. 1. Bidragene til den *forenkled* van Deemter-ligningen:

**A = Eddy diffusjon** (bare i pakkede kolonner;  
eng.: *multi-path contribution, Eddy diffusion*)

**Prosess:** Spredning av molekyler langs kolonna, p.g.a. at  
ulike individuelle molekyler følger ulike "veivalg" gjennom pakningsmaterialet,  
ulike strømningslinjer (= "Eddys").  
Dermed tilbakelegger identiske molekyler ulike veistrekninger med ulik veilengde.

Forskjellige molekyler når forskjellig langt innen samme tid ....,  
... de "spreer seg" langs transport-retningen  $\Rightarrow$  sonespredning / båndspredning



Små partikler (lavere  $d_p$ )  $\Rightarrow$  mindre sonespredning

## 2. (Noe generell) Teori

### 2. C. Teori: Sonespredningsmekanismer

#### 2. C. 1. Bidragene til den *forenkled* van Deemter-ligningen:

$$H_B = B/u = \text{Longitudinal diffusjon} \quad (\text{eng.: } \textit{Longitudinal diffusion})$$

**Prosess:** (Vanlig) molekylær (termisk) diffusjon av (prøve-)molekylene

- fra områder med høy konsentrasjon av stoffet
- mot områder med lavere konsentrasjon

Soner med høy konsentrasjon er her: prøven i den omkring-”liggende” mobile (og evt. også stasjonære) fasen.

$$H_L : B/u = c_L \cdot D_M / u_M$$

$D_M$  = Diffusjonskonstanten (for analyttmolekylene) i MF

$c_L$  = proporsjonalitetsfaktor

$u_M$  = lineær MF-hastighet

Diffusjonen (distansen, sonespredningen) øker ...

- **proporsjonalt** med  $D_M$ , diffusjonskonstanten av analytten i den aktuelle fasen, og
- **proporsjonalt med kvadraten (!)** av diffusjons-tiden.

Stor  $D_M \Rightarrow$  Stor spredning takket være raskere diffusjon.

Stor  $u_M \Rightarrow$  kort oppholdstid  $\Rightarrow$  lite tid til diffusjon og lite spredning.

N.B.: ”*Longitudinal*”  $\approx$  langsgående

$$H = A + B/u + C \cdot u$$

## 2. (Noe generell) Teori

### 2. C. Teori: Sonespredningsmekanismer

#### 2. C. 1. Bidragene til den *forenkledes van Deemter-ligningen:*

**$H_{MT} = C \cdot u = \text{Diffusjon ved Massetransport}$**  (eng.: *mass-transfer*)

Prosess :

Molekyl-forflytting = massetransporten inne i, og mellom, fasene tar tid (også mellom steder med ulik transporthastighet).

Derfor blir noen molekyler (som befinner seg i SF) forsinket i forhold til andre molekyler (som da befinner seg i MF).

Forsinkelsen varierer på tilfeldig vis i lengde (for hvert molekyl og hver faseovergang).

==> Spredning av molekyler - langs hoved-transportretningen

$$H_{MT} : C \cdot u = (c_{MT} \cdot d_p^2 / D) \cdot u_{MF}$$

D = diffusjonskonstanten (for analyttmolekylene)

$d_p$  = partikkeldiameter av pakningsmaterialet

$c_{MT}$  = proporsjonalitetsfaktor

$u_{MF}$  = lineær MF-hastighet

*Jo mindre analyttene har flyttet seg mellom hver faseovergangsrunde (SF → MF → SF, jo raskere fase-byttingen går) desto mindre sprer de seg.*

→ Økende ...

... MF-hastighet  $u_{MF}$  →  $H_{MT}$  øker

... partikkeldiameter  $d_p$  →  $H_{MT}$  øker (ca. m. kvadrat)

... diffusjonskonstant D →  $H_{MT}$  minker

$H_{MT}$  deles ofte opp i separate bidrag fra de ulike fasene, bl.a. MF og SF

$$H = A + B/u + C \cdot u$$

## 2. (Noe generell) Teori

### 2. C. Teori: Sonespredningsmekanismer

#### 2.C. 2. van Deemter-kurven

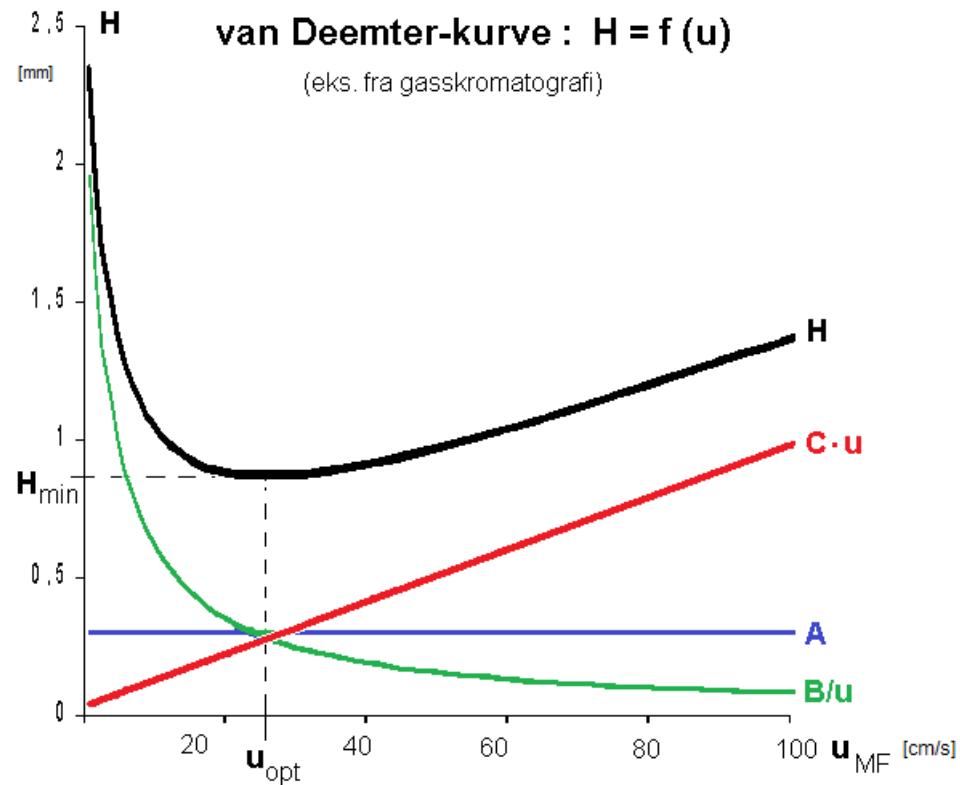
Bidrag og summen fra de ulike årsakene kan synliggjøres v.h.a.

**van Deemter-kurven :**

N.B.: Det finnes en MF-hastighet,  $u_{opt}$ , der effektiviteten er størst - og der platehøyden,  $H_{min}$ , minst

Vekten av de forskjellige bidrag avhenger av type kromatografi

→ Hastigheter  $u$  og platehøyder  $H$  er begge lavere i LC enn i GC.



(Denne van Deemter-kurven er utledet fra GLC-data fra en pakket kolonne)

## 2. (Noe generell) Teori

### 2. C. Teori: Sonespredningsmekanismer

#### 2.C. 3. Oppsummering av relevante faktorer for sonespredning / effektivitet

- $u$  (jfr. figur)
- $d_p$  i A : jo mindre jo bedre ( $H$  prop. med  $d_p$ )  
i C : jo mindre jo bedre ( $H$  prop. med  $d_p^1 - d_p^2$ )  
Begrensning hvor langt ned en kan gå med  $d_p$  : "Trykkfallet" = økende motstand mot gjennomstrømning av MF jo mindre  $d_p$
- $d_s$  jo tynnere SF-sjikt jo bedre ( $H_{SF}$  prop. m.  $d_p^2$ )
- $D_M$  i B : jo mindre jo bedre ( $H_{MF}$  prop. med  $D_M$ )  
i C : jo større jo bedre ( $H_{MF}$  prop m.  $1/D_M$ )
- $D_S$  jo større  $D_S$  jo bedre ( $H_{SF}$  prop. m.  $1/D_S$ )
- $k$  (el.  $R$ ) i  $C_S$  : størst bidrag ved  $k \approx 1$  ( $R \approx 0,5$ )  
i  $C_M$  : fra null, raskt økende, men flater ut ved større  $k$

I SUM :

$\bar{t}_{(S \rightarrow M)}$  i C : jo kortere jo bedre !

Størrelsen av proporsjonalitetsfaktorene ( $c_e$ ,  $c_L$ ,  $c_{MT}$ ) bestemmes også av de fysikalske egenskapene av den ferdig-"pakke" kolonnen :