



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

IZOTACHOFORÉZA

APLIKĀČNÝ LIST č. 5

"SPACERY" A ICH VYUŽITIE V ITP S POUŽITÍM UV - DETEKCIE (pH = 3,25)

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 obtiažnej identifikácie, systematickej chyby stanovenia a celkovo zníženej interpretability izotachoforeogramu.

Napriek tomu, že látky sú vzájomne separovateľné, tým, že tvoria sled tesne za sebou idúcich zón minimálnej dĺžky, alebo migrujú v hranicích zónach medzi zložkami, ktoré tvoria korektné zóny, fotometrickým detektorm nemusia byť rozlišiteľné.

Tento problém sa dá riešiť dvomi prístupmi :

1. Ku vzorke sa pridá syntetická zmes amfolytov (Ampholine, Servalyt, Pharmalyt, Biolyt), ktoré obsahujú veľký počet individuálnych izotachoforetickej v pohyblivostnom intervale medzi vodiacim a zakončujúcim iónom. Tieto zložky (neabsorbujúce žiarenie v danej vlnovej dĺžke) vytvoria rad zón, pričom svetlo absorbujúce zložky zo vzorky zaujmú v takto rozdelenej zmesi pozíciu podľa svojich pohyblivosti. Tým sa podstatne zvýší počet fotometrickým detektorm rozlišiteľných komponentov v analyzované vzorku. V izotachoforetickej terminológii sa syntetické amfolyty často nazývajú "spojitý pohyblivostný gradient", z angl. continuous mobility gradient, a často sa používajú napr. v analýze proteinov.

2. Ku vzorke sa pridá zmes iónogenných látok, pripravená z individuál, ktoré majú nasledujúce vlastnosti :

- a, zložky migrujú v pohyblivostnom intervale vodiaci-zakončujúci ión
- b, zložky neabsorbujú žiarenie o danej vlnovej dĺžke
- c, zložky sa zmiešajú v zrnovatelných koncentráciách, len o málo vyšších než je potrebné na vytvorenie ich vlastných zón. Za takýchto podmienok pri analýze vzorky s prípadom zmesi uvedených vlastností môžeme cieliť (na rozdiel od "spojitého pohyblivého gradientu") zvýšiť analytickej parametre stanovenia fotometrickým detektorm. Zmesi iónogenných látok, používané pre tento účel sa nazývajú "diskrétné spacerov".

Zrovnanie oboch typov (spacerov) pri využití fotometrického detektora veľmi jasne ilustrujú záznamy na obrázkoch č.3-5. Prednosti "diskrétnych spacerov" pri analyzovanom materiále (moč) sú zrejmé. V praktických aplikáciach pre dané zloženie (pH) vodiaceho elektrolytu, je tiež zmesi potrebné pripraviť 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.

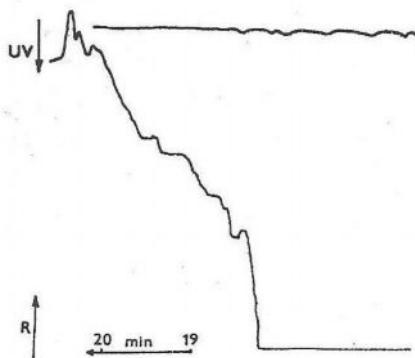
Podmienky : vodiaci elektrolyt :

10^{-2} M HCl + β -alanín + 0,1% hydroxyetylcelulóza (HEC), pH = 3,25

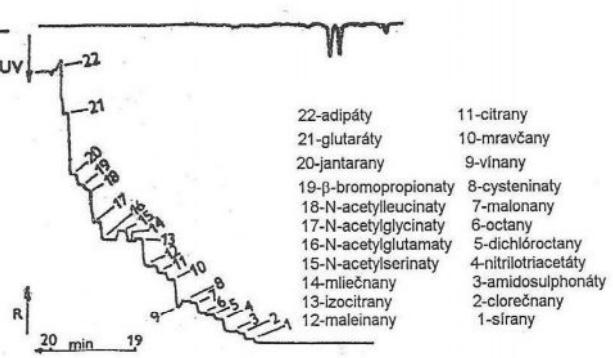
zakončujúci elektrolyt :

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

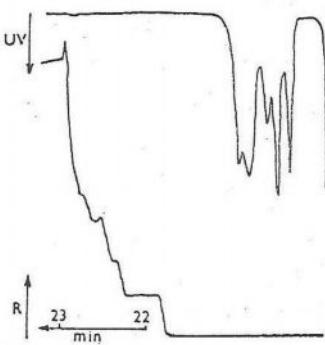
Analýzy boli robené v dvojkolónovom usporiadanií prístroja (priemery kapilár $\Phi = 0,8\text{mm}$ a $\Phi = 0,3\text{mm}$). Izotachoforeogramy sú záznamy z analytickej kolóny, ktorá bola vybavená vodivostným aj UV detektorm ($\lambda = 254\text{nm}$).



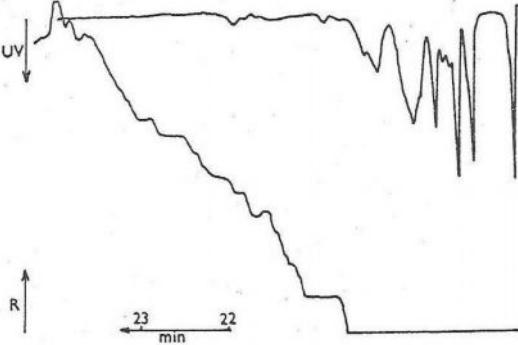
Obr. 1. Spojitý spacer "SERVALYT"
(1 µl, riedenie 1 : 10)



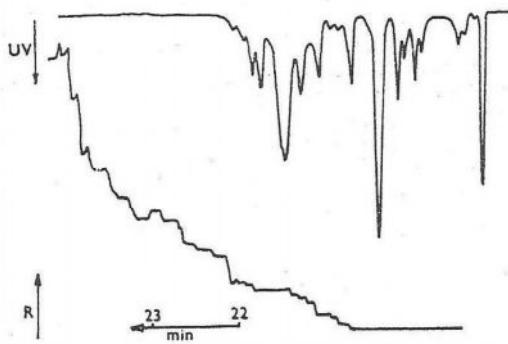
Obr. 2. Zmes diskrétnych spacerov
(30 µl, $c_{inj} = 5 \cdot 10^{-5}$ mol/l)



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
komponent 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., Chrapčiaková 1, 052 01 Spišská Nová Ves