



VILLA LABECO s.r.o.
Chrapčiakova 1
052 01 Spišská Nová Ves

IZOTACHOFORÉZA

APLIKÁČNÝ LIST č. 6

"SPACERY" A ICH VYUŽITIE V ITP S POUŽITÍM UV - DETEKCIE (pH = 6,0)

CHARAKTERISTIKA :

V analýze vzoriek (napr. moč, sérum, rastlinné extrakty)vyznačujúcich sa bohatou matricou látok absorbujúcich v UV oblasti (v ITP najčastejšie 254, 280, 206, 365, 405 nm) sa stretávame s problémami obťažnej identifikácie, systematickej chyby stanovenia a celkovej nízkej interpretability izotachforeogramu.

Napriek tomu, že látky sú vzájomne separovateľné, tým, že tvoria sled tesne za sebou idúcich zón minimálnej dĺžky, alebo migrujú v hrančiach zónach medzi zložkami, ktoré tvoria korektné zóny, fotometrickým detektorm nemusia byť rozlišiteľné (v štrbinu detektora sa môžu nachádzať súčasne 2 i viac absorbujúcich zložiek).

Tento problém sa dá riešiť dvomi prístupmi :

1. Ku vzorke sa prídá syntetická zmes amfolytov (Ampholine, Servalyt, Pharmalyt, Biolyt), ktoré obsahujú veľký počet individuí migrujúcich izotachforetickej v pohyblivostnom intervale medzi vodiaciem a zakončujúcim iónom. Tieto zložky (neabsorbujúce žiarenie v danej vlnovej dĺžke) vytvoria rad zón, pričom svetlo absorbujuče zložky zo vzorky zaujmú v taktu rozdeľenej zmesi pozíciu podľa svojich pohyblivostí. Tým sa podstatne zvýší počet fotometrickým detektorm rozlišiteľných komponent v analyzovanej vzorke. V izotachforetickej terminológii sa syntetické amfolyty často nazývajú "spojitý vodivostný gradient", z angl. continuous mobility gradient, a často sa používajú napr. v analýze proteinov.

2. Ku vzorke sa prídá zmes iónogénnych látok, pripravená z jednotlivého, ktoré majú nasledujúce vlastnosti :
a, zložky migrujú v pohyblivostnom intervale vodiaci-zakončujúci ión

b, zložky neabsorbujú žiarenie o danej vlnovej dĺžke

c, zložky sa mlešiajú v zrnovnatých koncentráciách, len o málo vyšších než je potrebné na vytvorenie ich vlastných zón.

Za takýchto podmienok pri analýze vzorky s príďavkom zmesi uvedených vlastností môžeme cieľene (na rozdiel od "spojitého pohyblivostného gradientu") zvýšiť analytické parametre stanovenia fotometrickým detektorm. Zmesi iónogénnych látok, používané pre tento účel sa nazývajú "diskrétny spacer".

Zrovnanie oboch typov (spacerov) pri využití fotometrického detektora veľmi jasne ilustrujú záznamy na obr.3-5. Prednosti "diskrétnych spacerov" pre analyzovaný materiál (moč) sú zrejmé. V praktických aplikáciach pre dané zloženie (pH) vodiaceho elektrolytu, je tieto zmesi potrebné prípraviť z experimentálnych meraní (istou pomôckou pri výbere môžu byť údaje tabelované Hirokawom a spol., J. Chromatogr., 271/1983/ , 1 - 106). Je veľmi pravdepodobné, že pre vodiace elektrolyty najfrekventovanejšieho použitia budú vhodné zmesi diskrétnych spacerov komerčne dostupné.

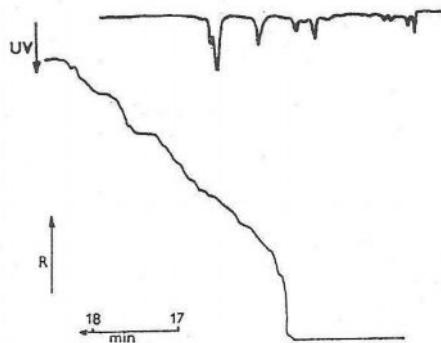
Podmienky : vodiaci elektrolyt :

10^{-2} M Cl⁻ + $2 \cdot 10^{-2}$ M Histidín + 0,1 % hydroxyetylcelulóza (HEC) ; pH = 6,0

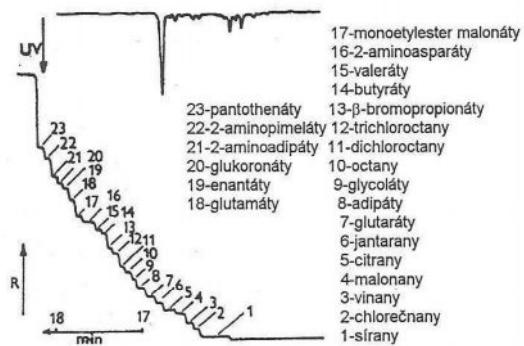
zakončujúci elektrolyt :

$5 \cdot 10^{-3}$ M kyselina morfolinetánsulfonová + TRIS

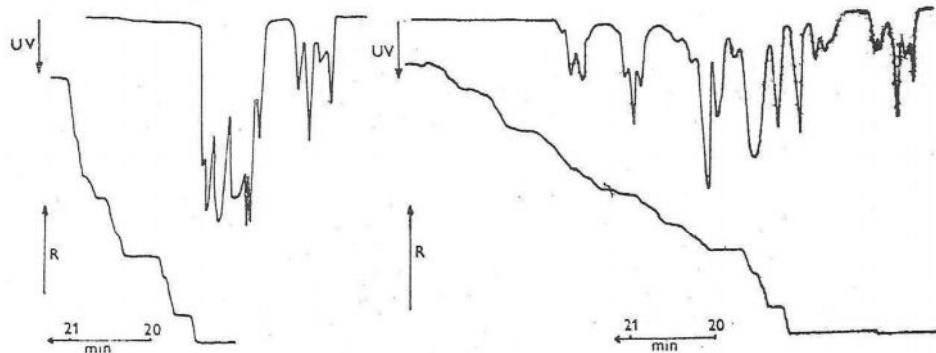
Analýzy boli robené v dvojkolónovom usporiadani prístroja (priemery kapilár $\Phi = 0,8$ mm, $l_1 = 250 \mu\text{A}$; $\Phi = 0,3$ mm, $l_2 = 50 \mu\text{A}$). Izotachforegramy sú záznamy z analytickej kolóny, ktorá bola vybavená vodivostným aj UV detektorm ($\lambda = 254$ nm).



Obr. 1. Spojitý spacer "SERVALYT"
(1 µl, riedenie 1 : 10)

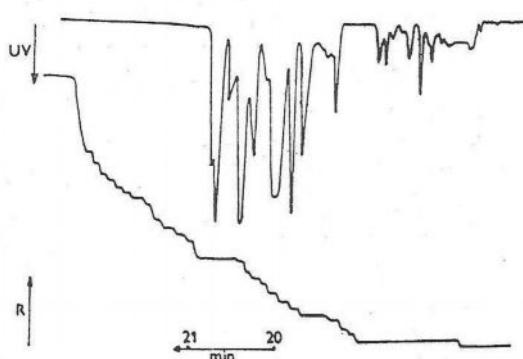


Obr. 2. Zmes diskrétnych spacerov
(30 µl, $c_{inj} = 5 \cdot 10^{-5}$ mol/l)



Obr. 3. Moč (5 µl, riedenie 1 : 10)

Obr. 4. "SERVALYT" (1 µl, riedenie 1 : 10) +
moč (5 µl, riedenie 1 : 10), vyšší počet
a kvalitnejšie rozlíšenie jednotlivých
komponentov oproti obrázku č. 3



Obr. 5. Zmes diskrétnych spacerov (30 µl,
 $c_{inj}=5 \cdot 10^{-5}$ mol/l) + moč (5 µl, riedenie
1 : 10), vyšší počet a kvalitnejšie
rozlíšenie oproti obrázku č. 4.

Prístroje pre izotachoforézu vyrába :
VILLA Labeco s.r.o., Chrapčiakova 1, 052 01 Spišská Nová Ves