

# 1. CHROMATOGRAFICKÉ DĚLENÍ ANIONTŮ NA IONEXECH

## TEORIE:

Uplatnění iontoměníčů v analytické chemii je založeno na vratné výměně iontů mezi mobilní kapalnou fází a stacionární iontovou fází. Stacionární fáze se skládá z nerozpustné, avšak propustné polymerní sítě, která obsahuje vázané skupiny s nábojem a pohyblivé protiionty opačného náboje. Tyto protiionty mohou být vyměněny za jiné ionty z mobilní fáze.

Jako vázané skupiny (*active groups*) se uplatňují:

- u silně kyselých měničů kationtů, katexů (DOWEX 50WX) -SO<sub>3</sub>H<sup>+</sup>
- u slabě kyselých katexů (DOWEX CCR2) -COOH
- u silně bazických měničů aniontů, anexů (DOWEX 1X) -[N(R)<sub>3</sub>]<sup>+</sup> Cl<sup>-</sup>

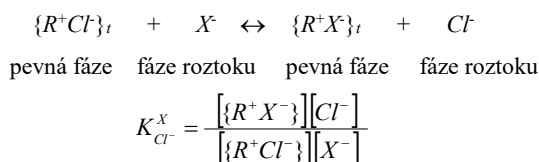
Výměnné reakce jsou téměř úplně vratné a rovnovážný stav nezávisí na směru, ze kterého byl dosažen.

V dokumentaci k ionexům určeným pro použití v klasické kolonové nízkotlaké (gravitační) chromatografii nalezneme údaje rozhodující pro jejich používání (v {} závorkách jsou uvedeny údaje platné pro silně bazický anex DOWEX 1X8 se strukturou polystyrenu kopolymerovaného s divinybenzenem s funkčními skupinami trimethylbenzylamonium, se kterým budeme pracovat):

- velikost částic {50–100 mesh} (mesh je pomocná jednotka, odvozená od rozměrů ok ve standardních sítích, používaných k dělení velikostních frakcí: 50 mesh – otvor 0,29 mm; 100 mesh – otvor 0,14 mm)
- zesítení (*crosslinkage*) – % divinybenzenu {8}
- sypná hmotnost (*shipping density*) - k určení množství ionexu pro naplnění kolony určitého objemu {0,7 kg/dm<sup>3</sup>}
- obsah vody (*moisture*) – voda na 1 g suchého ionexu. Přijímáním vody se gelová struktura rozpíná, bobtná a zvětšuje svůj objem. Ionexy jsou zpravidla dodávány v nabotnalém stavu. {43 %}
- celková výměnná kapacita (odpovídá počtu funkčních skupin v hmotnostní jednotce sušiny a závisí na iontové formě ionexu) – vyjadřuje se jako „g of CaCO<sub>3</sub>/dm<sup>3</sup>“ {66}
- celková hmotnostní kapacita (mol chem. ekvivalentů na 1 g sušiny) {3,5 mmol chem. ekv./1 g}
- celková objemová kapacita (mol chem. ekvivalentů v 1 ml usazené nabotnalé vrstvy) {1,33 mmol chem.ekv./1 ml}
- užitková výměnná kapacita (kapacita do průniku iontu) – jde o skutečnou pracovní kapacitu pro určitou velikost částic, teplotu kolony, pro určitou průtokovou rychlost, určitý stupeň plnění a určitou koncentraci přiváděného roztoku

Pro vyhodnocování výsledků měření, zejména určování tzv. **mrtvého objemu**, je důležitým údajem poměr  $\varepsilon = V_o/V_c$  označovaný jako relativní porozita kolony ( $V_c$  je celkový objem náplně v koloně,  $V_o$  je objem mezer mezi zrnky ionexu). Hodnota tohoto poměru pro polystyrendivinybenzenový typ ionexu je zpravidla  $\varepsilon = 0,40$ .

SELEKTIVITA charakterizuje rozdíly v afinitě iontů k příslušnému měničci iontů. Je vyjadřována selektivitním koeficientem, který určuje mol chem. ekvivalentů iontů sorbovaných z 1 ml roztoku na 1 g sušiny pryskyřice, u anexu v chloridové, u katexu ve vodíkové formě. Selektivitní koeficient je označován také jako koncentrační výměnná konstanta, charakterizující výměnnou rovnováhu

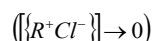


Selektivitní koeficient není konstantou, závisí na velikosti obou vyměňovaných iontů i na celkové koncentraci a pro daný typ ionexu se mění se stupněm zesítení. Dává však dobrou informaci pro rozhodování o separaci iontů. Například pro silně bazický anex Cl<sup>-</sup> cyklu má selektivitní koeficient pro některé anionty tyto hodnoty:

$K_{Cl^-}^X$

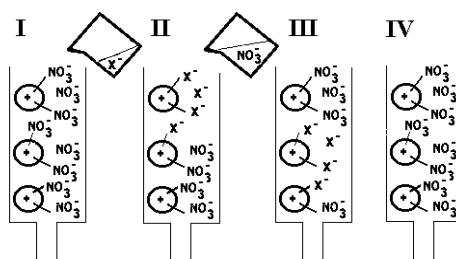
OH <sup>-</sup>	F <sup>-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Br <sup>-</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	I <sup>-</sup>
0,09	0,09	<b>1,00</b>	2,8	3,8	8,7

Čím je  $K_{Cl^-}^X$  větší, tím lépe nahrazuje ion X<sup>-</sup> v roztoku ion Cl<sup>-</sup> v ionexu. Za rovnováhy (zastavený tok v koloně) nelze vyměnit 100 % iontu X<sup>-</sup> (rovnovážná reakce). Kvantitativní výměnu lze realizovat dynamicky - stálým průtokem mobilní fáze. Tento děj si lze představit jako opakované ustavování rovnováh se stále klesající  $[\{R^+Cl^-\}]$



Velikost koeficientu je  $K_{Cl^-}^X$  určující pro rychlost výměny, velikost poměru  $K_{Cl^-}^{X2}/K_{Cl^-}^{X1}$  určuje možnost separace iontů  $X2^-$  a  $X1^-$ .

Na rozdílech afinit iontů k sorbentu jsou založeny postupy chromatografického dělení iontů, kdy lze separace iontů ze směsi dosáhnout vhodnou volbou typu a koncentrace elučního činidla.

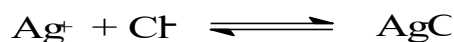


Obr. 1.1: Fáze práce s kolonou

## 1.1. Přípravné práce

### 1.1.1. Faktorizace odměrného roztoku 0,02 M AgNO<sub>3</sub>

Provádí se titrací standardního roztoku NaCl na indikátor chroman draselný.



$$1 \text{ ml } 0,02M \text{ AgNO}_3 \approx 1,1688 \text{ mg NaCl} \approx 0,70906 \text{ mg Cl}^- \quad M(\text{NaCl}) = 58,44 \text{ g/mol}$$

Na analytických váhách navážít přibližně 0,1 g NaCl, navážku zapsat s přesností na 4 desetinná místa, rozpustit ve 100 ml odměrné baňce a po rozpuštění doplnit po rysku destilovanou vodou.

Do titračních baněk napipetovat 10 ml roztoku NaCl, přidat 3 kapky roztoku K<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>.

Poté titrovat 0,02 M AgNO<sub>3</sub> po až do první pozorovatelné změny zbarvení ze žlutého do oranžového (podle množství přidaného indikátoru béžového až červenohnědého). Titraci provést 3x.

Z výsledků titrací vypočítat přesnou koncentraci odměrného roztoku AgNO<sub>3</sub>.

### 1.1.2. Převedení ionexu do NO<sub>3</sub><sup>-</sup> cyklu

Kolonu naplněnou ionexem 10 minut promývat roztokem 2 M NaNO<sub>3</sub> (gravitačně – samospádem).

**POZOR!** Kolona v části, kde je umístěný ionex, musí být stále zaplněna kapalinou. Proto je třeba kontrolovat výšku hladiny elučního roztoku.

## 1.2. Ekvilibrace kolony

Po promytí chromatografické kolony 2 M NaNO<sub>3</sub> promývat kolonu (naplněnou ionexem) 10 minut elučním roztokem 0,08 M NaNO<sub>3</sub>.

## 1.3. Příprava modelového roztoku vzorku

Do 100 ml odměrné baňky napipetovat 2,5 ml zásobního roztoku Cl<sup>-</sup> (1 M NaCl) a také 2,5 ml zásobního roztoku Br<sup>-</sup> (1 M KBr), odměrnou baňku doplnit destilovanou vodou po rysku.

#### 1.4. Dávkování modelového roztoku na kolonu

Po protečení veškerého 0,08 M roztoku  $\text{NaNO}_3$  a srovnání hladiny v chromatografické koloně nadávkovat na kolonu modelový vzorek, tj. pod ústí kolonky postavit 5 ml odměrný válec a do kolony napipetovat 5 ml připraveného modelového vzorku (tj. toto množství nanést na kolonu). Zaznamenat čas (čas nátoky) nanesení kapaliny na kolonu.

**POZOR!** Veškeré množství nanést na kolonu pouze 1x,  $\text{Cl}^-$  a  $\text{Br}^-$  se vymývají postupně.

Po natečení 5 ml kapaliny do odměrného válce, přelít jeho obsah do titrační baňky a válec vypláchnout 5 ml destilované vody do téže titrační baňky (pořadové číslo 0).

#### 1.5. Postupná eluce aniontů a jímání frakcí. Stanovení obsahu analytu ve frakcích eluátu.

##### Eluce chloridů a stanovení obsahu chloridů ve frakcích eluátu

Kolonu postupně promývat elučním roztokem 0,08 M  $\text{NaNO}_3$ .

Pod výtok z kolonky postavit 5 ml odměrný válec. Po natečení 5 ml odměrný válec odstavit, nahradit dalším odměrným válcem a pokračovat v jímání eluátu.

První frakci přelít do titrační baňky, odměrný válec propláchnout 5 ml destilované vody do téže titrační baňky a odměrný válec připravit k jímání další frakce. Tento postup stále opakovat.

V titračních baňkách stanovovat halogenid titrací odměrným roztokem 0,02 M  $\text{AgNO}_3$  Mohrovou metodou na chroman draselný jako indikátor. Do titrační baňky přidat 3 kapky indikátoru  $\text{K}_2\text{CrO}_4$  a titrovat roztokem 0,02 M  $\text{AgNO}_3$ , dokud se původně nažloutlý zakalený roztok nezmění první kapkou zbarvení do červenohnědého tónu chromanu stříbrného.

Celkovou spotřebu odměrného roztoku porovnat s hodnotou teoretické maximální spotřeby 0,02 M  $\text{AgNO}_3$  na stanovovaný halogenid.

##### **POZOR!**

*Je třeba si předběžně spočítat celkové teoretické látkové množství  $\text{Cl}^-$  /  $\text{Br}^-$  a množství  $\text{Cl}^-$  /  $\text{Br}^-$ , které byly vneseny na kolonu. Tyto hodnoty uvést do laboratorního deníku.*

Při titracích zaznamenávat postupný růst obsahu halogenidů v titračních baňkách a jejich následný pokles. Pořadí baněk, kdy začíná a vrcholí eluce, závisí při konstantním toku mobilní fáze na koncentraci  $\text{NaNO}_3$  v elučním roztoku. Eluci je třeba provádět tak dlouho, až se při titracích minimalizují spotřeby  $\text{AgNO}_3$  (**POZOR!** Neklesnou na původní hodnotu, hodnoty se pouze ustálí). Po dosažení tohoto stavu ukončit promývání kolony 0,08 M  $\text{NaNO}_3$ .

##### Eluce bromidů a stanovení obsahu bromidů ve frakcích eluátu

Po klesnutí hodnoty spotřeby titračního činidla 0,02 M  $\text{AgNO}_3$  na frakci stanovovaných halogenidů (tj. chloridů) na konstantní hodnotu, změnit eluční činidlo na 1 M  $\text{NaNO}_3$ . Dále pokračovat v eluci  $\text{Br}^-$ .

Eluci provádět tak dlouho, až se při titracích minimalizují spotřeby  $\text{AgNO}_3$  na úroveň jako v baňkách na začátku eluce. Po dosažení tohoto stavu eluci ukončit.

#### 1.6. Ukončení analýzy a příprava kolony k další analýze

Po ukončení analýzy promývat 10 minut kolonu roztokem 2 M  $\text{NaNO}_3$ .

#### 1.7. Vyhodnocení analýzy

**PRŮBĚŽNÝ KONTROLNÍ VÝPOČET:**

Výsledky titrací zaznamenávat do tabulky, počítat celkovou spotřebu 0,02 M AgNO<sub>3</sub> od první pozitivní frakce:

frakce č.	V <sub>frakce</sub>	V <sub>(spotřeba 0,02 M AgNO<sub>3</sub> na frakci)</sub>	V <sub>celková spotřeba</sub>	n stanoveno Cl <sup>-</sup> / Br <sup>-</sup>	m stanoveno Cl <sup>-</sup> / Br <sup>-</sup>
	[ml]	[ml]	[ml]	[mmol]	[mg]
n	5	0,11	0,11		
n + 1	5	1,1	1,21		
n + 2	5				
0					
1					
2					
3					
4					
5					
6					
7					
8					
9					
10					
11					
12					
13					
14					
15					
16					
17					
18					
19					
20					
21					
23					
24					
25					
26					
27					
28					
29					
30					
31					
32					
33					
34					
35					
36					
37					
38					
39					
40					
atd.					

### 1.8. Sestrojení eluční křivky

Z naměřených dat sestrojíte eluční křivku, tj. závislost obsahu  $\text{Cl}^-$  a  $\text{Br}^-$  v eluátu na objemu elučního činidla.

Do grafu vynést na osu  $x$  celkový objem eluátu, naměřený na výstupu z kolony od frakce označené 0, vytlačené při nanášení vzorku, a na osu  $y$  spotřebovaný objem titračního činidla  $\text{AgNO}_3$ , tj. hodnoty přímo úměrné obsahu  $\text{Cl}^-$  a  $\text{Br}^-$  ve frakci.

Do grafu uvést i hodnotu objemové rychlosti průtoku mobilní fáze kolonou, vypočítanou z údajů o čase a objemu (odst. 1.4). Průměr kolony je 0,9 cm, výšku náplně je třeba změřit.

V grafu označit změnu koncentrace elučního činidla.

### 1.9. Vyhodnocení

Při vyhodnocení chromatografického dělení aniontů na ionexech uvést do protokolu:

- **teoretické látkové množství  $\text{Cl}^-$  a  $\text{Br}^-$  nanesené na kolonu v mmol, teoretický obsah  $\text{Cl}^-$  a  $\text{Br}^-$  nanesené na kolonu v mg.**
- **určit skutečné látkové množství  $\text{Cl}^-$  a  $\text{Br}^-$  v mmol, obsah  $\text{Cl}^-$  a  $\text{Br}^-$  v mg a porovnat je s vneseným známým množstvím  $\text{Cl}^-$  a  $\text{Br}^-$ .**
- **mrtvý objem  $V_M$** , tj. objem, v němž se eluuje látka nezadržovaná na koloně, **a stanovení předpokládané první frakce, v níž bude stanoven  $\text{Cl}^-$** , tj. vypočítat objem náplně z hodnoty poloměru kolony a výšky sloupce sorbentu  $h$  podle vzorce vztahu

$$V_s = \pi r^2 h$$

Z tohoto objemu 40 % zaujímá roztok vně mezi zrny ionexu a tento objem je minimálním objemem, který opustí kolonu, než začne vytékat analyt, pokud není na koloně zadržován.

- **$V_M$  vyznačit do sestrojeného elučního grafu.** Pokud se analyt bude zadržovat, objeví se až v následujících frakcích.
- **celkovou spotřebu odměrného roztoku porovnat s hodnotou teoretické maximální spotřeby 0,02 M  $\text{AgNO}_3$  vypočítanou jako objem titračního činidla, odpovídající celkovému látkovému množství  $\text{Cl}^-$  a  $\text{Br}^-$  vnesenému na kolonu.**
- **přiložit grafické zobrazení eluční křivky s vyznačeným mrtvým objemem, hodnotou objemové rychlosti průtoku mobilní fáze kolonou. V grafu vyznačit také změnu koncentrace elučního činidla.**