

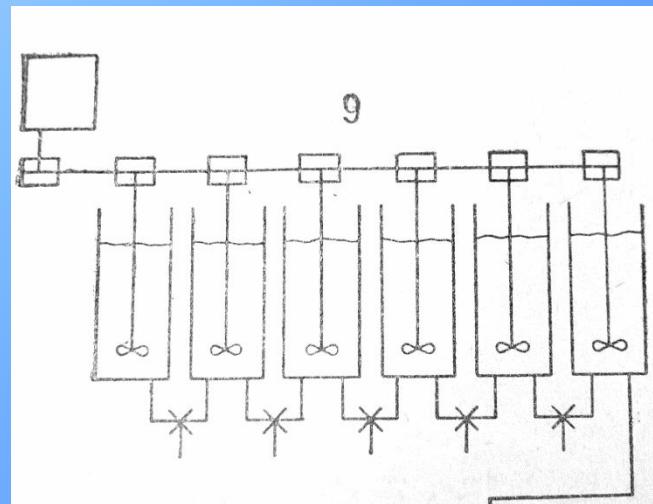
Хроматофокусирование: новые подходы в концентрировании и разделении

А.В.Иванов

Градиенты pH

Доколоночные (внешние)

- Только подвижные фазы
- Необходимы смесители и т.д.
[пример узла установки
“Waters ALC-100”, 1978 г.]



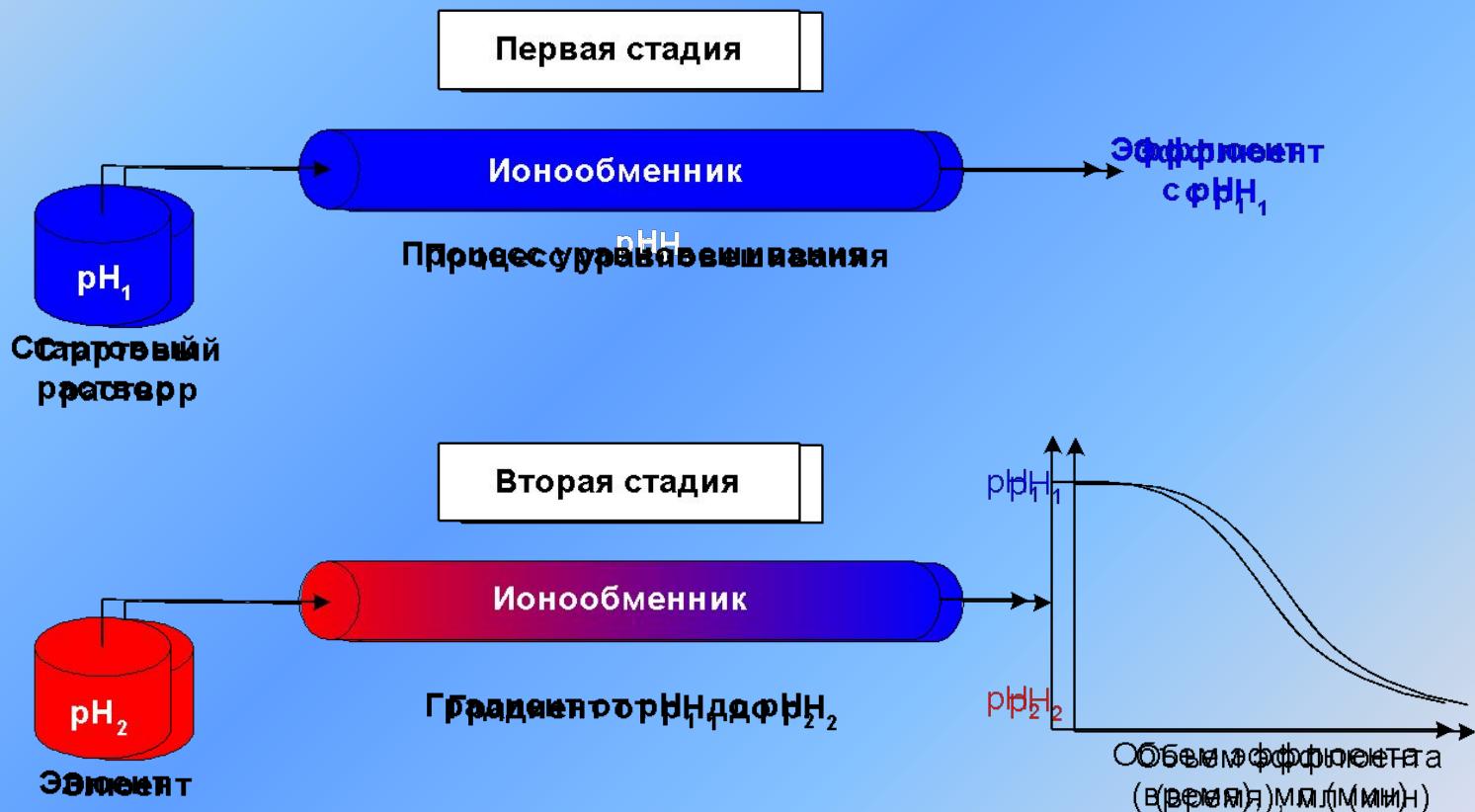
Внутриколоночные (внутренние)

- Подвижные **полибуферные** фазы + **сорбент**
- Оборудование для изократического элюирования

Хроматофокусирование (ХФ)

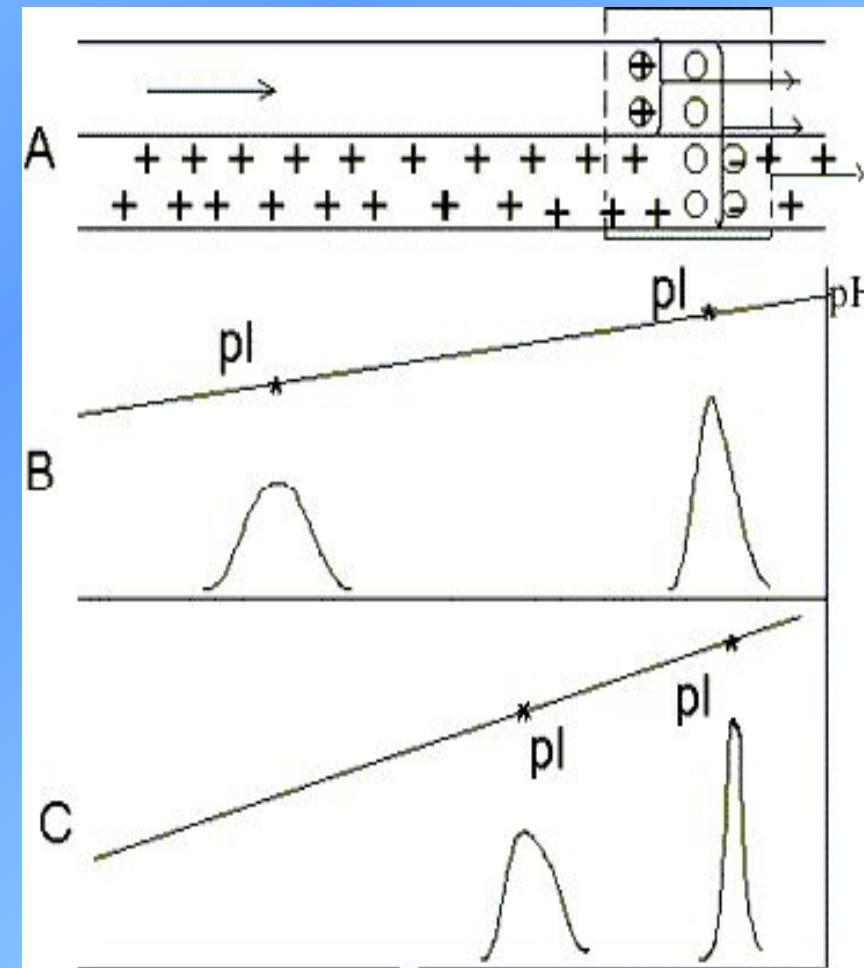
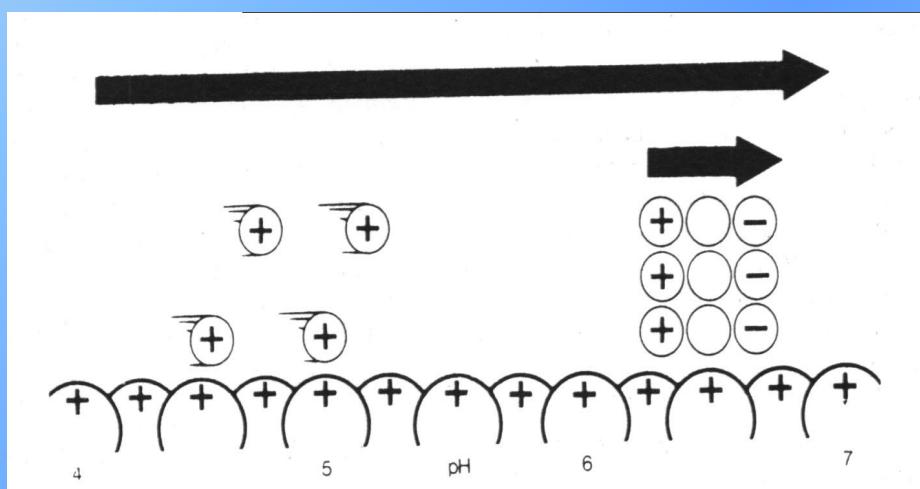
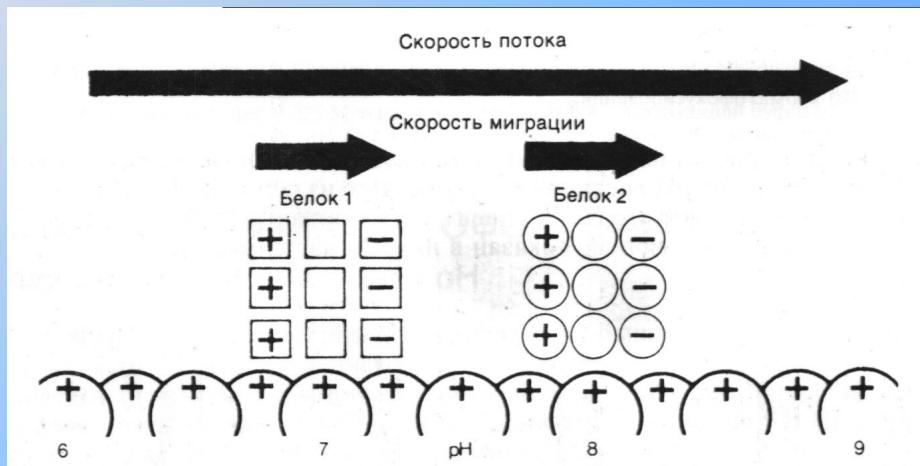
- **Метод** ионообменной хроматографии, основанный на формировании линейного градиента pH внутри колонки (**L.Sluyterman**; Uppsala, 1979-81)
объекты: биологические биполярные соединения (белки, ферменты, и т.д.)
- **Техника** получения градиента pH в уравновешенной стартовым раствором СР колонке (pH_1) при пропускании буферного элюента Э (pH_2)
- Слабоосновный анионообменник ($-\text{NR}_2$) – **нисходящий градиент;**
Слабокислотный катионообменник ($-\text{COOH}$)- **восходящий градиент**

Техника хроматофокусирования (ХФ)



Фокусирующий эффект при разделении биполярных соединений

(из книги “Хроматофокусирование полибуфером на ПБИ”,
Stockholm-Uppsala, 1982)



Преимущества хроматофокусирования

- **не требуется** дополнительное оборудование (градиентный насос, система смесителей);
- **высокая** нагрузочная **емкость** колонок, **концентрирование** и **разделение** на одной колонке;
- высокая **воспроизводимость** градиентов ($s_r \leq 0,02$), **широкий рабочий интервал pH** (до 4-5 ед.);
- **фокусирующий** эффект (для биполярных соединений)

НО:

основное ограничение – полиамфолитные элюенты

Новые направления ХФ



1. Хроматофокусирование ионов переходных металлов

- **Анионообменные** сорбенты: РВЕ-94 (Pharmacia); кремнеземы (Силохром, Силасорб) с привитыми олигоэтиленами – En-, Dien-, Tetren-; AP- (аминопропил-)
- **Катионообменные** сорбенты: полимеры (МГЦ, ССПС и ПММА) с привитыми карбоксильными группами -COOH, -CH₂COOH
- **Удерживание** ионов металлов за счет комплексообразования при более высоких pH и элюирование при плавном снижении pH в слое сорбента (концентрирование и разделение)

Комплексообразующие сорбенты

для ХФ ионов металлов

**(впервые – нисходящие градиенты pH
на карбоксильных сорбентах)**

[12 сорбентов]

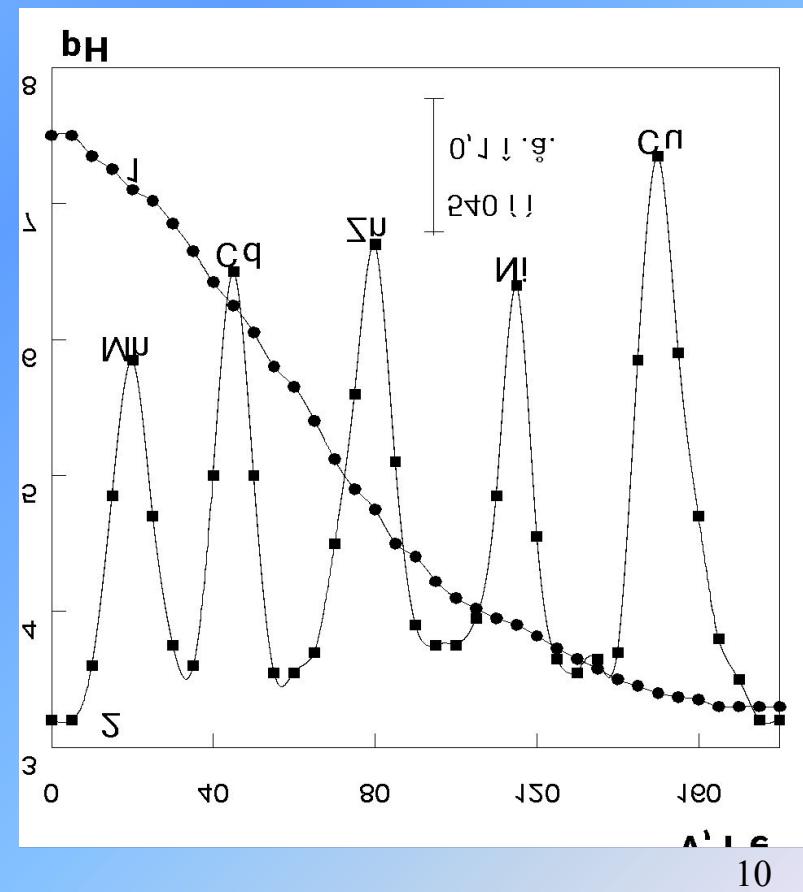
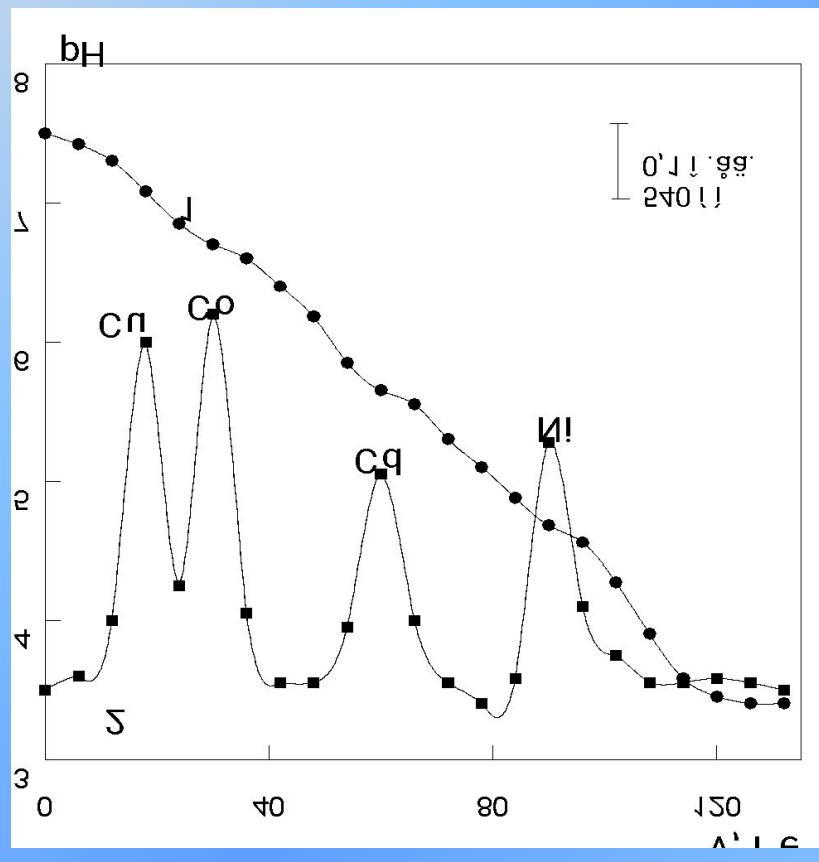
Сорбент	Матрица	Функц. группы	Размер частиц (мкм)	pH- диапазон гидрол. стаб-ти	Ионообм. емкость
PBE-94 (Pharmacia)	полисаха- рид	-NR ₂ (не указаны)	100-200	2 - 12	0,32 ммоль/мл геля
Tetren-SiO ₂	Силохром C-120	тетраэтилен- пентамин	100-160	1 - 8	0,35 ммоль/г
MacroPrep 50 CM (*) (Biorad)	ПММА	-CH ₂ COOH	50	3 - 13	0,21 ± 0,04 ммоль/мл геля

Хроматофокусирование (ХФ) ионов металлов на анионообменных сорбентах

сорбент - а) PBE-94; б) Tetren-SiO₂ (колонка 300x9 мм)

СР - 25 мМ Трис-HCl (рН 7,5), Э - 1:8 Полибуфер-74 (рН 3,3), 1 мл/мин

Детектирование - по реакции с ПАР (540 нм)



Разделение и концентрирование ионов металлов

сorbент MacroPrep 50 CM (50 мкм, 50x4,6
мм)

СР: 10 мМ Трис-HCl (рН 7,5), I_{CP} : 0,1 (NaCl)
Э: 0,5 мМ лимонная к-та (рН 3,4), I_E : 0,1
(NaCl); 1 мл/мин

Детектирование: УФ (254 нм)

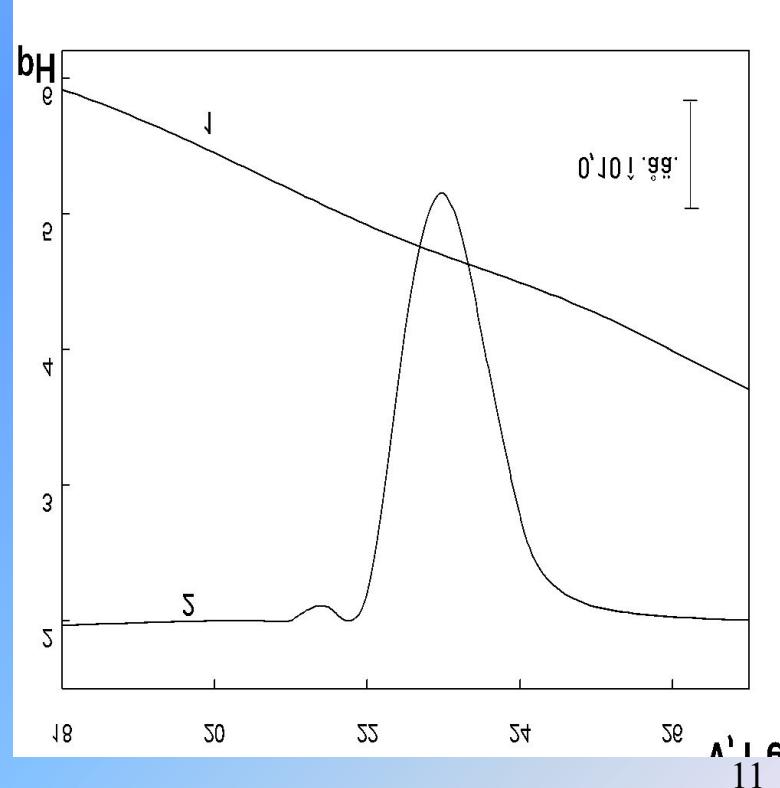
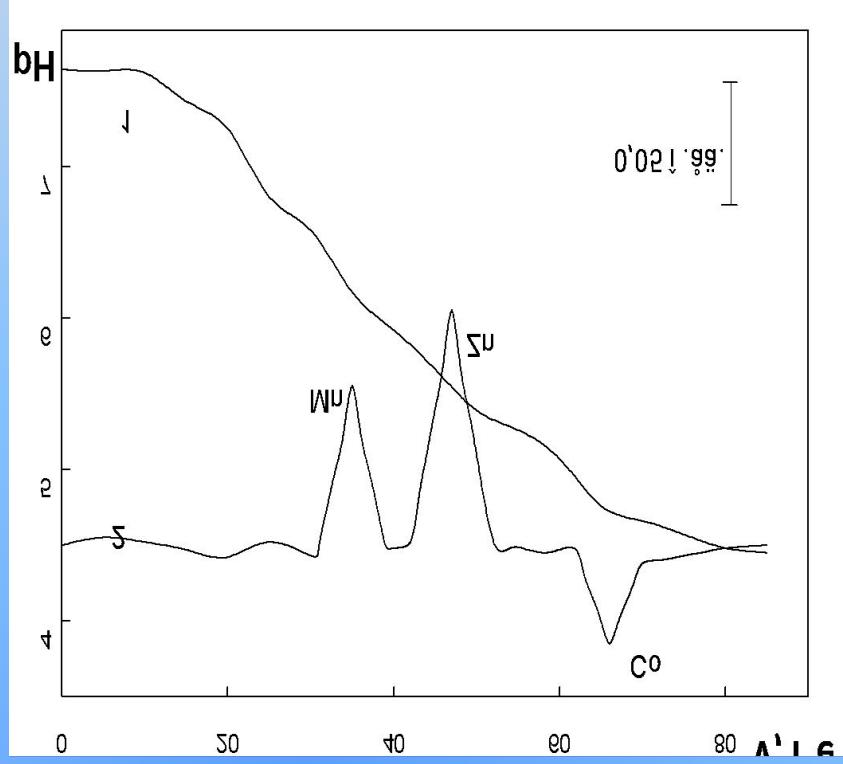
сorbент MN (5 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 10 мМ Трис-HCl (рН 7,1), I_{CP} : 0,05

Э: 1 мМ лимонная к-та (рН 3,3), I_E : 0,05;
1 мл/мин

Проба: 2×10^{-5} М Cu^{2+} , 30 мл

Детектирование: УФ (254 нм)



Концентрирование ионов переходных металлов

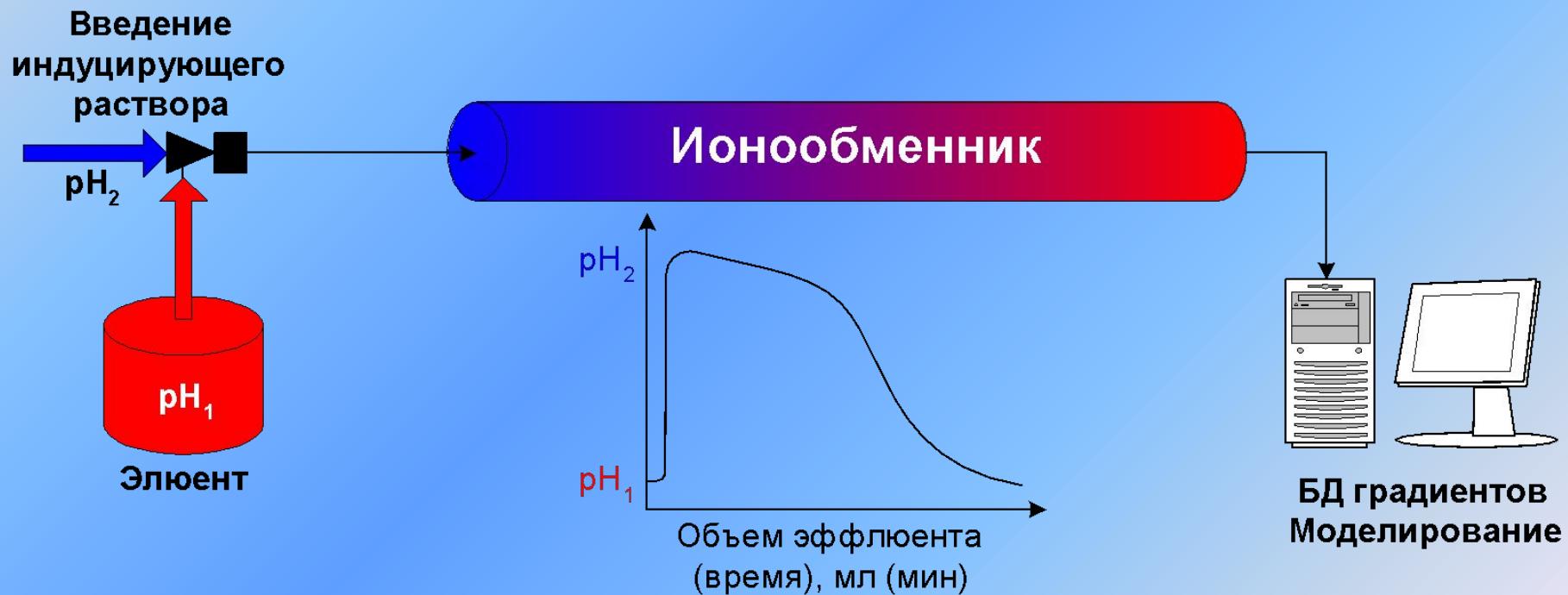
$$K = \frac{m_{\text{сорб.в-ва}} V_{\text{ПФ}}}{m_{\text{несорб.в-ва}} m_{\text{НФ}}}$$

Сорбент	Co ²⁺	Cu ²⁺	Ni ²⁺	Zn ²⁺	Fe ³⁺	Mn ²⁺	Cd ²⁺	Pb ²⁺
РВЕ-94	127	121	113	105	93	63	47	--
СМ-52	150	84	>500	70	98	83	80	>600

Техника индуцирования:

введение конц. индуцирующего раствора ИР (рH_2)
в поток разбавленного буферного элюента Э (рH_1)
(K.Slais; Brno, 1992-94; А.Иванов, 1994-95)

→ сокращение времени в 3-4 раза



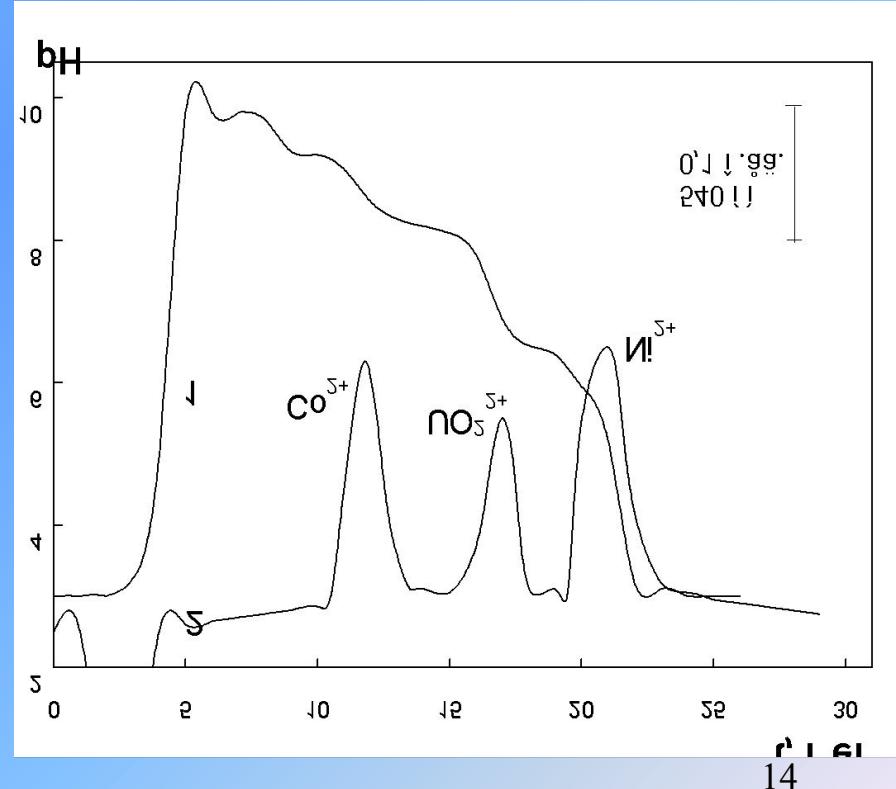
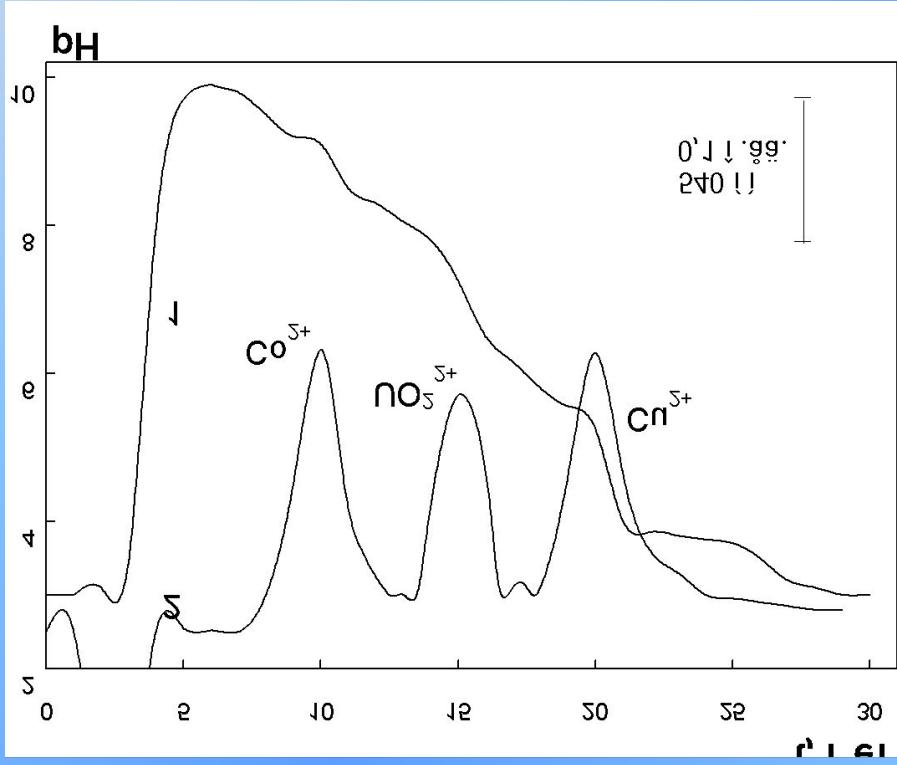
Разделение ионов металлов с индуцированным градиентом pH

сорбент - **а)** Dien-SiO₂ (100-120 мкм, 150x2 мм); **б)** Tetren-SiO₂

ИР – 1 мл 100 мМ Na₂B₄O₇,

Э – **а)** 10 мМ (6-аминогексановая к-та + гистидин); 0,2 мл/мин; **б)** 20 мМ,

Детектирование - по реакции с ПАР (540 нм)



2. Новые простые подвижные фазы для хроматофокусирования

Традиционно – полиамфолитные элюенты
("полибуферы")

Преимущества: **постоянная** буферная емкость в широком диапазоне pH → широкий рабочий интервал pH

Но:

сложный синтез, **высокая** стоимость,
низкая устойчивость к биодеградации;
трудно отделять от белков и пептидов;
высокий УФ-сигнал

Подходы к поиску подвижных фаз – стартовых растворов и элюентов

- **эмпирический** - экспериментальная проверка смесей кислот, оснований и амфолитов – до **20 - 25** компонентов (Hutchens, 1985-86)
- **на основе моделирования** (учет свойств сорбентов, активных компонентов подвижных фаз, **наличие сильного электролита**):
сорбент – полифункциональный, полиэлектролитный
СР – слабое основание + электролит (NaCl)
Э – слабая кислота + основание + электролит (NaCl)

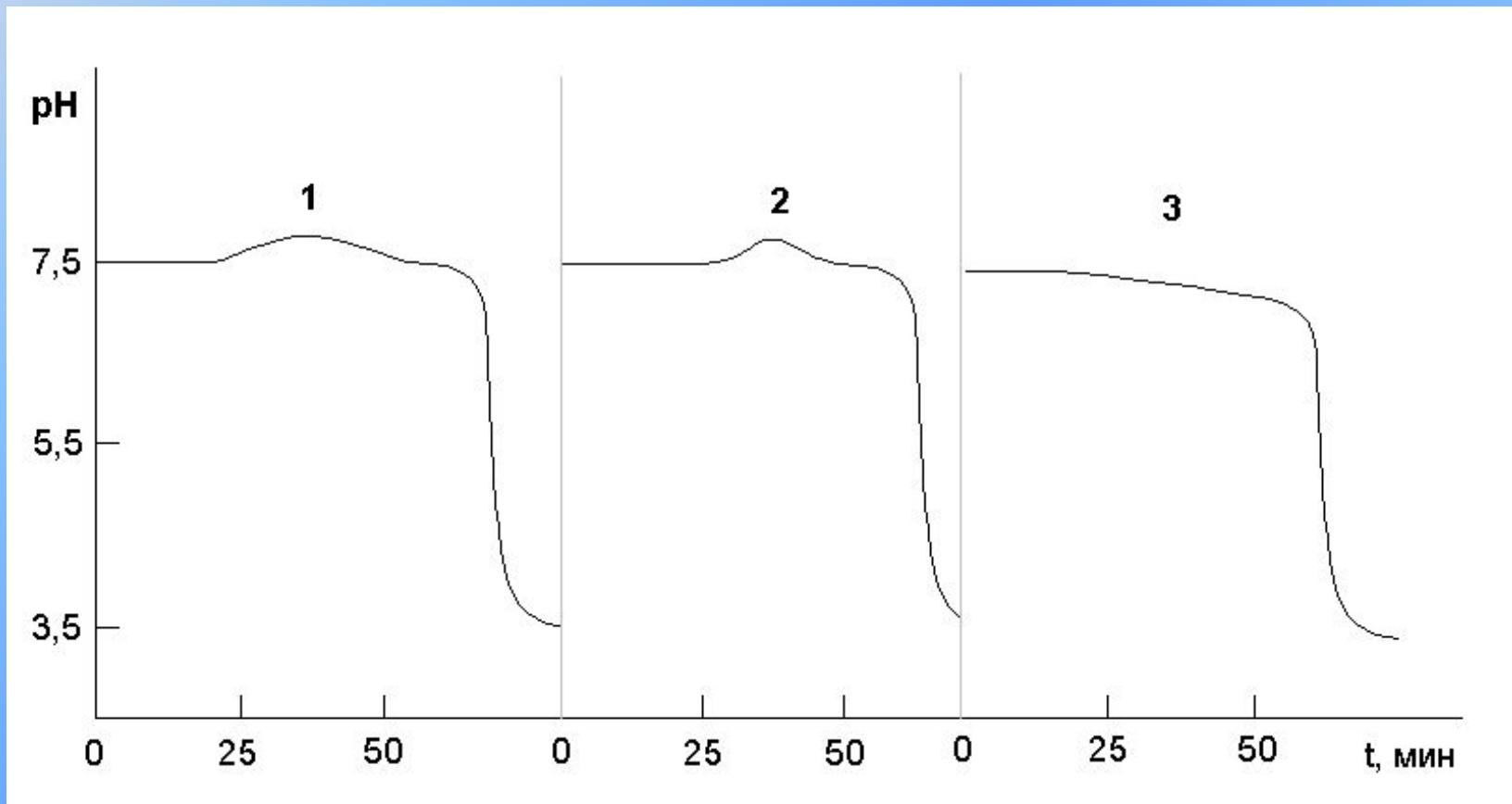
2.1. Как избавиться от подъема pH на нисходящем градиенте?

$$I_{\text{Э}} < I_{\text{CP}}$$

сorbент Tetren-SiO₂ (7,5 мкм, 1 мМ/г, 250x4,6 мм)

СР: 25 мМ Трис-10 мМ H₂C₂O₄ (рН 7,5), I_{CP}: 1 - ~0; 2 - 0,1; 3 - 1

Э: 20 мМ H₂C₂O₄-22 мМ Трис (рН 3,5), I_Э: ~0,05



Нисходящие градиенты рН в анионообменных колонках

- **полифункциональные** сорбенты с полиэлектролитными свойствами;
- элюенты с **минимальным** содержанием слабых оснований;
- $I_e < I_{cp}$
для формирования **плавного** градиента ионную силу элюента следует **понижать**,
для более **резкого** градиента - **повышать**

Разделение изоформ плазминогенов

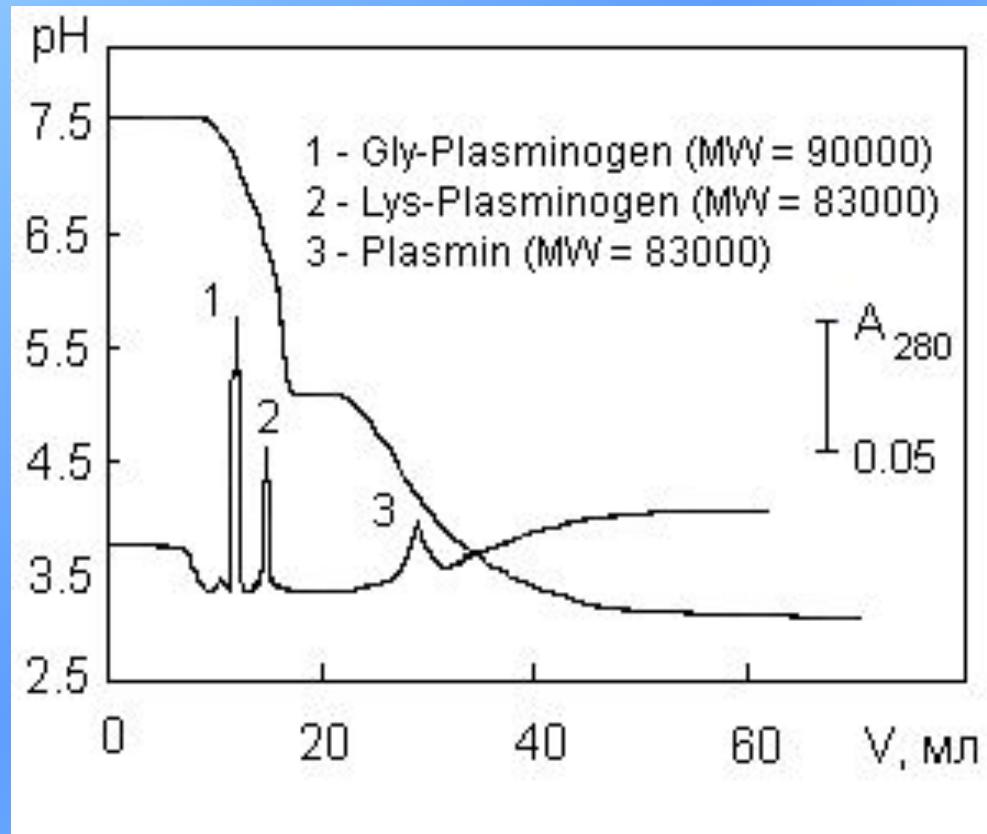
сорбент Tetren-SiO₂ (7,5 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 25 мМ Трис-HCl (рН 7,5), I_{CP}: 0,02

Э: 2 мМ H₂C₂O₄ (рН 2,9), I_Э: ~0; 1 мл/мин

Проба: 20 мкл лиофилизов. смеси **Glu-** и **Lys**-плазминогенов
(pI 5,82 и 5,66), активность 1 мг/мл

Детектирование - УФ (280 нм)



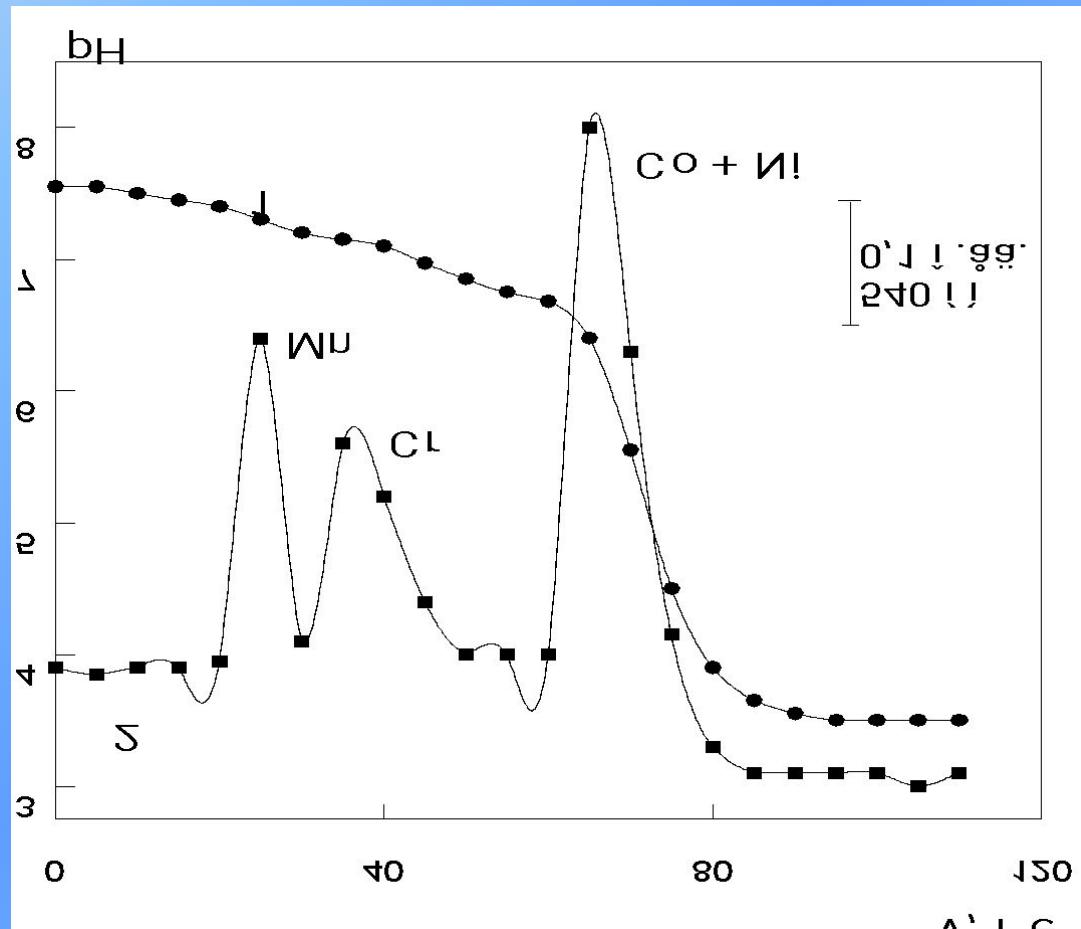
Разделение смеси металлов

сорбент РВЕ-94 (>100 мкм, 300x9 мм)

СР: 25 мМ Трис-HCl (рН 7,5), I_{CP} : 0,05

Э: 20 мМ глутаминовая к-та (рН 3,3), 1 мл/мин

Детектирование - по реакции с ПАР (540 нм)

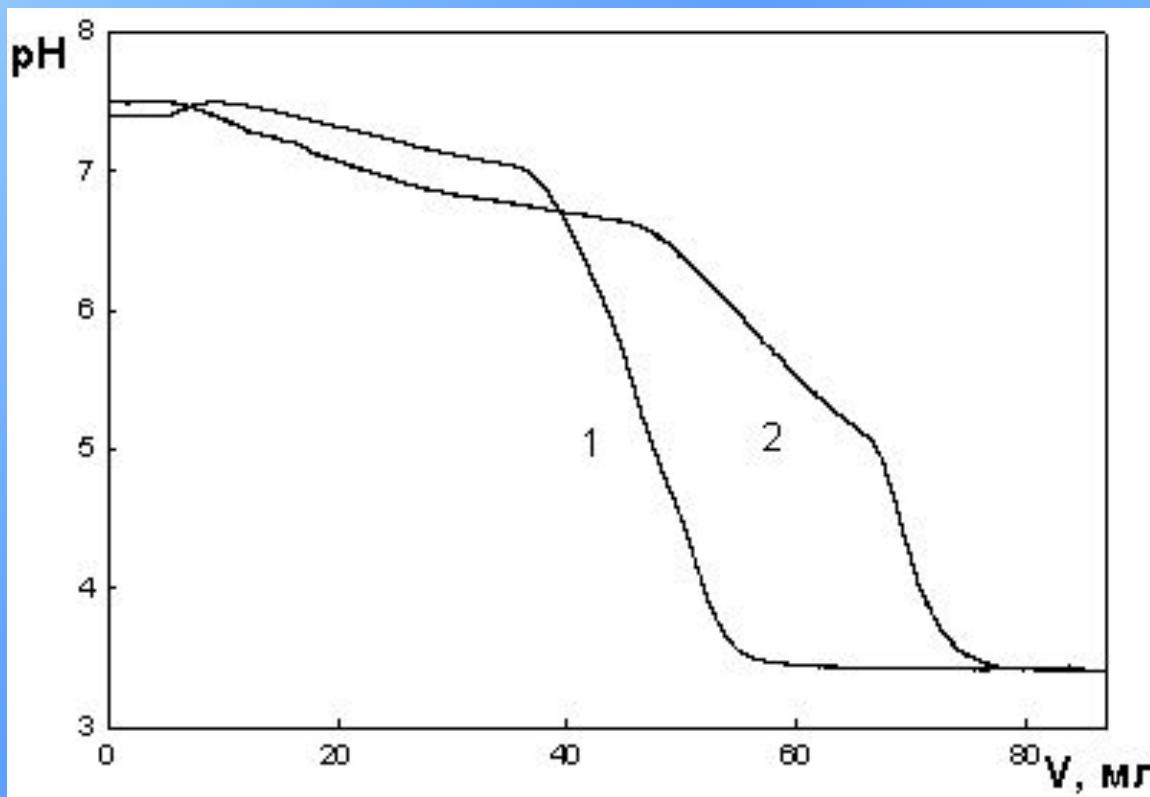


Эффект ионной силы подвижных фаз для карбоксильных колонок

сорбент Macro-Prep 50 CM (50 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 10 мМ Трис-HCl (рН 7,5),

Э: 1 мМ (1) и 0,5 мМ (2) лимонная кислота (рН 3,3 - 3,5); 1 мл/мин,
ионная сила подвижных фаз: 1 - 0,01; 2 - 0,1



Квази-линейные нисходящие градиенты рН в катионообменных колонках

- сорбенты с **полиэлектролитными** свойствами;
- **слабое основание** в элюенте не влияет на профиль градиента, а лишь на конечное значение рН;
- $I_e \approx I_{CP} (\sim 0,05 - 0,2)$

для получения **плавного** градиента можно использовать однокомпонентные Э с **высокой** ионной силой (как в СР)

2.2. Восходящие градиенты pH

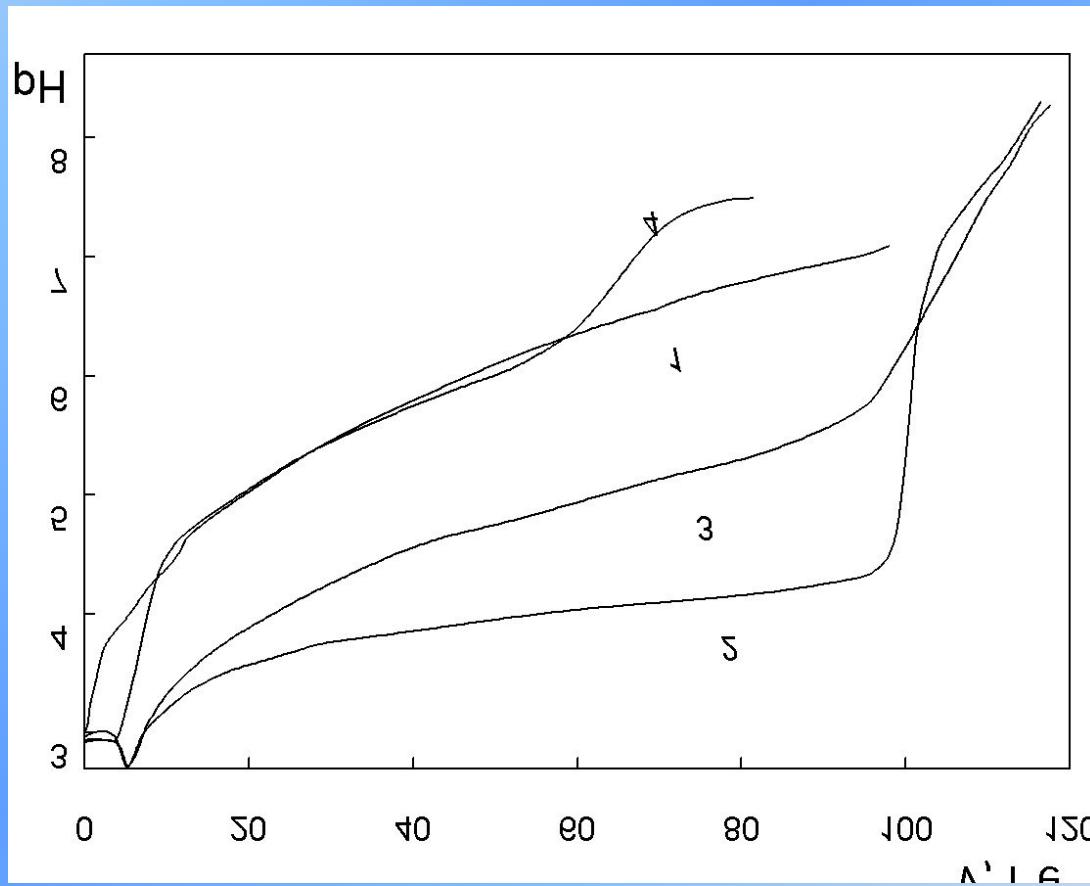
- Мало изучены для применения в ХФ
- Подвижные фазы - полиамфолиты
- Эффект ионной силы не исследован
- Перспективны для разделения белков, пептидов и др. биполярных макромолекул

Выбор элюента для восходящих градиентов pH

сorbент Macro-Prep 50 CM (50 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 2 мМ лимонная к-та (рН 3,3),

Э (рН 7,5): 1:25 “Полибуфер” (1); 12,5 мМ Трис-HCl (2);
12,5 мМ Трис-HCl + 1 мМ лимонная к-та (3);
12,5 мМ Трис-HCl + 6 мМ лимонная к-та (4); 1 мл/мин



ХФ альбуминов с восходящим градиентом

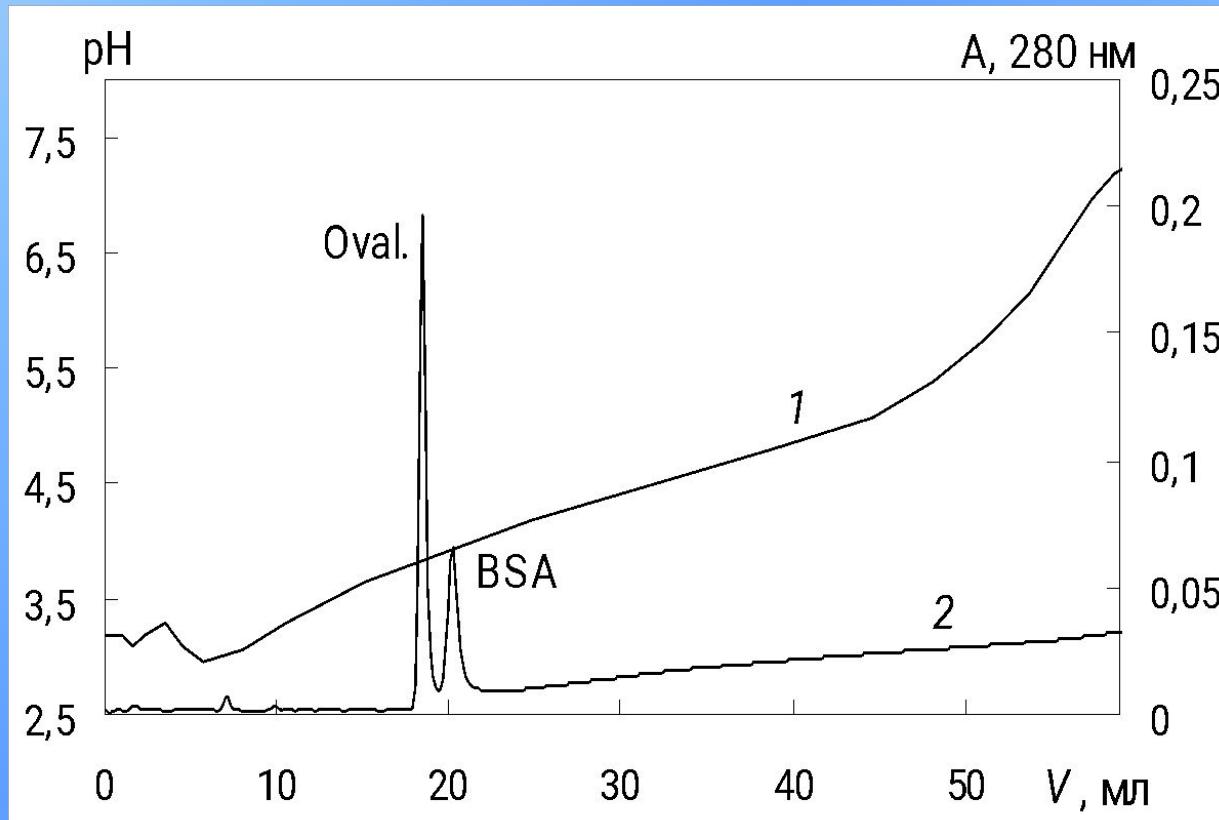
сорбент Macro-Prep 50 CM (50 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 2 мМ лимонная к-та + 1,5 мМ Трис (рН 3,3), I_{CP} : ~0

Э: 20 мМ Трис-HCl + 5 мМ лимонная к-та (рН 7,6); 1 мл/мин; I_E : 0,5

Проба: овальбумин (*Oval.*) и бычий альбумин (*BSA*), 0,5 мг/мл

Детектирование: УФ (280 нм)



ХФ образца формиатдегидрогеназы на сорбенте низкой емкости

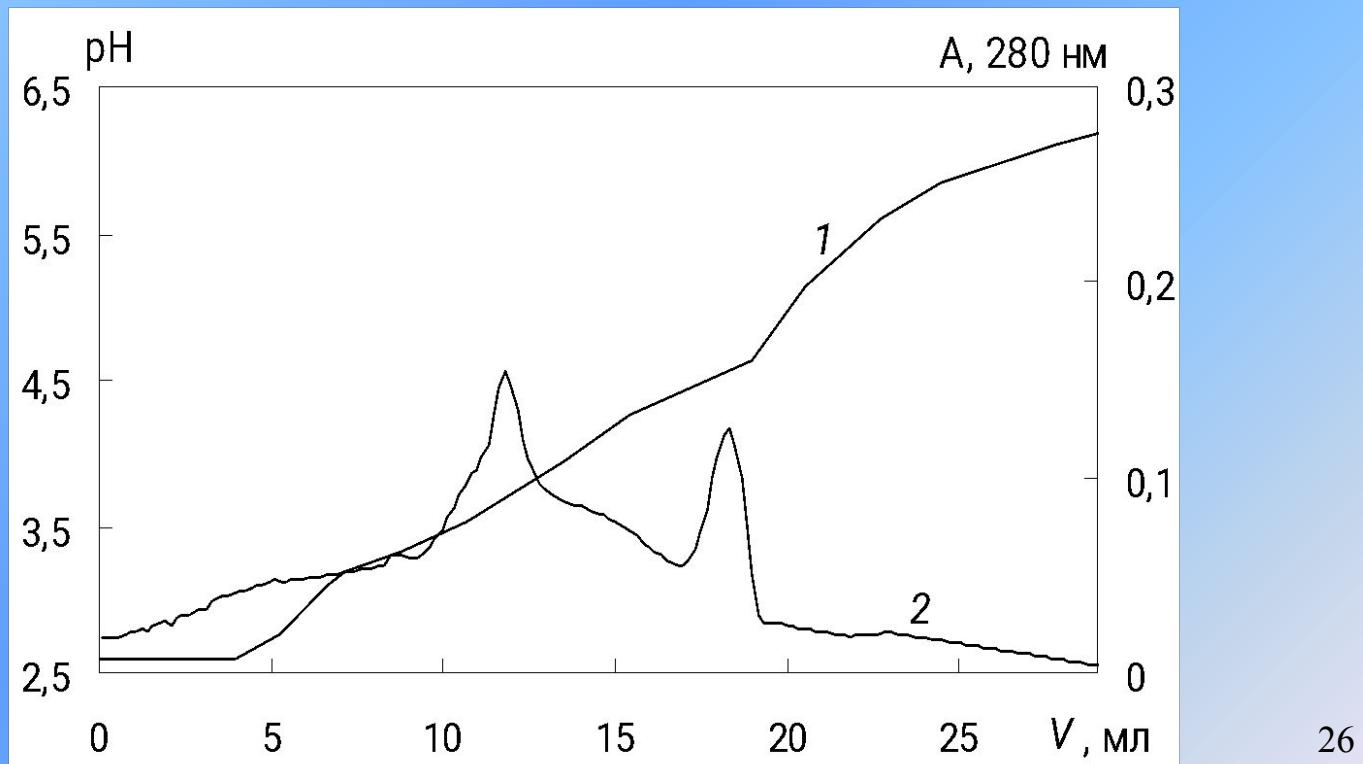
сорбент MN (5 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 2 мМ лимонная к-та (рН 3,0), I_{CP} : 0,05 (NaCl)

Э: 10 мМ Трис-лимонная к-та (рН 7,5); 1 мл/мин; I_E : ~0

Проба: ФДГ из клеточного лизата с активностью 1 мг/мл

Детектирование: УФ (280 нм)



Квази-линейные восходящие градиенты pH в карбоксильных колонках

1. сорбенты с высокой емкостью:

- **слабое основание** в стартовом растворе **влияет** на начальный участок градиента pH;
- $I_e > I_{CP}$ (от 0,1)

2. сорбенты с низкой емкостью:

- **слабое основание** в стартовом растворе **не влияет** на начальный участок градиента pH;
- $I_e < I_{CP}$ либо $I_e \approx I_{CP} (\sim 0,05)$

3. Хроматофокусирование пептидов на сульфокатионитах

Возможность разделения пептидов

Проблема: **полиамфолитные** элюенты осложняют
детектирование ($\lambda < 220$ нм) – только “ароматика”

- Отсутствие буферной емкости сорбента
- Исключительная роль элюента
- Сильно- и слабоудерживаемые пептиды

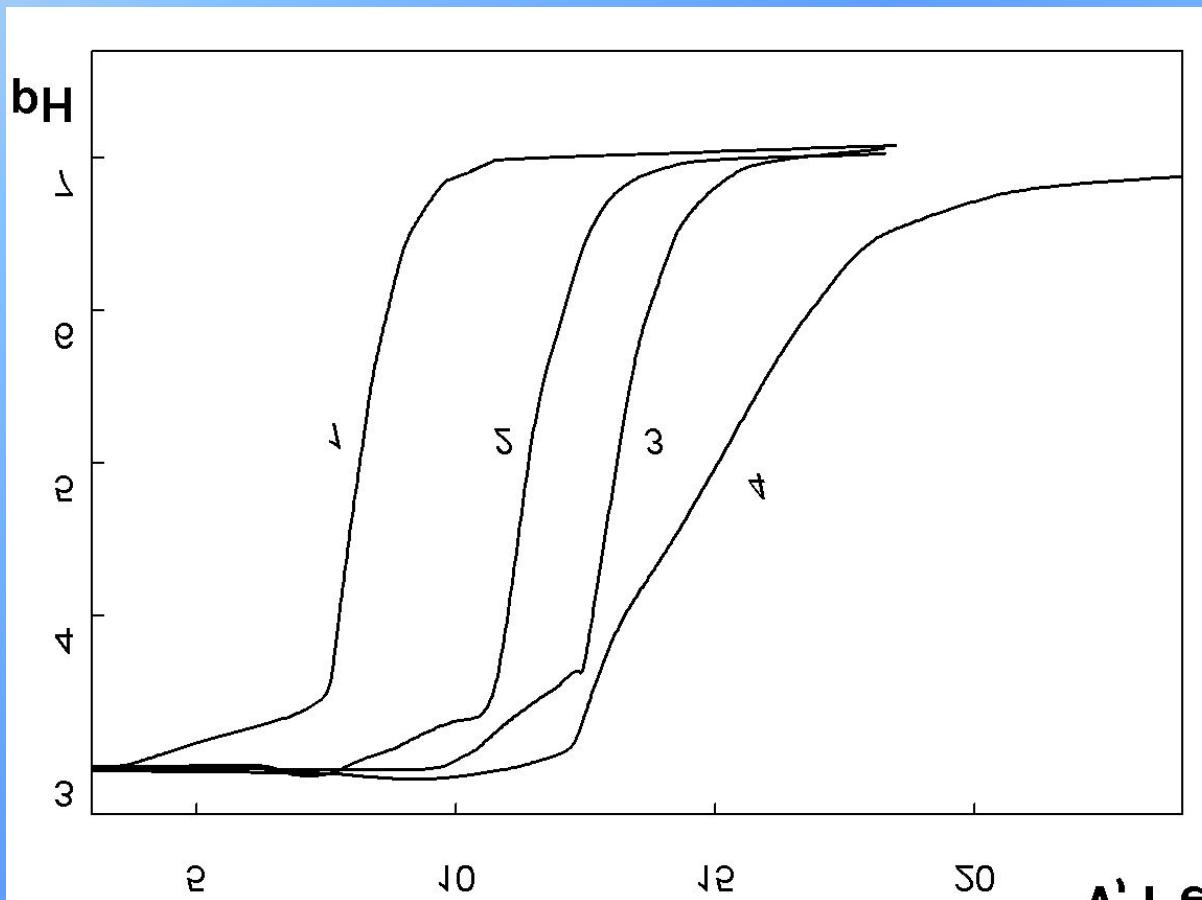
Сорбент	Матрица	Размер частиц	Функц. группы	pH-диапазон стаб-ти	Буферная емкость
Hamilton PRP-X200	ПММА	10 мкм	-SO ₃ ⁻	1 - 13	нет

Подвижные фазы для ХФ на сильно-кислотном сорбенте

сорбент PRP-X200 (10 мкм, 200x4,6 мм)

СР: 5 мМ NaH_2PO_4 (рН 3,0), I_{CP} : ~0 (1 и 2), 0,1 (3), 0,5 (4)

Э: 10 мМ NaH_2PO_4 + 6 мМ Трис (рН 7,0), $I_{\text{Э}}$: ~0 (1 и 4), 0,3 (2 и 3);
1 мл/мин



ХФ трипсинового гидролизата альбумина

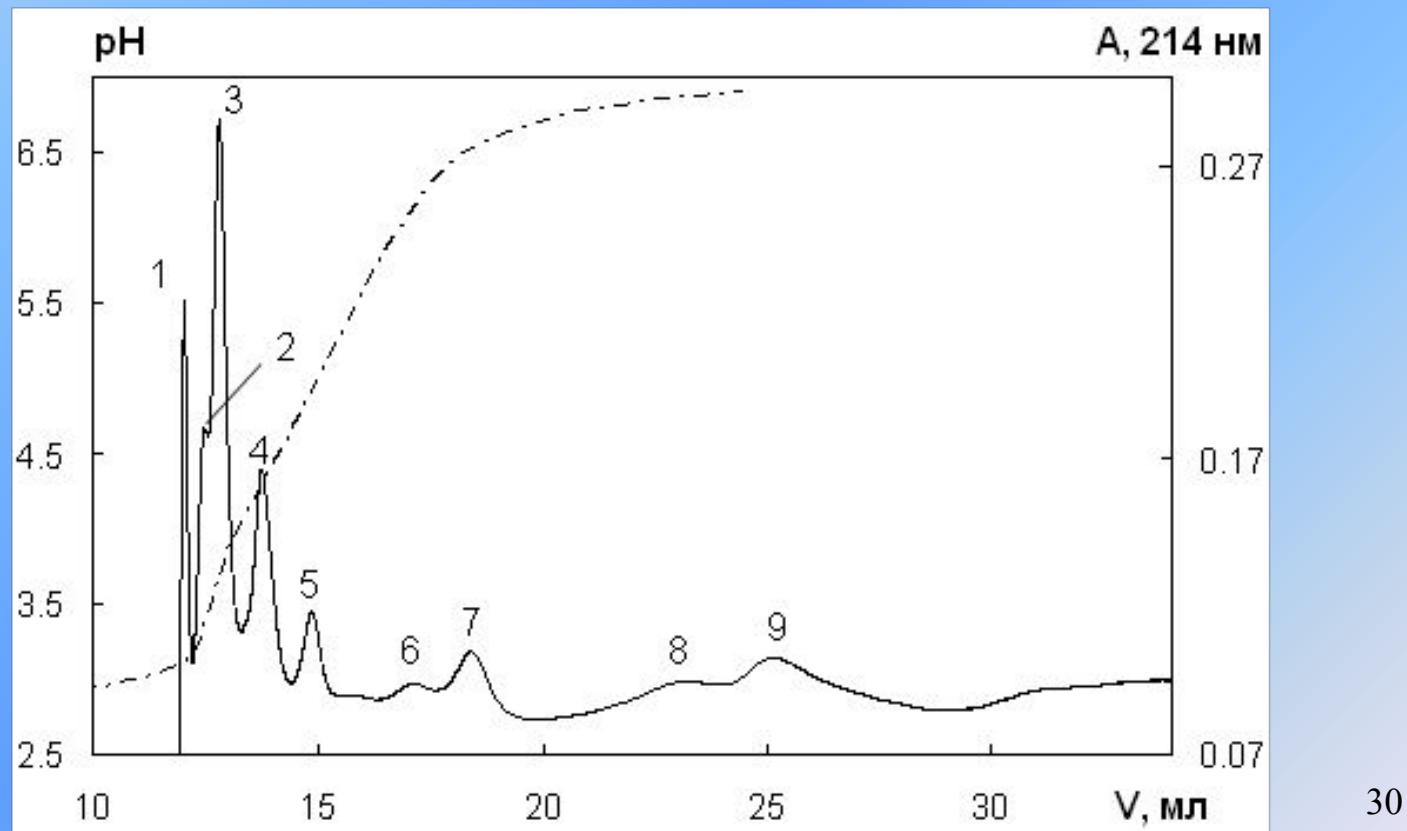
сорбент PRP-X200 (10 мкм, 200x4,6 мм)

СР: 5 мМ NaH_2PO_4 (рН 3,0), I_{CP} : 0,5 (NaCl)

Э: 10 мМ NaH_2PO_4 + 6 мМ Трис (рН 7,0), 1 мл/мин, I_e : ~0

Проба: гидролизат человеческого альбумина (0,1 мг)

Детектирование: УФ (214 нм)



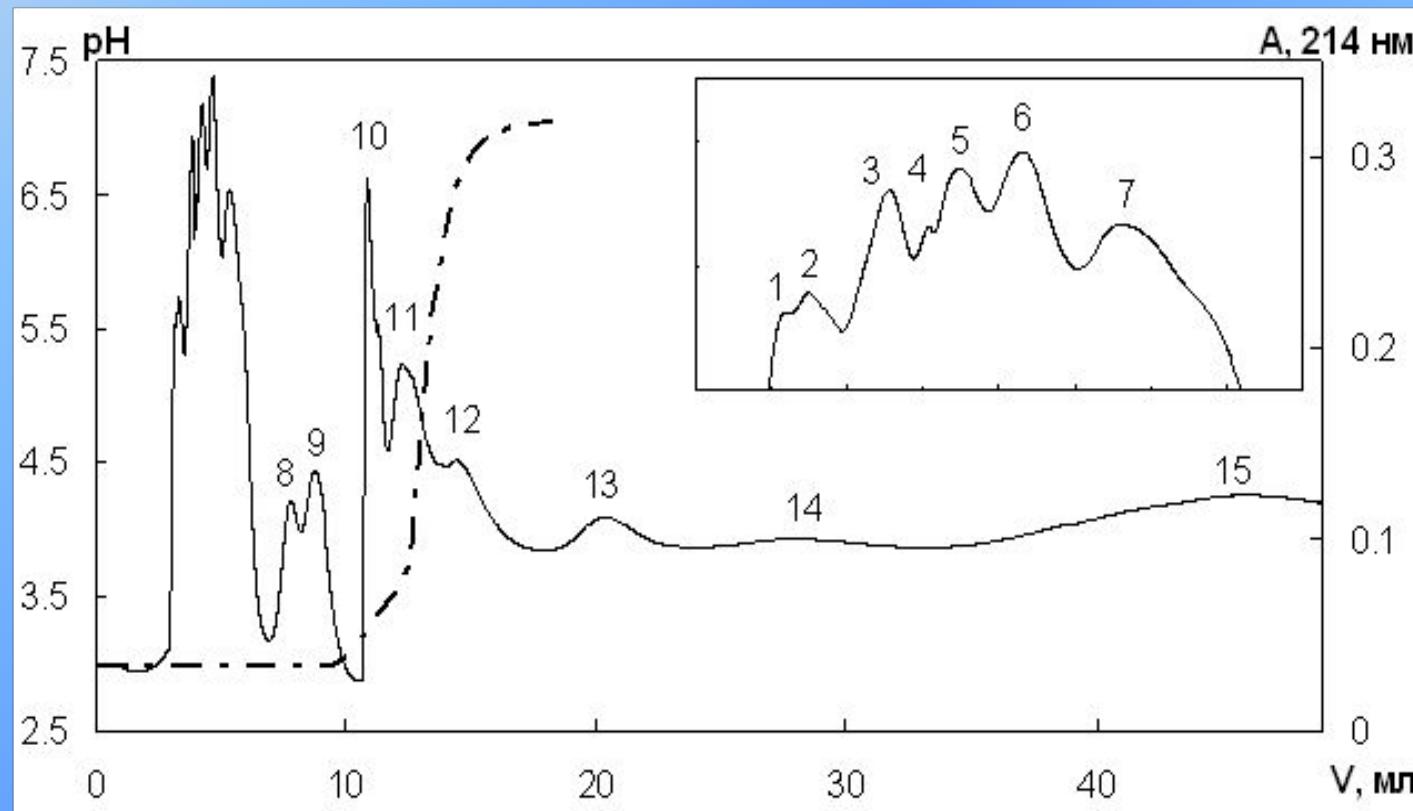
ХФ гидролизата альбумина при одновременном градиенте ионной силы

сорбент PRP-X200 (10 мкм, 200x4,6 мм)

СР: 3 мМ NaH_2PO_4 + 10% CH_3CN (рН 3,0), I_{CP} : 0,1 (NaCl)

Э: 10 мМ NaH_2PO_4 + 6 мМ Трис + 10% CH_3CN (рН 7,0), 1 мл/мин,
 I_{E} : 0,3 (NaCl)

Детектирование: УФ (214 нм)



Линейные восходящие градиенты pH в сильно-кислотных колонках

- активные компоненты стартового раствора и элюента – одной природы;
- добавки CH_3CN (~10%) в обе фазы
- $I_{\text{CP}} (\sim 0,1) < I_{\text{Э}} (\sim 0,3)$ (сочетание градиента pH с градиентом ионной силы)

Выводы

“Устоявшийся” метод **хроматофокусирования** может развиваться в следующих направлениях:

1. Предложено использовать технику **хроматофокусирования и индуцирования** для концентрирования и pH-градиентного разделения ионов металлов на комплексообразующих анионитах и катионитах.
2. Коммерческие “Полибуферы” можно заменить **простыми однодвухкомпонентными элюентами** при создании высокой **ионной силы** в одной или обеих подвижных фазах. Возможности **простых элюентов** показаны на примере разделения **металлов; аминокислот; белков; ферментов**. Фокусирующий эффект для биполярных молекул усиливается за счет градиента ионной силы.
3. Технику **хроматофокусирования** можно использовать в сочетании с **градиентом ионной силы** для разделения смесей **пептидов** на сульфокатионитах.

Публикации

Опубликовано 80 статей, из них по теме работы - 57:

- **2 обзора** (ЖАХ, 1999; Вестник МГУ, 2005)
- **55 статей:** ЖАХ – 9

ЖФХ – 14

Вестник МГУ – 24

Сорбционные процессы – 3

Fresenius J., Mendeleev Comm., J. Liquid Chrom., J.Chromatogr., Известия
ВУЗов, Молекулярные технологии

- **Тезисы докладов – 50:**

XVI, XVII, XVIII Менделеевские съезды; IICS-92, 93, 94, 2000, 2004; ICAS-97,
2006; SBS-03; Всеросс. симп. по хроматографии 1998-2008; “Разделение и
концентрирование в аналитической химии”; “Ломоносовские чтения-2005”;
“Аналитика России-2007” и др.

- **Диссертации:**

А.В. Иванов “Хроматофокусирование переходных металлов” (1997),

А.Б. Тессман “Формирование внутренних градиентов рН в ионообменной
хроматографии: моделирование и экспериментальная проверка” (2000),

М.С. Вакштейн “Новые подвижные фазы для хроматофокусирования в
катионообменных системах” (2006).

Благодарность

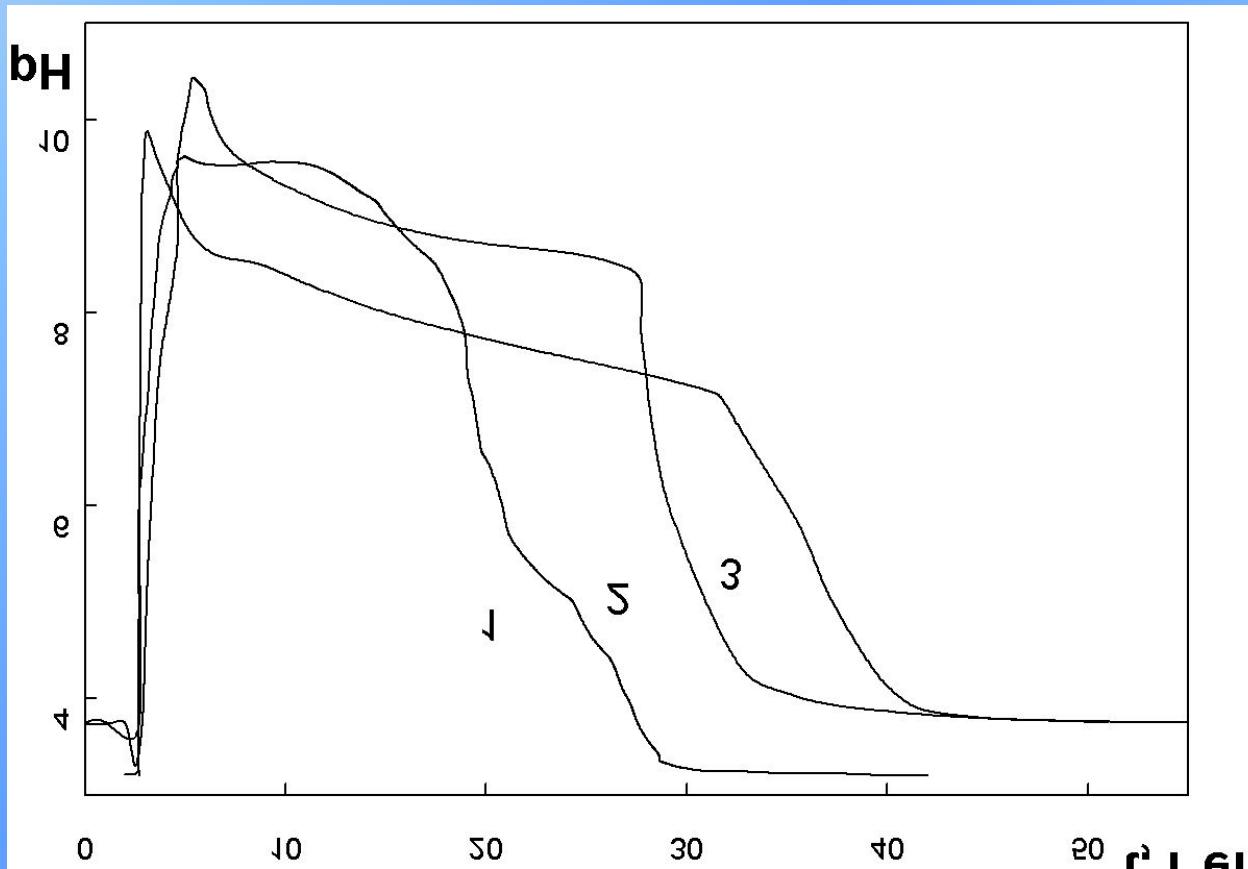
- докт. хим. наук **П.Н.Нестеренко, О.А.Шпигуну;**
канд. хим. наук **А.В. Гармашу;** аспирантам **А.Б. Тессману, М. С. Вакштейну, С.С. Кубышеву,** дипл. **Н.Ю. Смирновой;**
проф. **К. Шлайсу** и дипл. **Т. Рейтару** (Чехия)
за плодотворное сотрудничество
- **РФФИ** – за финансовую поддержку исследования (проекты № **02-03-33007** и **05-03-33096**)

Индуцированные градиенты в карбоксильных колонках

сorbент Macro-Prep 50 CM (50x4,6 мм)

Э: 8 мМ CH_3COOH (рН 3,6), ионная сила: 1 и 3 - 0,1; 2 - ~0

ИР: 1 мл 3,25 М NH_3 (рН 11), ионная сила: 1 - 1; 2 и 3 - ~0

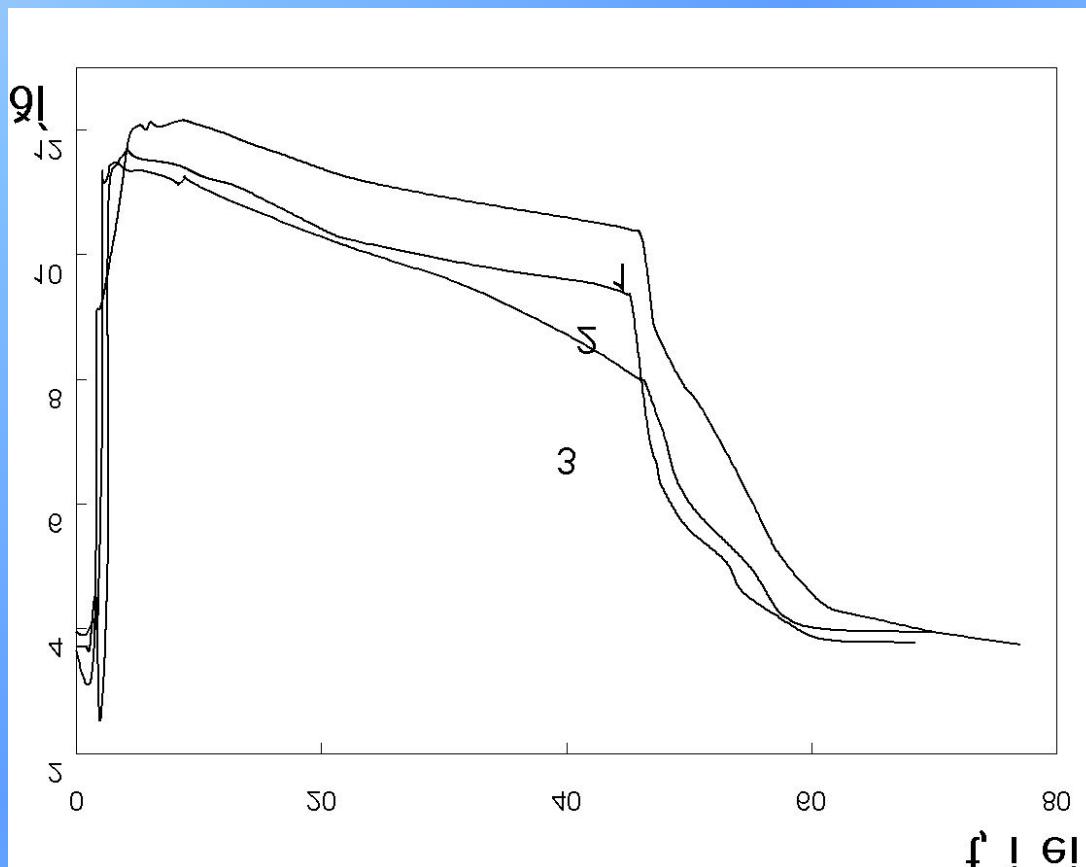


Индукционные градиенты в карбоксильных колонках

сorbент Macro-Prep 50 CM (50 мкм, 50x4,6 мм)

ИР: 1 мл [4 М CH_3COONa + 1 М NaCl (1, 3)] (рН 11,9)

Э: 5 ММ CH_3COOH (рН 3,6), ионная сила (NaCl): 1, 2 – 0, 3 – 0,1 М;
1 мл/мин



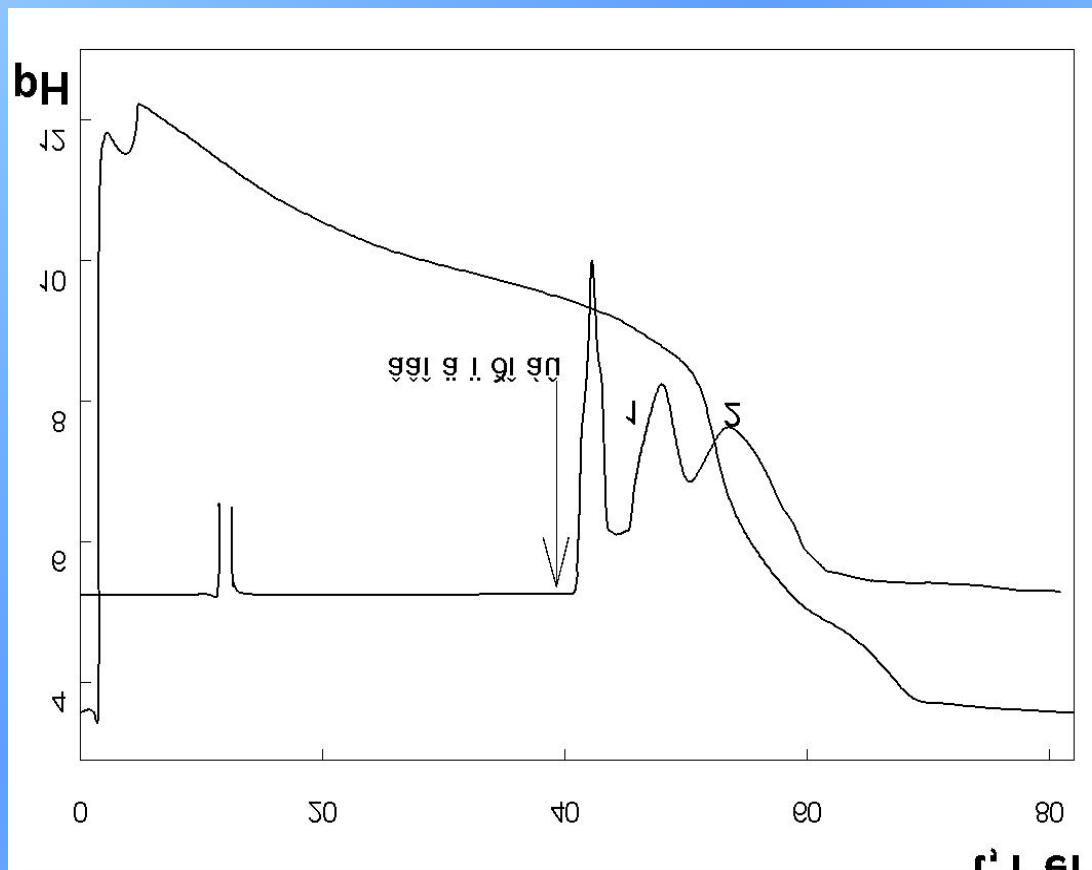
Разделение ионов металлов с индуцированным градиентом pH

сorbент Macro-Prep 50 CM (50 мкм, 50x4,6 мм)

ИР: 1 мл (4 М CH_3COONa + 1 М NaCl) (pH 11,9)

Э: 5 мМ CH_3COOH + 0,1 М NaCl (pH 3,6), 1 мл/мин

Детектирование - УФ (254 нм): 1 - Pb^{2+} , 2 - Co^{2+}



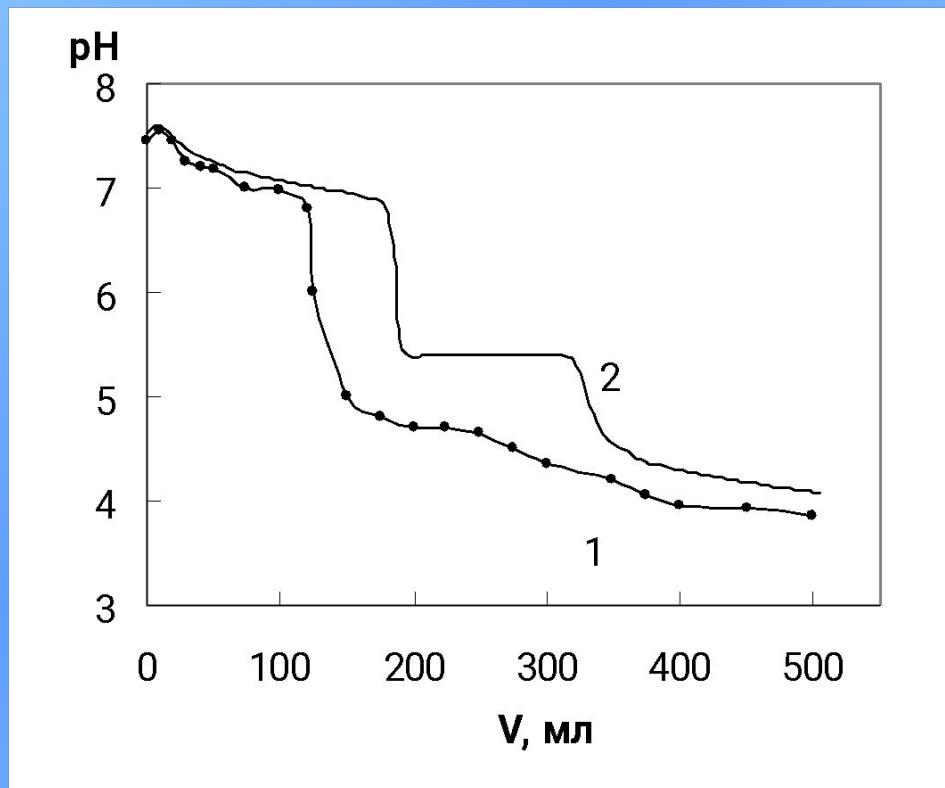
Эксперимент и модель: различие в ионной силе стартового раствора и элюента (анионообменная система)

$$I_{\mathcal{E}} > I_{CP}$$

1 - сорбент Dien-SiO₂ (100-160 мкм, 0,35 мМ/г)

2 - модель Tetren-SiO₂

СР -25 мМ Трис-HCl (рН 7,5), Э - 5 мМ CH₃COOH + NaCl (рН 3,5)



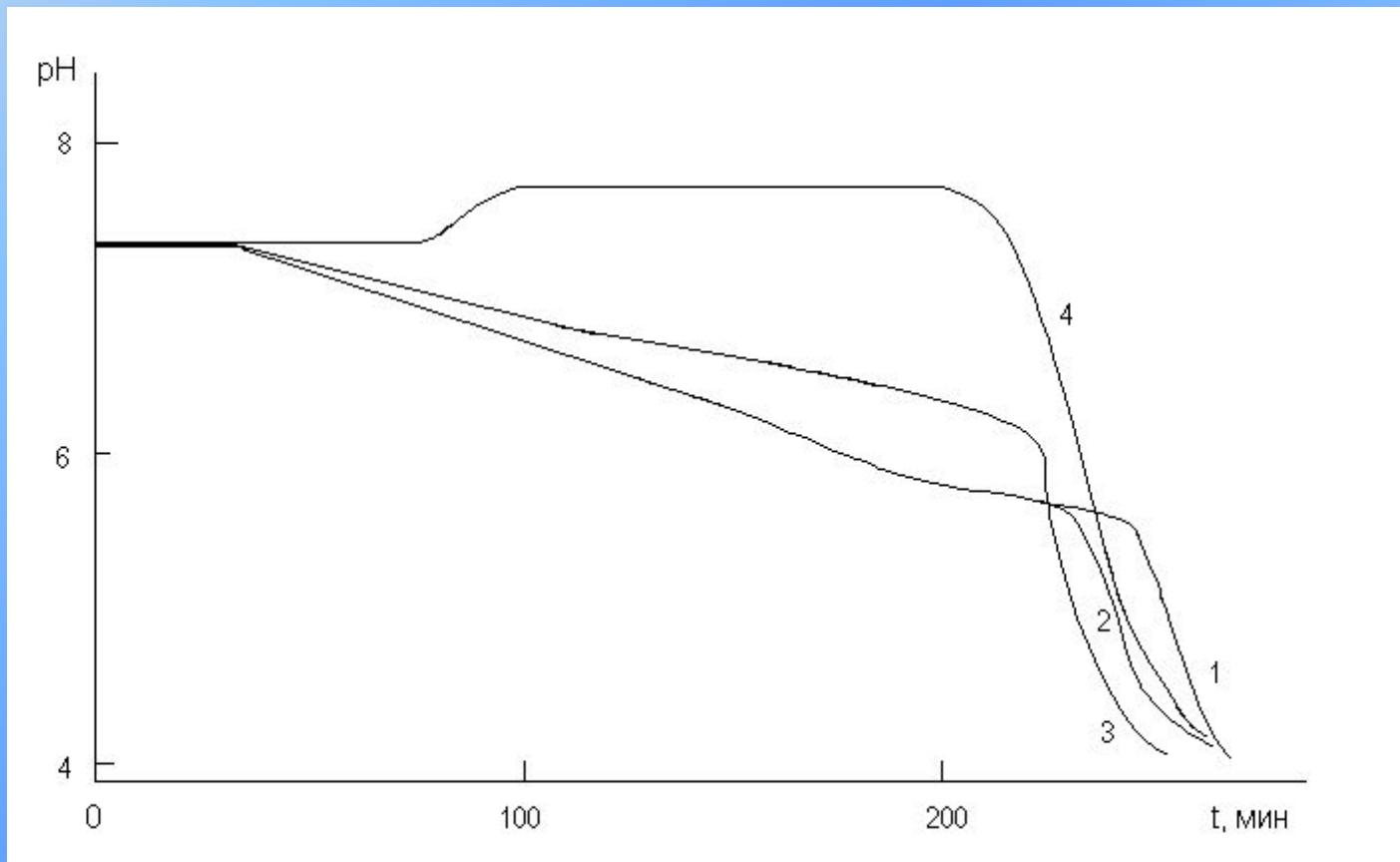
Различие в ионной силе стартового раствора и элюента

$$I_{\text{Э}} < I_{\text{CP}}$$

сorbент Tetren-SiO₂ (7,5 мкм, 1 мМ/г, 250x4,6 мм)

СР: 25 мМ Трис-HCl (pH 7,5), I_{CP} : 1 - ~0,03; 2 - 0,1; 3 - 1; 4 - 0,02

Э: 2 мМ H₂C₂O₄ (pH 2,9), $I_{\text{Э}}$: 1, 2 и 3 - ~0; 4 - 0,5



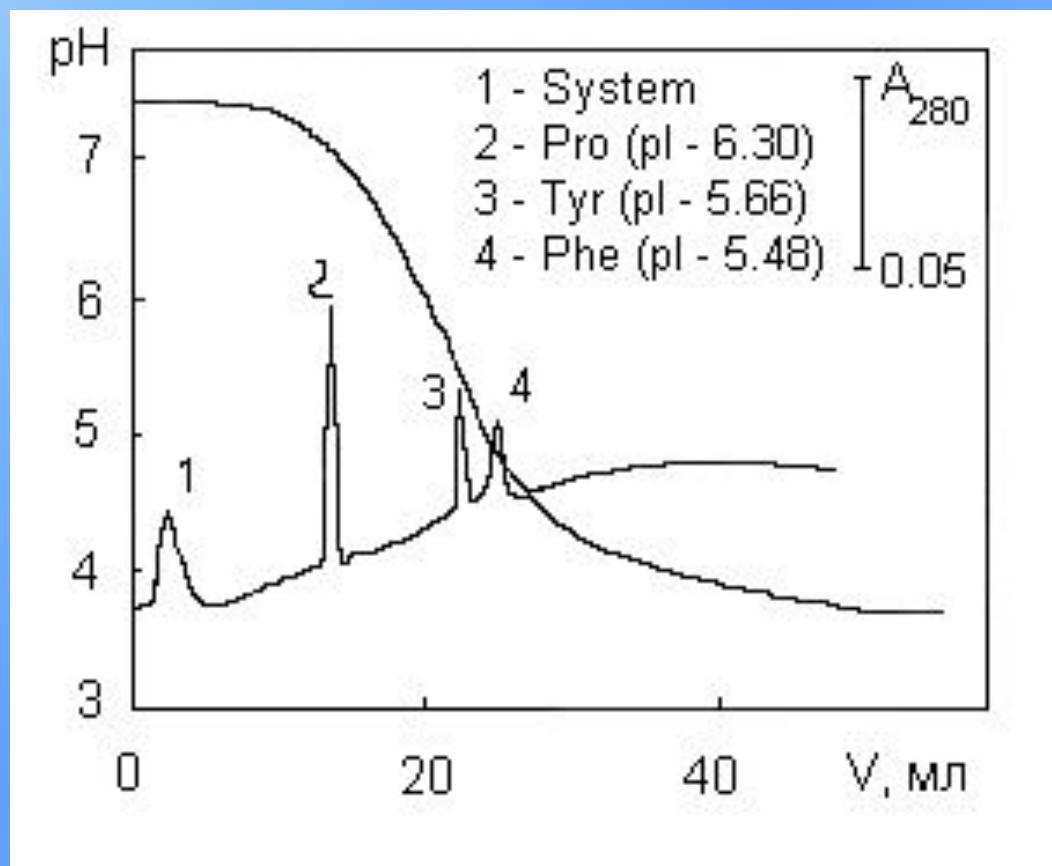
Модельная смесь аминокислот

сорбент Tetren-SiO₂ (7,5 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 25 мМ Трис-HCl (рН 7,5), I_{СР}: 0,02

Э: 2 мМ H₂C₂O₄ (рН 2,9), I_Э: ~0; 1 мл/мин

Детектирование - УФ (280 нм)

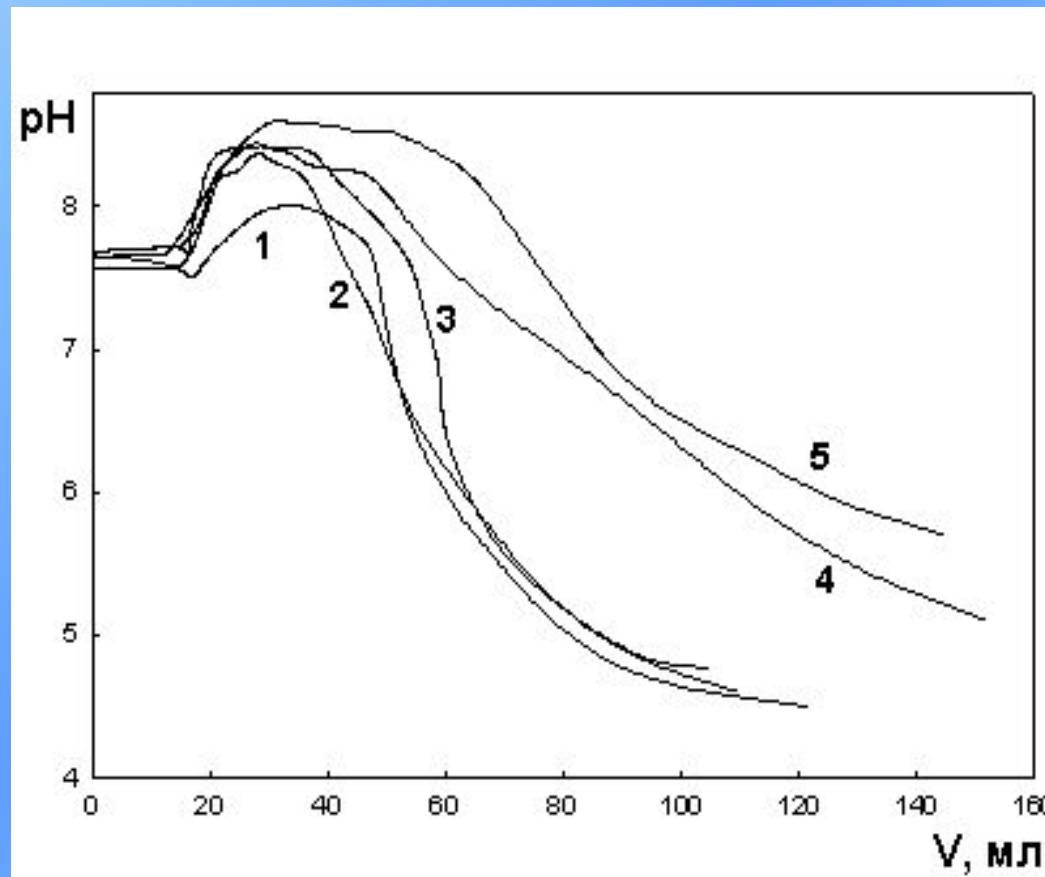


Формирование градиента pH однокомпонентными элюентами в катионообменной системе

сorbент MN (5 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 10 мМ Трис-HCl (рН 7,5)

Э: 1 мМ кислоты - 1 – щавелевая, 2 - винная, 3 – лимонная,
4 – глутаминовая, 5 – уксусная; 1 мл/мин

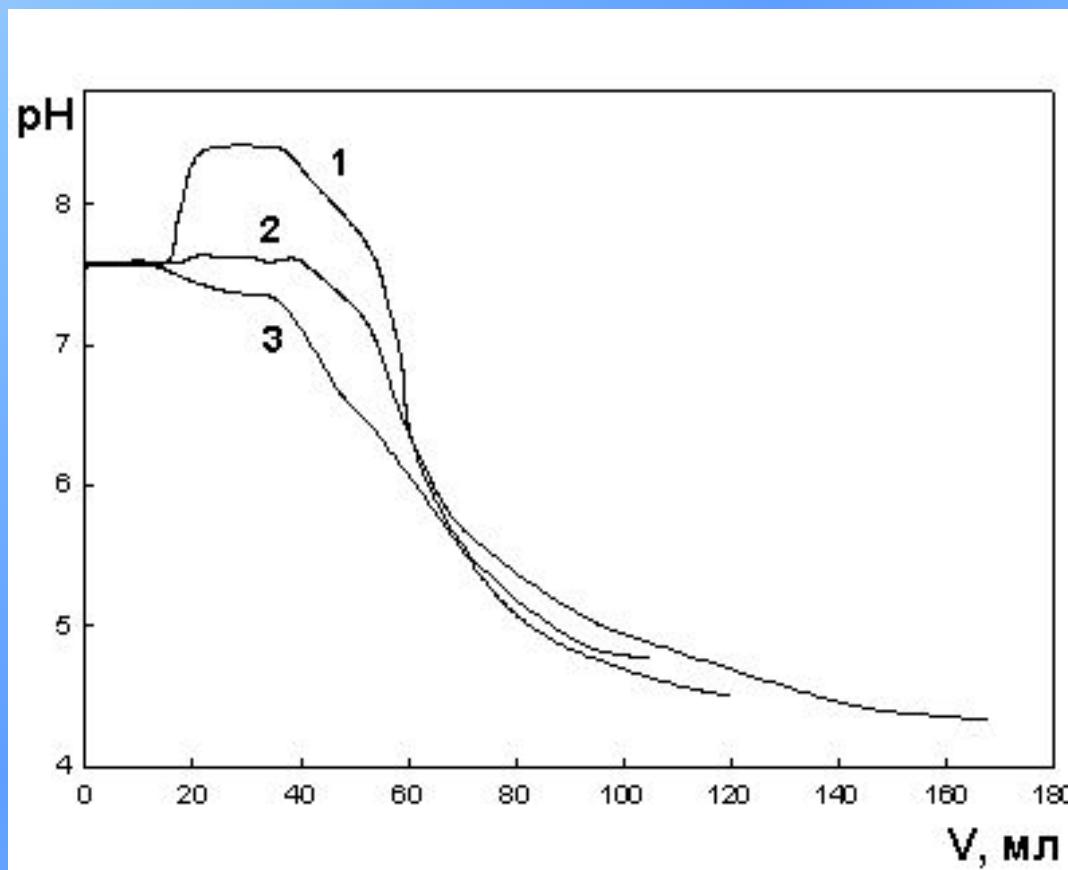


Как избавиться от подъема pH?

сорбент MN (5 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 10 mM Трис-HCl (pH 7,5)

Э: 0,2 mM лимонная кислота (pH 3,7-3,9); 1 мл/мин,
ионная сила подвижных фаз: 1 - ~0; 2 - 0,01, 3 - 0,1 (NaCl)



Анионообменные сорбенты (для ХФ ионов металлов)

Сорбент	PBE-94 (Pharmacia)	En-SiO ₂	Dien-SiO ₂	Tetren-SiO ₂	Tetren-SiO ₂	AP-SiO ₂
Матрица	полисахарид	Силохром C-120	Силохром C-120	Силохром C-120	Silasorb Si 600	Lichro-s orb
Функц. группы	-NR ₂ (не указаны)	этилен-диамин	диэтилен-триамин	тетраэтилен-пентамин	тетраэтилен-пентамин	пропил-амин
Размер частиц (мкм)	100-200	100-160	100-160	100-160	7,5	100-120
pH-диапазон гидрол. стаб-ти	2 - 12	1 - 8	1 - 8	1 - 8	1 - 8	1 - 8
Ионообм. емкость	0,32 ммоль/мл геля	0,10 ммоль/г	0,12 ммоль/г	0,35 ммоль/г	~1,0 ммоль/г	0,10 ммоль/г

Карбоксильные сорбенты

(для ХФ ионов металлов)

Впервые – нисходящие градиенты pH

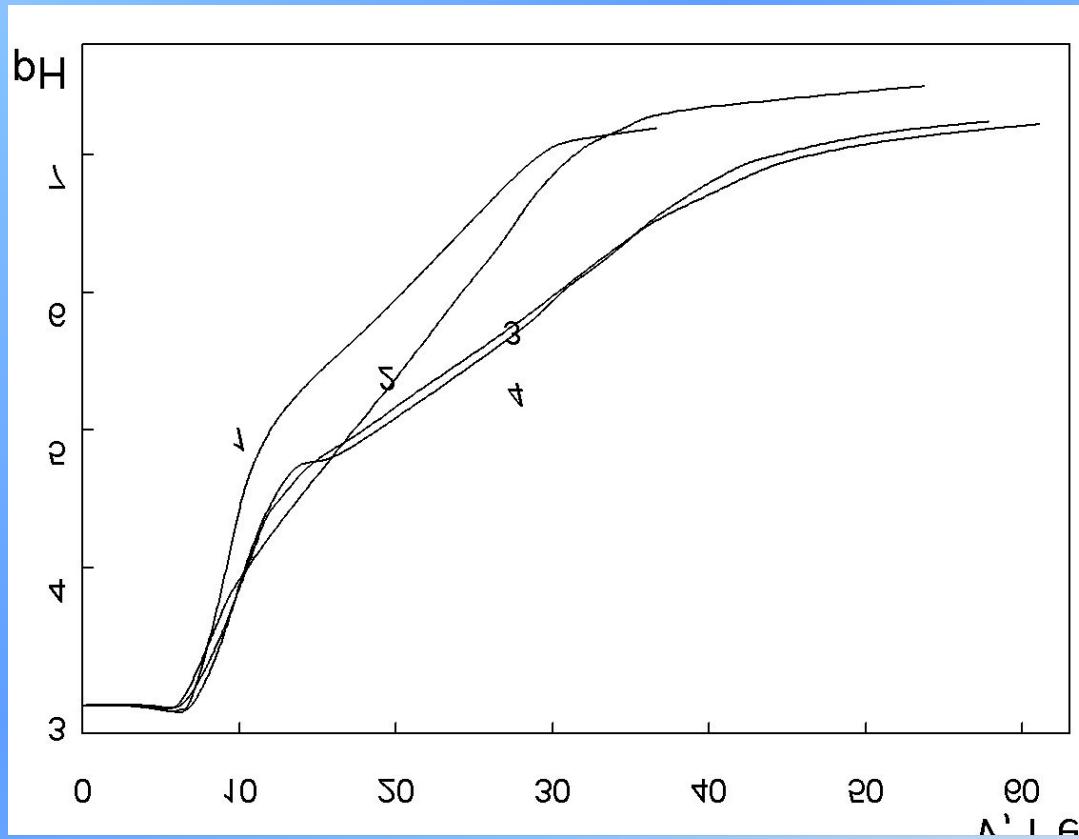
Сорбент	CM-52	Ольвагель-COOH	MN	MacroPrep 50 CM
Производитель	Whatman (UK)	НИИ химии (СССР)	Purolite (UK)	Biorad (USA)
Матрица	Микрогрануллир. целлюлоза	ПММА	CCPC	ПММА
Функц. группы	-CH ₂ COOH	-COOH	-COOH	-CH ₂ COOH
Размер частиц (мкм)	100-200	> 30	5	50
pH-диапазон стаб-ти	3 - 10	3 - 13	1 - 14	3 - 13
Ионообменная емкость	0,95 - 1,15 ммоль/г (сухого сорбента)	0,30 ммоль/мл геля	не выше 0,10 ммоль/г	0,21 ± 0,04 ммоль/мл геля

Квази-линейные градиенты pH на сорбенте с низкой емкостью

сорбент MN (5 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 2 мМ лимонная к-та (рН 3,0), I_{CP} : ~0 (1 и 2), 0,05 (3 и 4)

Э: 10 мМ Трис-лимонная к-та (рН 7,0), I_E : ~0 (1 и 3), 0,05 (2 и 4);
1 мл/мин



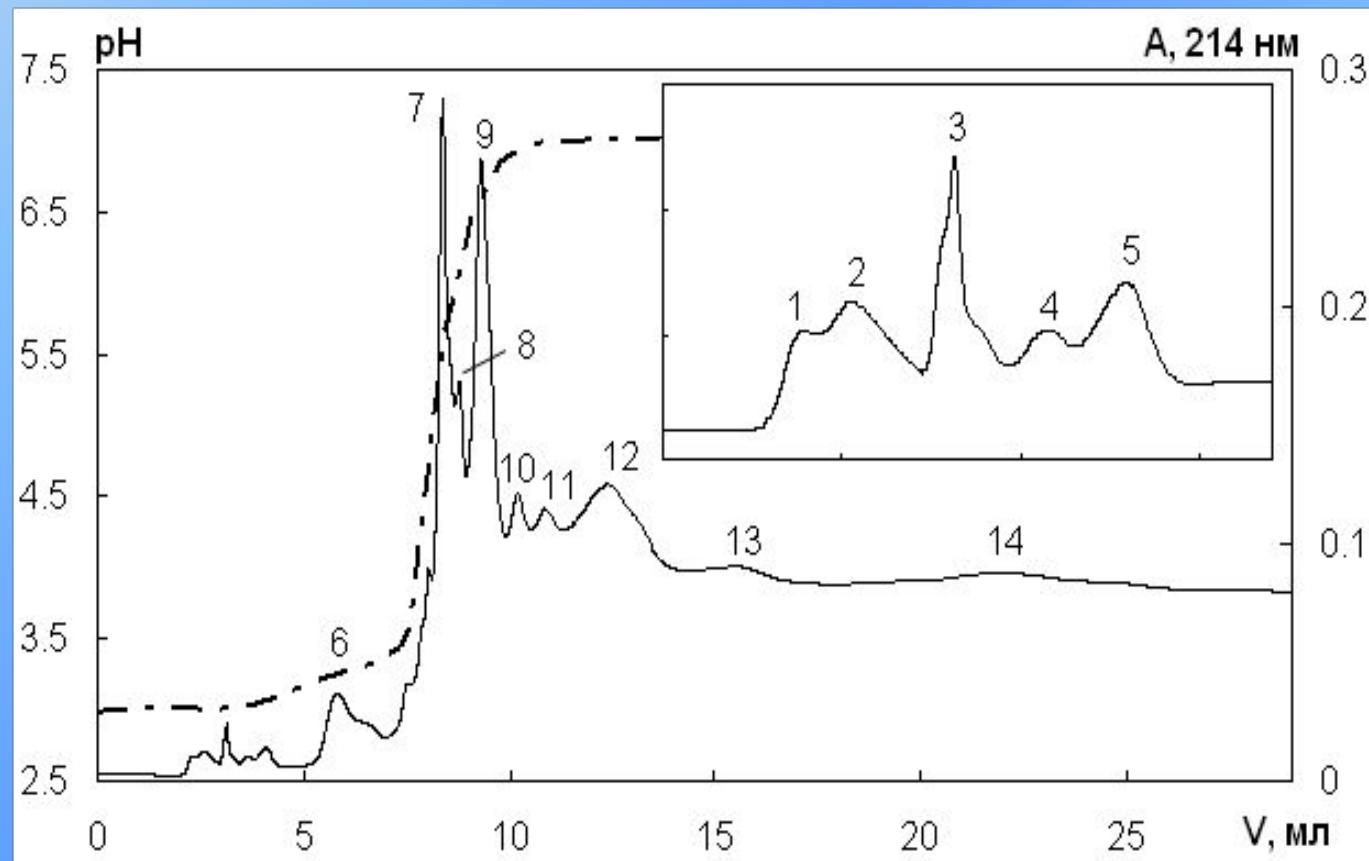
Влияние добавок ацетонитрила в условиях градиента pH

сorbент PRP-X200 (10 мкм, 200x4,6 мм)

СР: 5 мМ NaH_2PO_4 + 20% CH_3CN (рН 3,0)

Э: 10 мМ NaH_2PO_4 + 6 мМ Трис + 20% CH_3CN (рН 7,0), 1 мл/мин

Детектирование: УФ (214 нм)



Влияние ионной силы в карбоксильной колонке

сorbент Macro-Prep 50 CM (50 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 2 mM лимонная к-та + 1,5 mM Трис (рН 3,3),

Э (рН 7,6): 20 mM Трис-HCl + 5 mM лимонная к-та; 1 мл/мин;
ионная сила: 0 (1), 0,01 (2), 0,5 (3)

