

# Detekce a detektory

Ivan Mikšík

Fyziologický ústav AV ČR, v.v.i.

Praha

# Detektory pro GC

Selektivní, citlivé, lineární dynamický rozsah

**Detektor tepelně vodivostní** – rozdílná tepelná vodivost plynů (porovnání tepelné vodivosti čistého nosného plynu a nosného plynu unášející z kolony separované látky (nedestruktivní detektor)

**Detektor plamenově ionizační (FID)** – princip ionizace chromatografované látky v mikroplameni hořící směsi vodíku a vzduchu za definovaných podmínek (destrukční detektor)

**Detektor elektronového záchytu (ECD)** – využívá měkkého  $\beta$ -zářiče ( $^{63}\text{Ni}$ ). Nosný plyn je  $\beta$ -zářením ionizován za vzniku pomalých elektronů. Při průtoku samotného nosného plynu je konstantní ionizační proud, pokud unáší separovanou látku (obsahující např. halogen) schopnou absorbovat elektrony o nízké energii=snížení průchodu ionizačního proudu

**MS**

## Detektory pro GC (2)

- FTIR infračervená spektroskopie (Fourierova transformace); složky separované GC postupují do světelné trubice kde absorbují infračervené záření vycházející ze zdroje; Fourierova transformace interferogramu poskytuje IR spektrum, které lze použít jak k detekci dané látky, tak k její identifikaci, příp. určení čistoty
- FID                      flame ionization detection                      plamenový ionizační detektor
- ECD                      electron-capture                      elektron zachycení
- FPD                      flame photometric det.                      plamenový fotometr
- NPD                      nitrogen phosphorus det.                      (dusík fosfor detekce)
- TCD                      thermal conductivity det.                      (tepelně vodivostní det.)

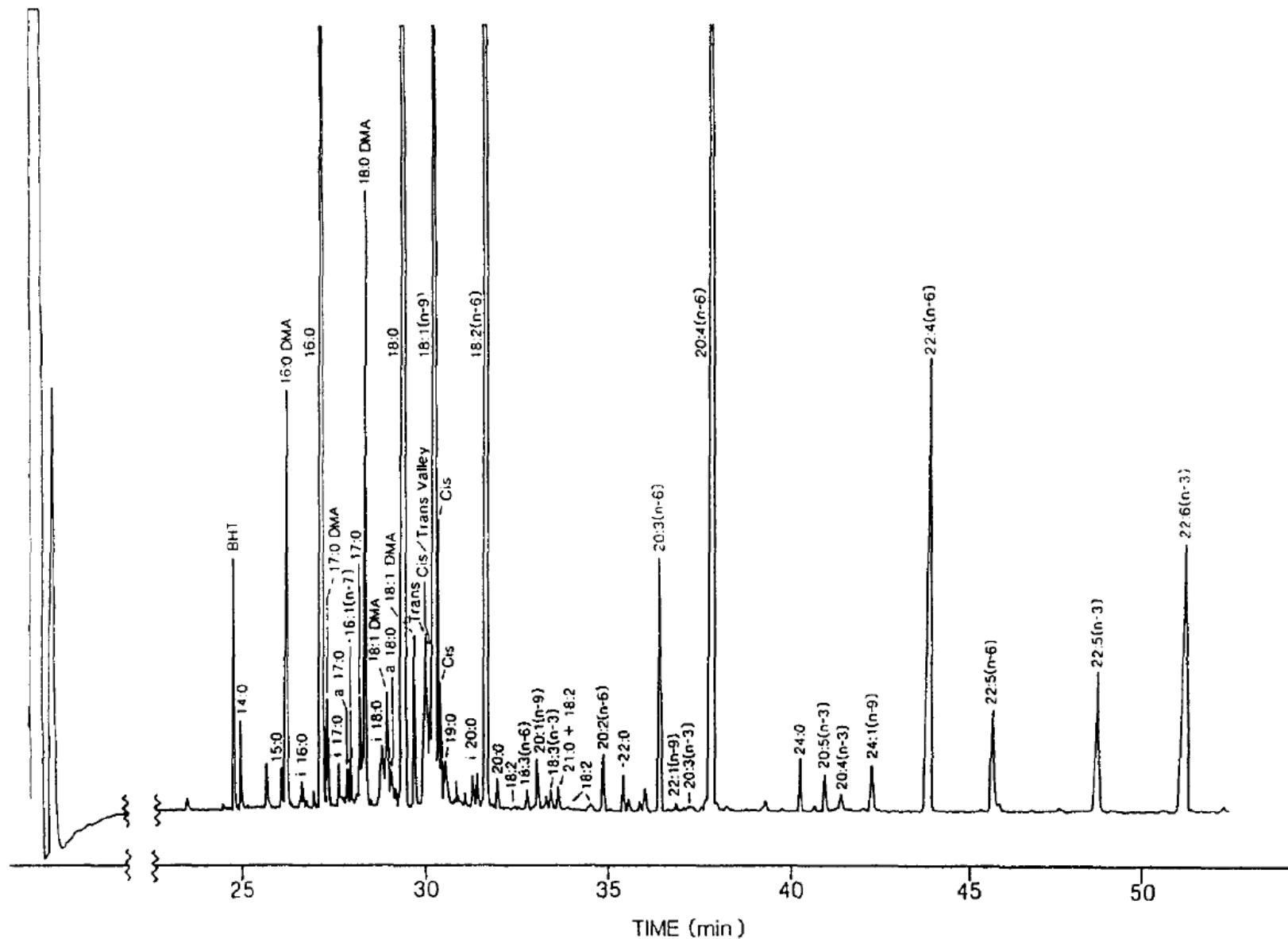
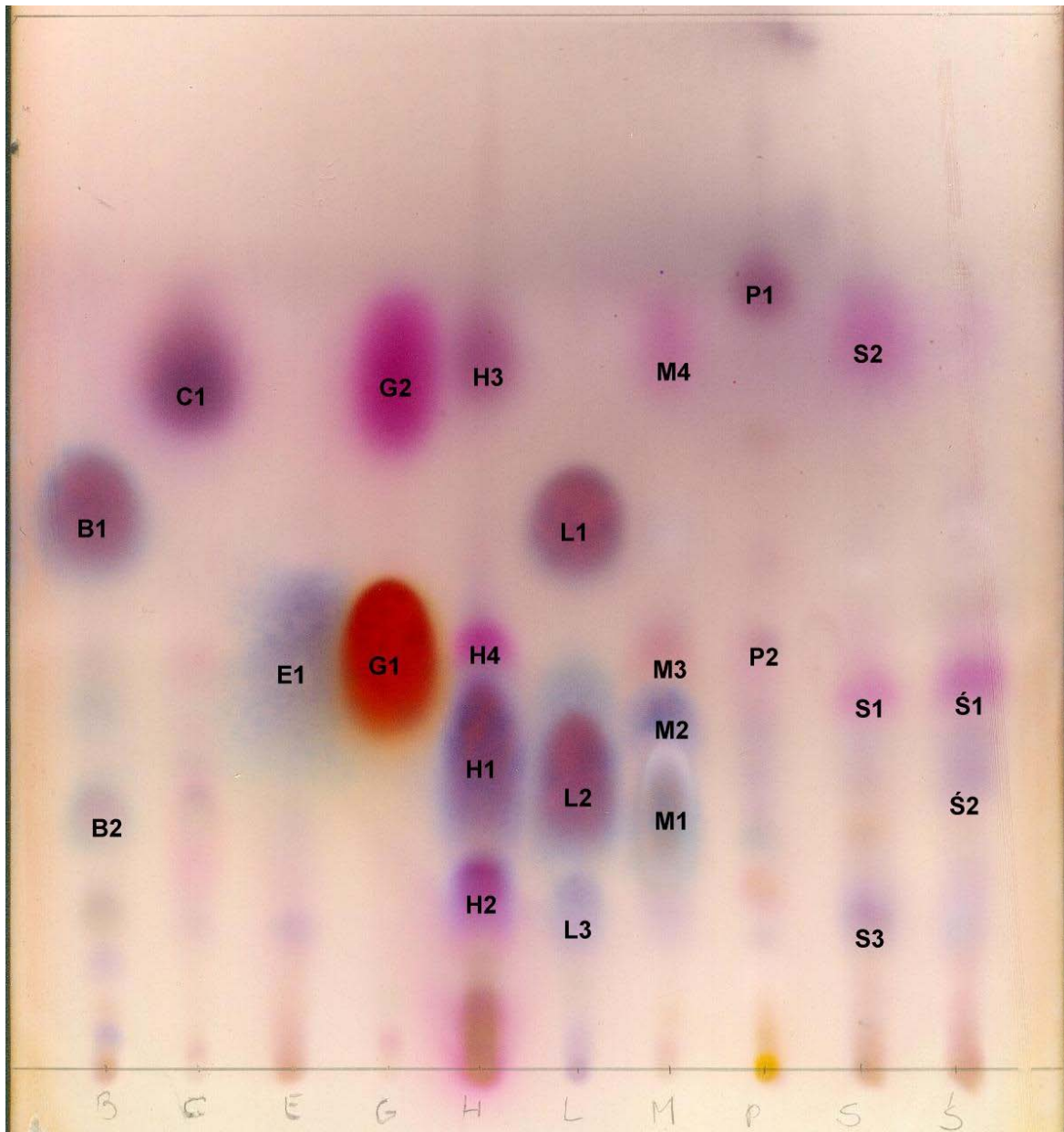
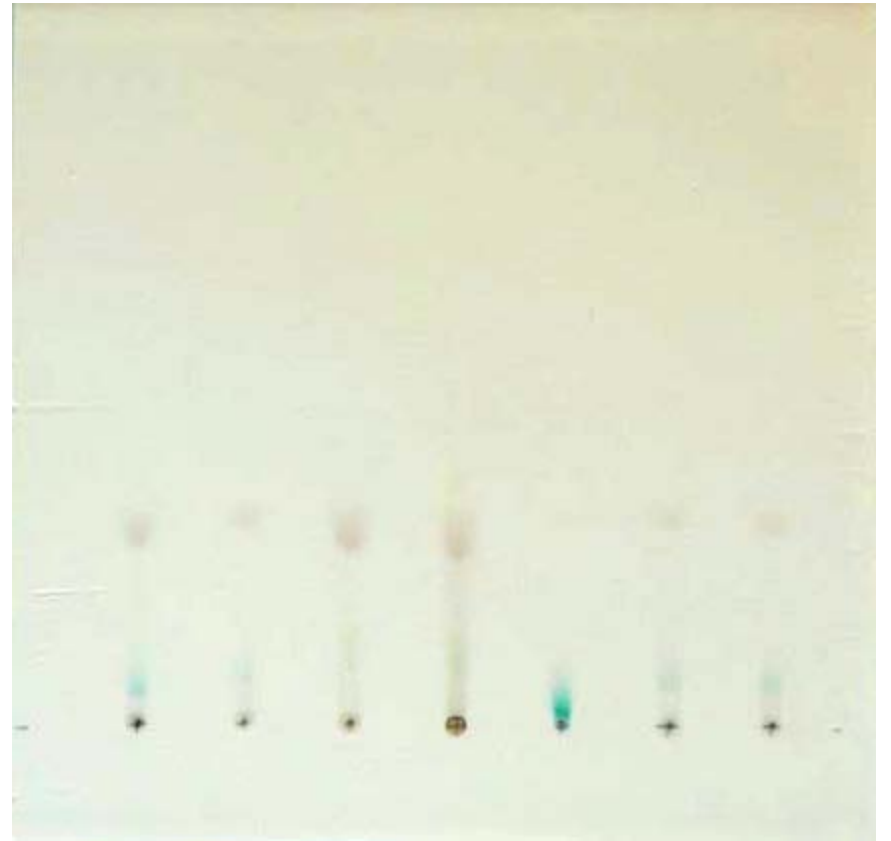
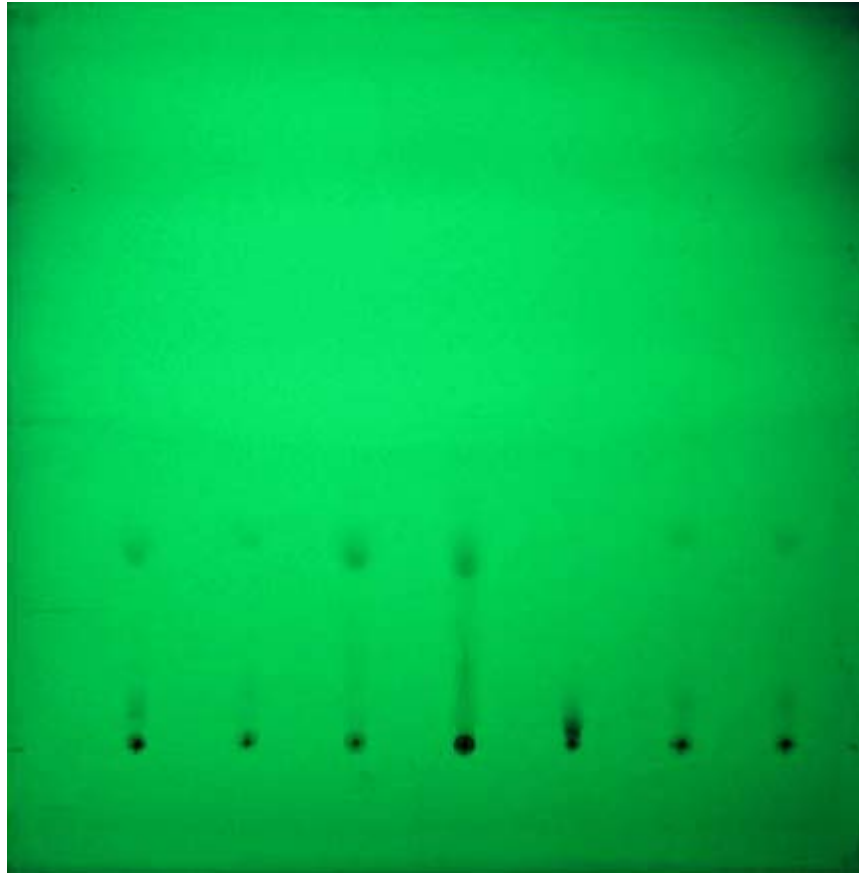


Fig. 2. Separation of human erythrocyte membrane FAMES on a SP-2560 fused-silica capillary column (100 m  $\times$  0.25 mm I.D., 0.2  $\mu$ m film thickness). Chromatographic conditions: split injection (split ratio 1:30); oven temperature program: 80°C for 2 min, 8°C/min to 220°C, 220°C for 32 min; carrier gas: helium (0.67 ml/min). DMA = dimethyl acetal derivatives of fatty aldehydes; i = iso; a = anteiso. Reproduced from Alexander et al. [25] with permission.



The scan of TLC plate (silica gel G) with 10 essential oils developed with mobile phase toluene - ethyl acetate (93:7 v/v), next sprayed with vanillin in H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> and heated. From left to right oils from: bergamot, cedar, eucalyptus, syzygium, malaleuca, lavandula, mint, orange, pine, spruce. Identified components: B1 and L1 - linalol, B2 and L2 - linalyl acetate, E1 - cinneol, G1 - eugenol, G2 - carryophyllene. Doubtfully identified components - C1 - cedrol, M3 - menthol, P1 - limonene.



# Detektory a detekce pro HPLC

1. Ultrafialový/viditelný (UV/VIS)
2. Index lomu (Refractive Index)
3. Fluorescencenční
4. Elektrochemický
  - Amperometrický
  - Vodivostní
5. Radioaktivní
6. Rozptyl světla (Light Scattering)
  - Mnohaúhlový rozptyl laserového světla (Multi-Angle Laser Light Scattering)
  - Odpařovací rozptyl světla (Evaporative Light Scattering)
7. Corona - Detekce nabitého aerosolu ( Charged aerosol detection)
8. Hmotnostní spektrometrie (Mass Spectrometry)

	Univerzálnost	Strukturální informace	Citlivost	Limity detekce (g)	Lineární oblast	Citlivost k teplotě	Kompatibilita s gradientem	Cena
UV/VIS, pevná $\lambda$	med	nízká	vysoká	$10^{-10}$ až $10^{-11}$	$10^5$	nízká	ano	nízká
Photodiode array	med	med	vysoká	3 ppb	> 2 AU	nízká	ano	med
Index lomu (Refractive Index)	vysoká	nízká	nízká	$10^{-7}$	$10^4$	vysoká	ne	nízká
Fluorescencenční	nízká	nízká	vysoká	$10^{-12}$	$10^3$	nízká	ano	nízká
Elektrochemický	nízká	nízká	vysoká	$10^{-11}$	$10^6$	vysoká	ne	nízká
Vodivostní	nízká	nízká	vysoká	$10^{-11}$	$10^4$	vysoká	ne	nízká
Radioaktivní	nízká	nízká	med	<100 DPM	$4 \times 10^6$ DPM	nízká	ano	med
Mnohaúhlový rozptyl laserového světla (Multi-Angle Laser Light Scattering)	med	vysoká	nízká	$10^{-7}$		nízká	ano	med
Odpařovací rozptyl světla (Evaporative Light Scattering)	vysoká	nízká	med	$10^{-8}$	$10^3$	nízká	ano	med
Hmotnostní spektrometrie (Mass Spectrometry)	vysoká	vysoká	med	$10^{-10}$		nízká	ano	vysoká



# Detektory

## Absorbance

molární extinkční koeficient je specifický pro každou molekulu; UV cut-off – sole a aditiva (zvýšení vlnové délky a absorbance)

- **a) fixní vlnová délka**
- **b) variabilní vlnová délka**
- **c) skenující** (rychle skenující – 10-20x /s)
- **d) photodiode array** (výhoda – spektrum)

*výhody* – vysoká citlivost, selektivita univerzálnost (200 nm), nízké pozadí umožňuje gradientovou eluci, nedestruktivní, snadné

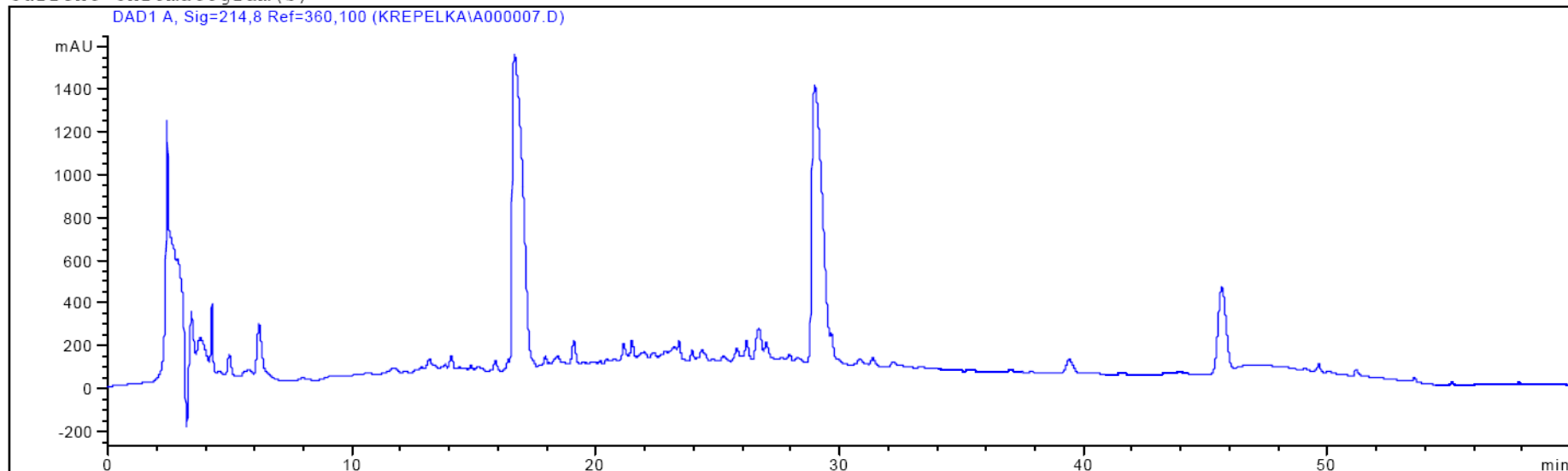
*nevýhody* – musí absorbovat, cut-off, rozdílná odpověď

## Fluorescenční

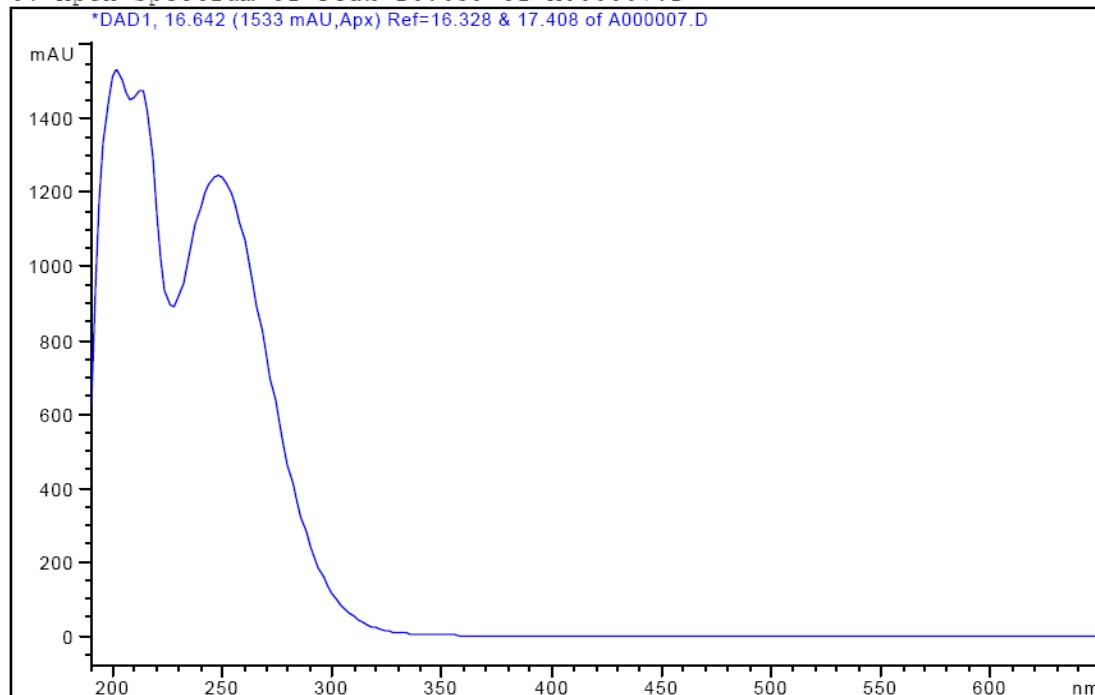
absorbuje energii ve spec. vln. délce (excitační), dosahuje excitovaný stav a pak se vrací do původního stavu emisí světla při delší vln. délce (emisní  $\lambda$ )

Vysoká selektivita (2 vlnové délky) a citlivost (**laser** !!!!) hlavní nevýhoda – rozdílné vln. délky pro každou látku, derivatizace

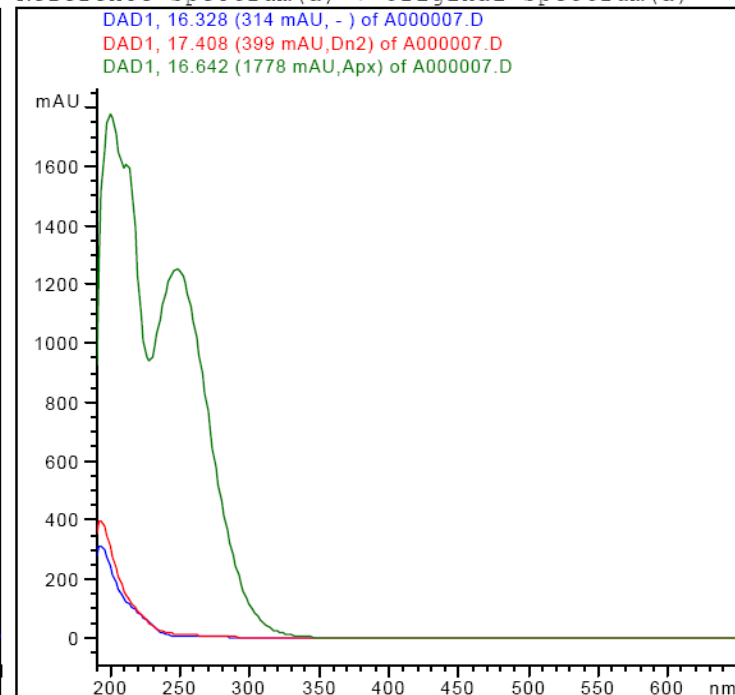
Current Chromatogram (s)

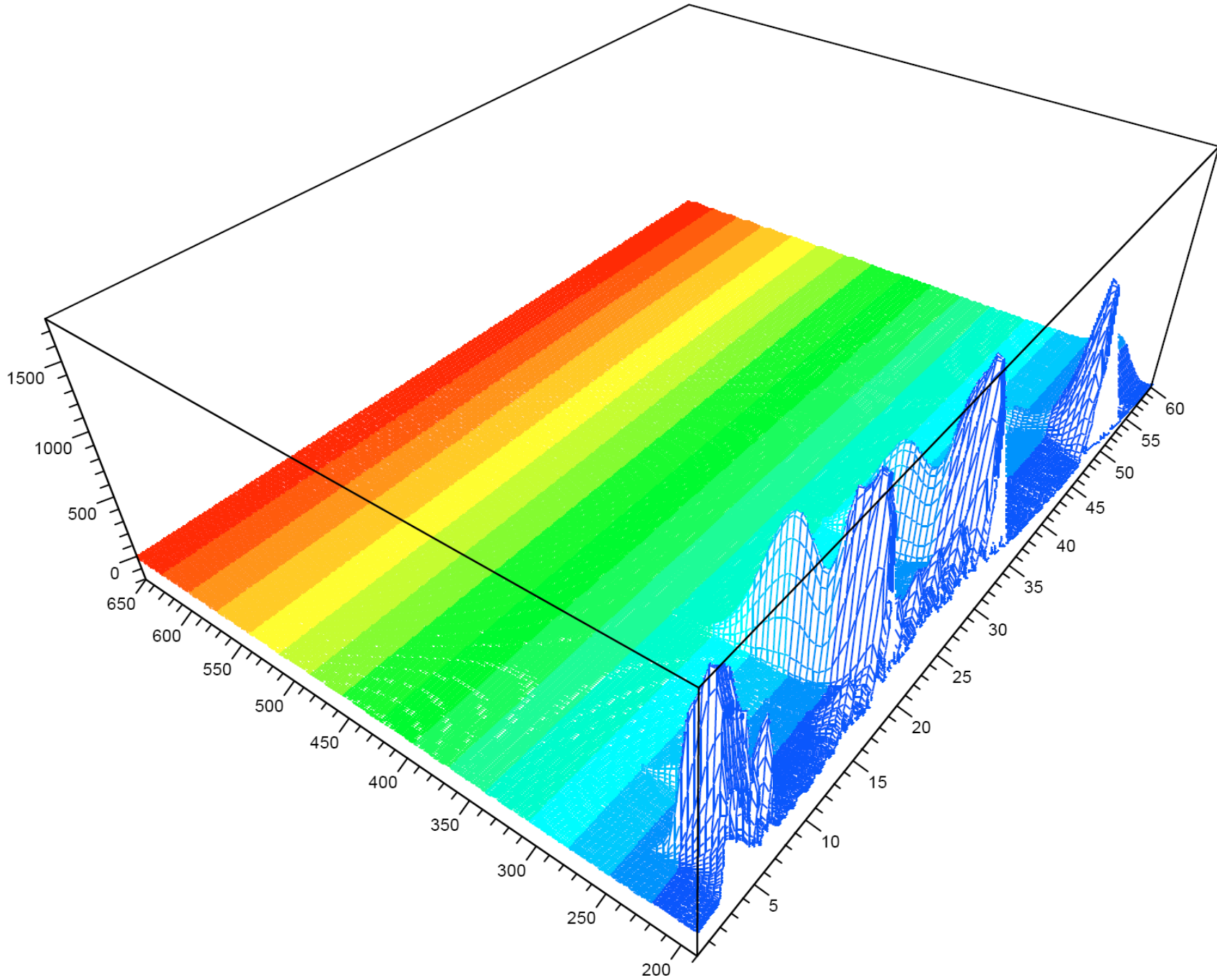


UV Apex spectrum of Peak 16.639 of A000007.D



Reference spectrum(a) + Original spectrum(a)





# Detektory (2)

## Index lomu (Refractive Index)

porovnává index lomu čisté mobilní fáze s fází obsahující analyt; může být pozitivní i negativní

## Elektrochemické detektory – měří elektrická data z roztoků pomocí 2 elektrod

- Amperometrické

vzorek prochází elektrolytickou reakcí, po aplikaci konstantního napětí je měřen výsledný proud v čase. Pro látky které jsou snadno oxidovatelné nebo redukovatelné (aromatické aminy a fenoly)

extrémně selektivní – pouze molekula, která je oxidovatelná nebo redukovatelná; vysoká citlivost

modifikace – pulzní amperometrie

- Coulometric (voltametrický)

modifikace amper., totální konverze všech molekul reakcí – způsobeno velkou pórezní grafitovou pracovní elektrodou nebo pomalým průtokem mob. fáze; citlivá metoda, ale produkuje mnoho šumu = limita detekce obdobná

- Vodivostní detekce

Elektrochemická detekce iontů. Roztok bohatý na ionty je lepší vodič proudu než roztok málo ionty.

Konstantní napětí v cele detektoru a měří se proud v čase.

Hlavně pro analýzu organických a anorganických iontů eluovaných z iontově-výměnných kolon.

Citlivé, ale neselektivní

# Detektory (3)

## Radioaktivní

- pevná cela průtoková cela (scintilační koktejl)

## Rozptyl světla

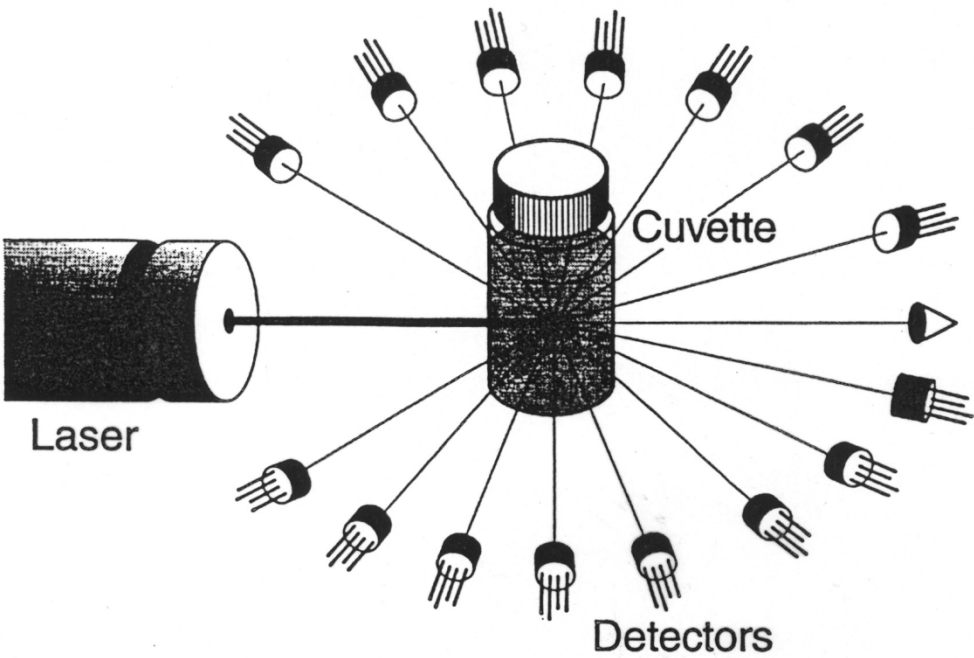
### ***Mnohaúhlový rozptyl laserového světla (Multi-Angle Laser Light Scattering Detector)***

- interakce světla a hmoty když světlo udeří do hmoty, způsobí dočasný dipól v molekule který osciluje ve frekvenci dopadajícího světla. Když se molekula vrací do původního stavu, emituje světlo v různých směrech
- Celkový rozptyl světla je přímo úměrný molekulové hmotnosti a koncentraci (software – v sérii s UV či RI k určení koncentrace)

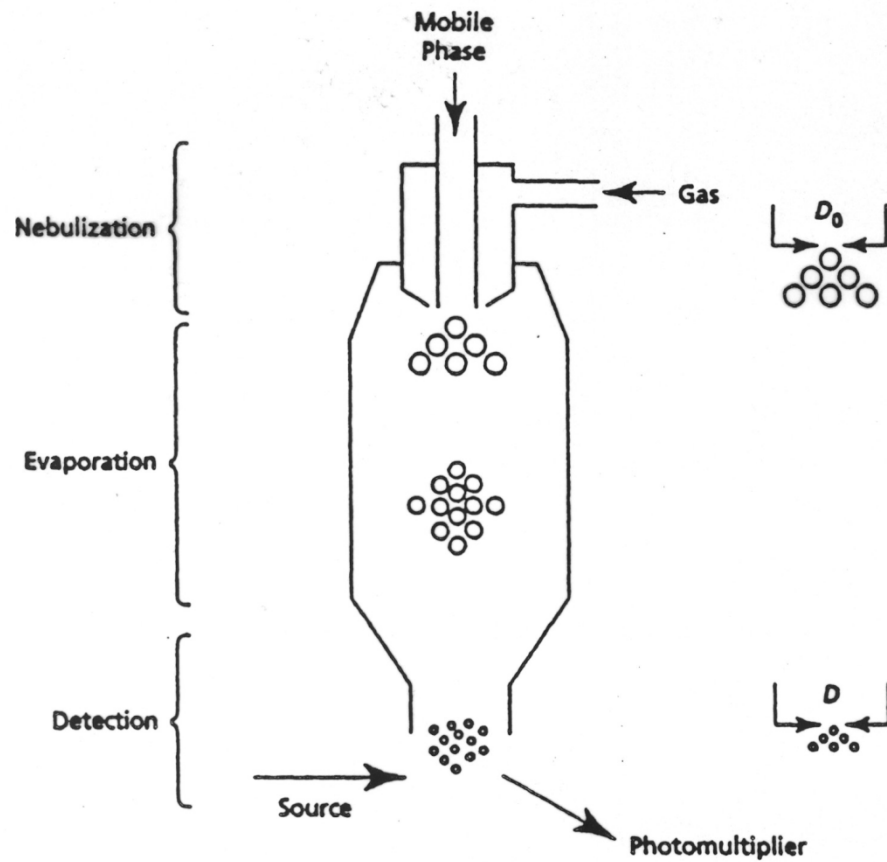
### ***Evaporative Light Scattering (odpařovací rozptyl světla)***

- univerzální detektor, k detekci všech látek méně těkavých než mob. fáze
- výtok z kolony – zmlžen (nebulizován), vytvořena jednotná mlha která je zahřáta k odstranění těkavého rozpouštědla; netěkavý analyt prochází skrz celu, kde rozptýlí paprsek ze zdroje světla
- *Aplikace:* cukry, lipidy (x jiné metody); kompatibilita s gradientem
- univerzálnost, gradient, nezávislý na teplotě; nelineární kalibrační křivka

# Multi-Angle Laser Light Scattering Detector

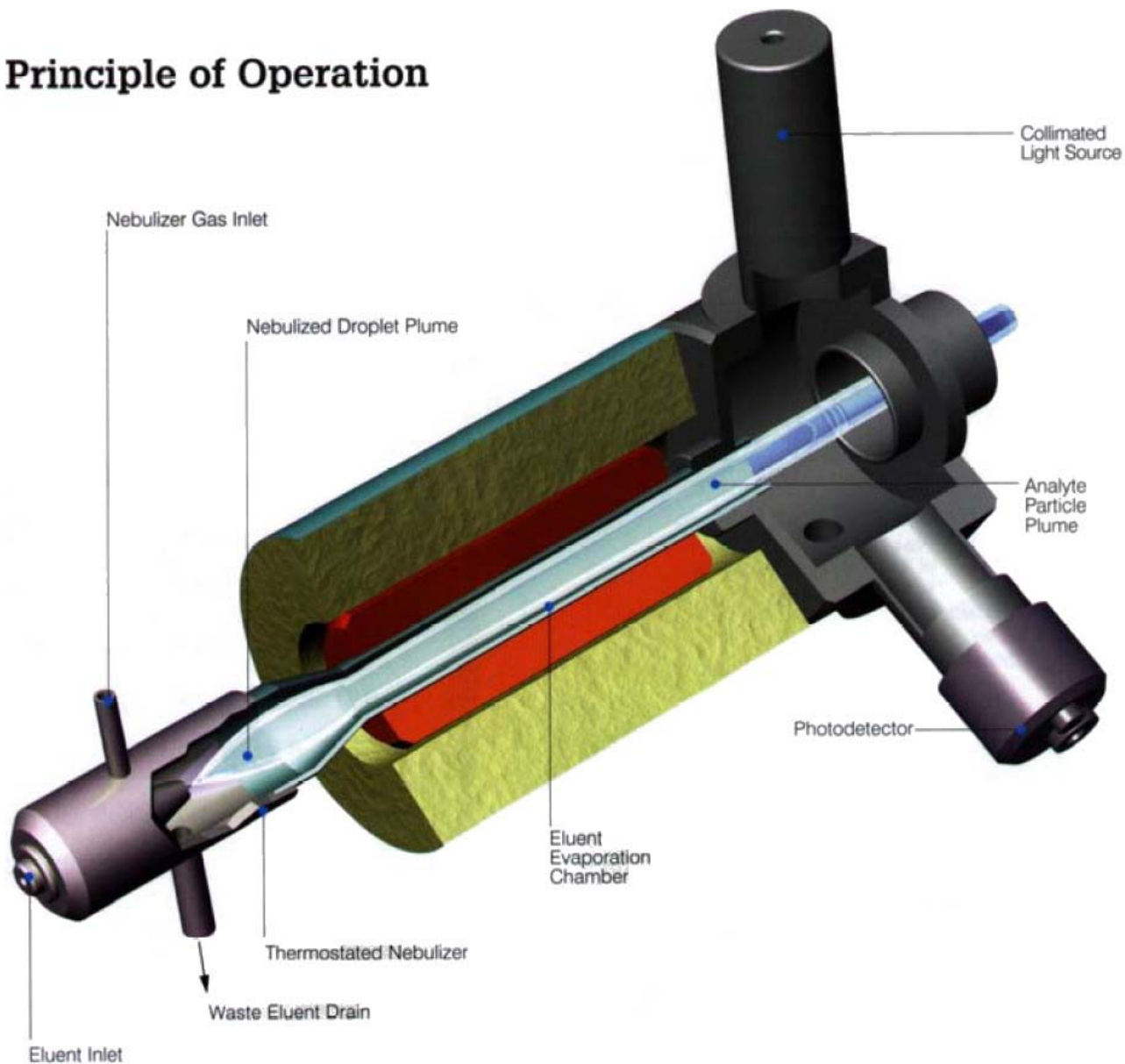


# Evaporative Light Scattering Detector



# Evaporative Light Scattering (odpařovací rozptyl světla)

## Principle of Operation



# Detektory (4)

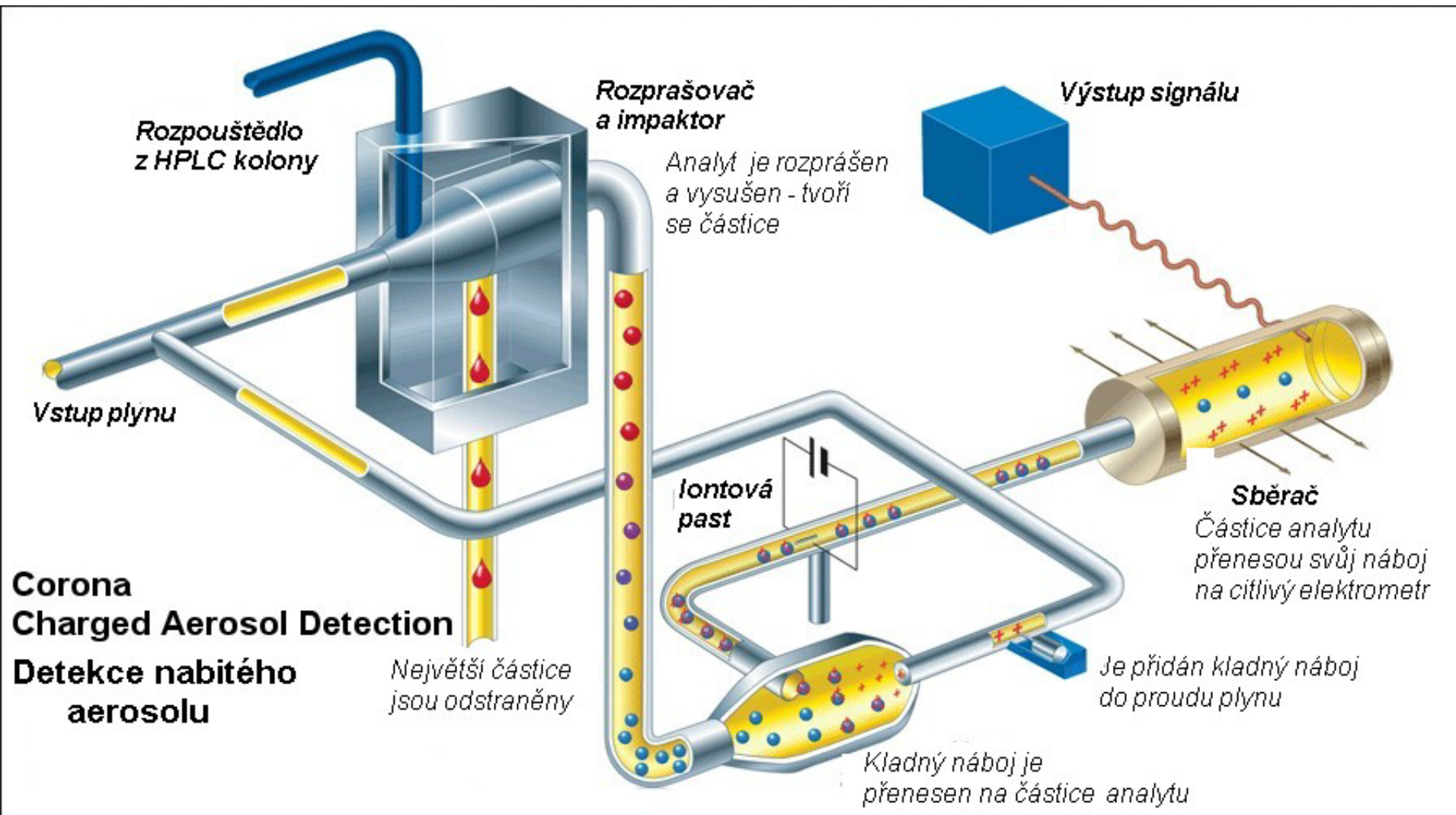
## Corona – Detekce nabitého aerosolu (*Charged Aerosol Detector*)

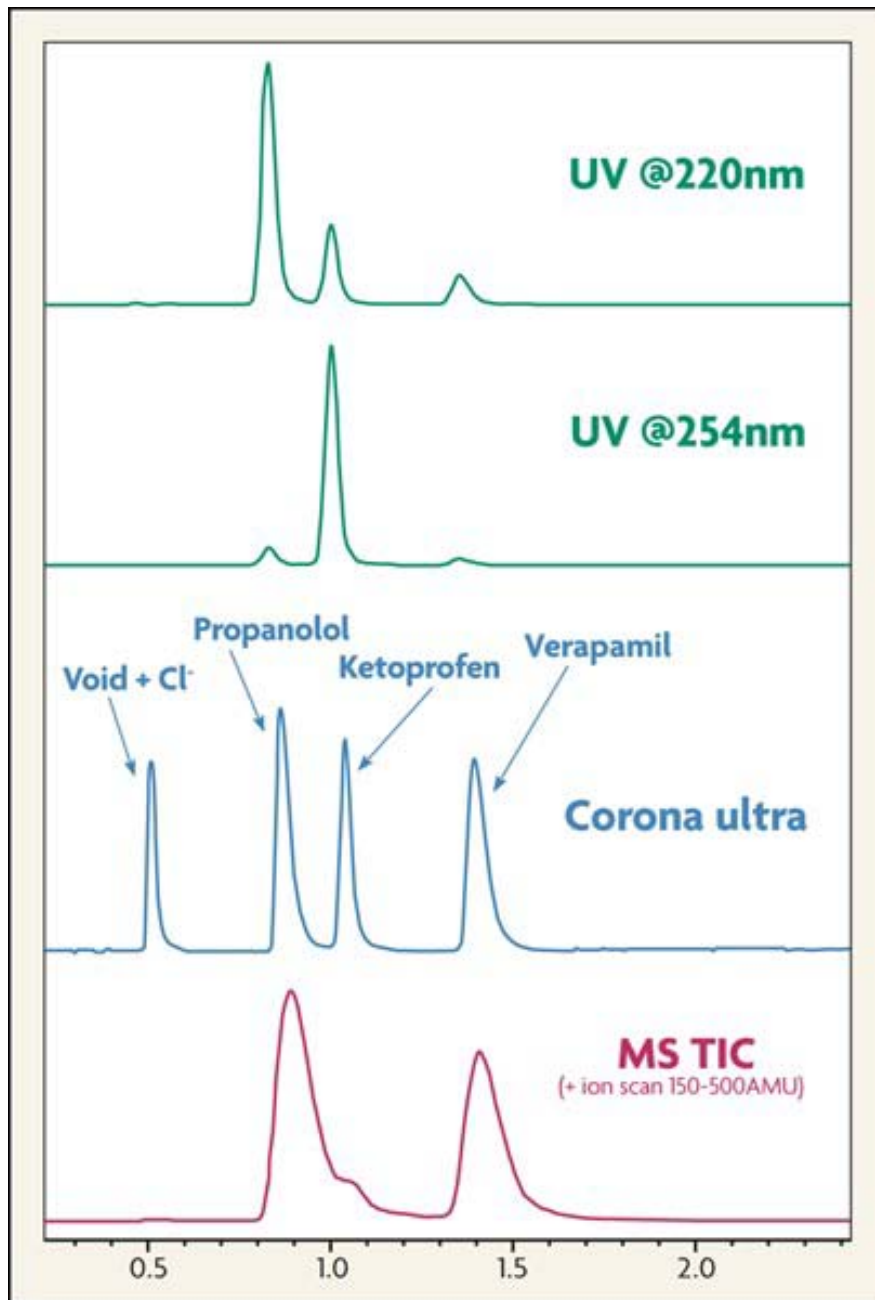
- Měření náboje spojeného s částicí analytu. Náboj je v přímém poměru k množství analytu ve vzorku. Detekce netěkavých analytů včetně těch bez chromoforu. Odpověď detektoru nezávisí na optických vlastnostech analytu (jako u UV/VIS detekce) nebo ionizovatelnosti (jako u MS – hmotnostní spektrometrie)

### *Postup:*

- 1) Přeměna analytu na částice (rozprášení, odpaření rozpouštědla)
- 2) Proud kladně nabitého plynu se srazí s částicemi analytu – náboj je přenesen na částice (větší částice, větší náboj); náboj získá plyn ( $N^2$ ) průchodem skrz vysokonapěťový platinový korónový nabíječ (corona charger)
- 3) Částice jsou převedeny do kolektoru kde je změřen vysoce citlivým elektrometrem.
- Alternativa k ostatním detektorům (hlavně netěkavé analyty: od lipidů po proteiny, DNA, oligosaccharidy, aminokyseliny, cukry, léčiva, ba i ionty),
- Univerzální detektor, citlivost až pikogramy.



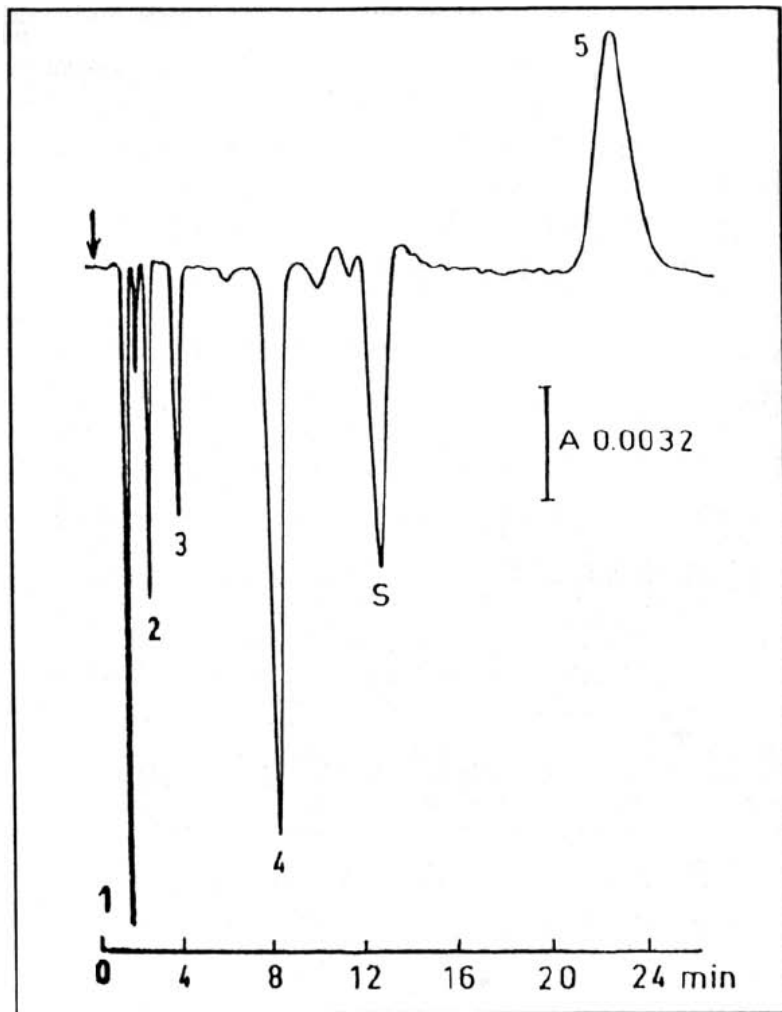




# Nepřímá detekce

- princip – fyzikální náhrada přidávané, dobře detekovatelné složky (chromoforu, fluoroforu nebo iontu) sledovaným analytem.
- Nejjednodušším mechanismem je zředění mobilní fáze vstupujícím analytem
- **Univerzálnost**
- nepřímá UV – nejběžnější; do mobilní fáze se přidává UV-aktivní látka - **proba**
- smysl zobrazení píků je určován druhem anal. vzorku. Analyty, které nenesou žádný náboj a nebo mají stejný náboj jako proba – negativní píky, nenabitě analyty – poskytují pozitivní píky, pokud jsou tak polární, že se eluují před systémovým píkem
- Smysl píku závisí na náboji solutu a jeho retenci relativně k použité probě a je nezávislý na množství dávkované látky
- **Volba složek** – aby sledovaný analyt byl eluován v těsné blízkosti proby (docílíme jak změnou koncentrace použité proby, tak změna hydrofobních vlastností tuhé fáze (čím vyšší obsah alkylů v solutu, tím hydrofobnější musí být proba a tím méně hydrofobní musí být adsorbent)

# Nepřímá detekce



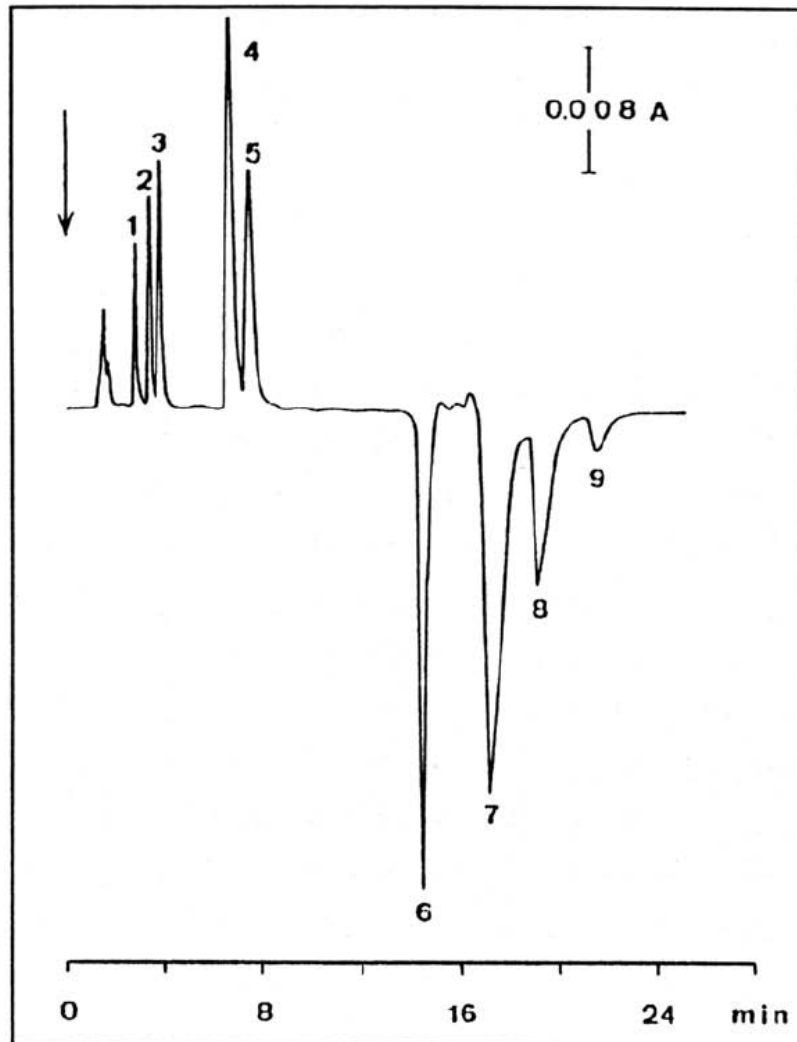
Obr. 1: Dělení karboxylových kyselin

Mobilní fáze  $3 \cdot 10^{-4}$  M 1-fenethyl-2-pikolin v octanovém pufru pH 4,6;

$\mu$ Bondapak Phenyl, detekce při 254 nm

Identifikace píků:

1 - kyselina octová, 2 - kyselina propionová, 3 - kyselina máslenná,  
4 - kyselina valerová, 5 - kyselina kapronová, S - systémový pík



Obr. 2: Dělení alifatických alkoholů

Mobilní fáze  $4 \cdot 10^{-4}$  M nikotinamid ve vodě, stacionární fáze  
Ultrasphere ODS, detekce při 268 nm

Identifikace:

1 - methanol, 2 - propylen glykol, 3 - ethanol, 4 - 2-propanol,  
5 - 1-propanol, 6 - systémový pík, 7 - 2-butanol,  
8 - 2-methyl-1-propanol, 9 - 1-butanol