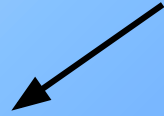


Хроматофокусирование: НОВЫЕ ПОДХОДЫ В КОНЦЕНТРИРОВАНИИ И РАЗДЕЛЕНИИ

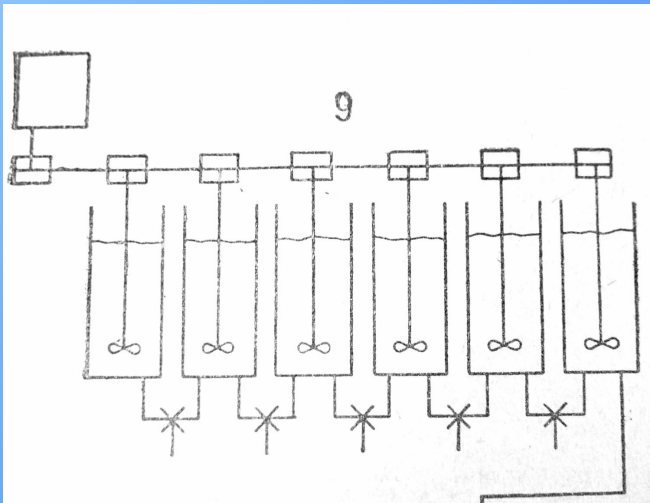
А.В.Иванов

Градиенты рН



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

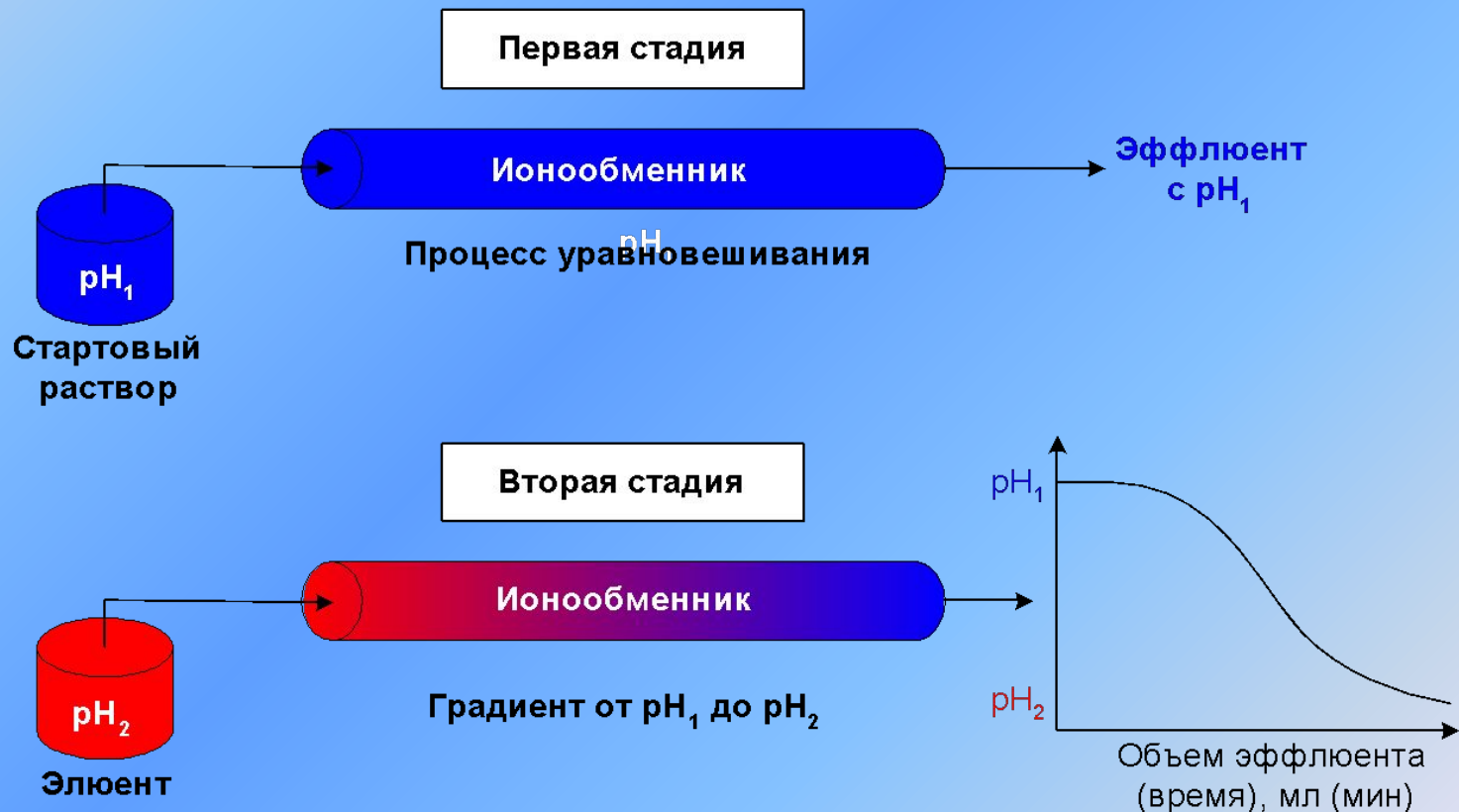
Хроматофокусирование (ХФ)

- **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.)

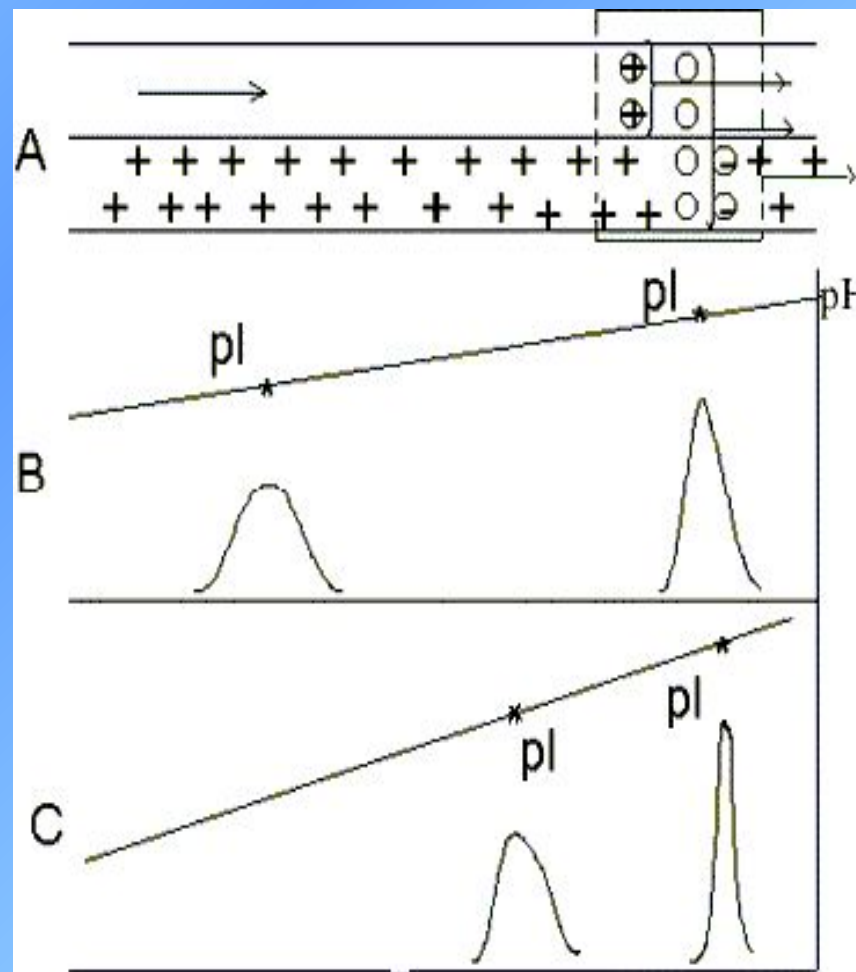
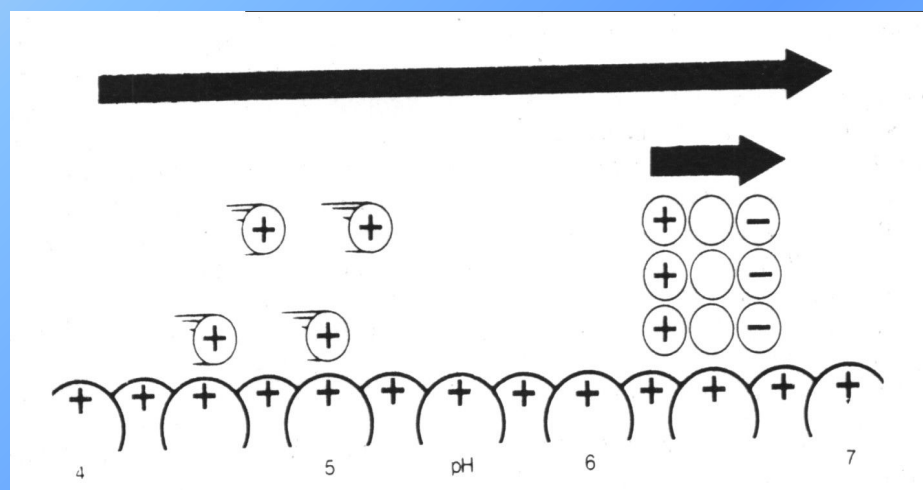
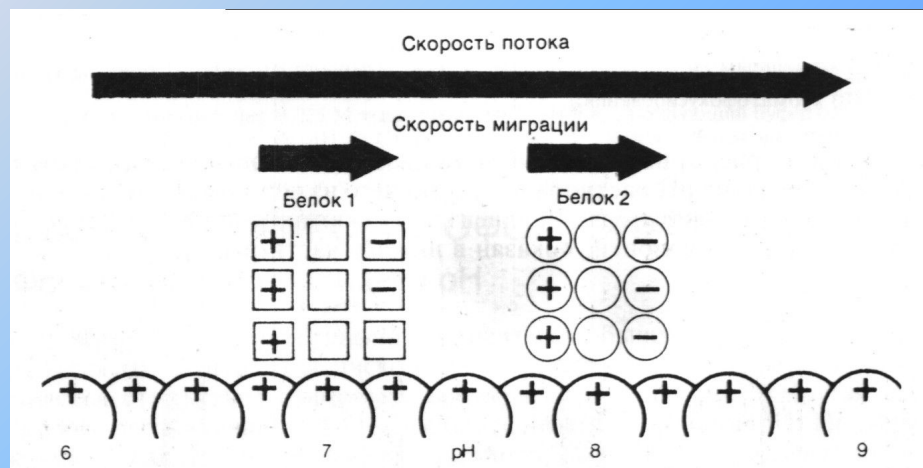
- **Техника** получения градиента pH в уравновешенной стартовым раствором **СР** колонке (pH_1) при пропускании буферного элюента **Э** (pH_2)
- Слабоосновный **анионообменник** ($-\text{NR}_2$) – нисходящий градиент;
Слабокислотный **катионообменник** ($-\text{COOH}$)- восходящий градиент

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: PBE-94 (Pharmacia); кремнеземы (Силохром, Силасорб) с привитыми олигоэтиленаминами – 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]

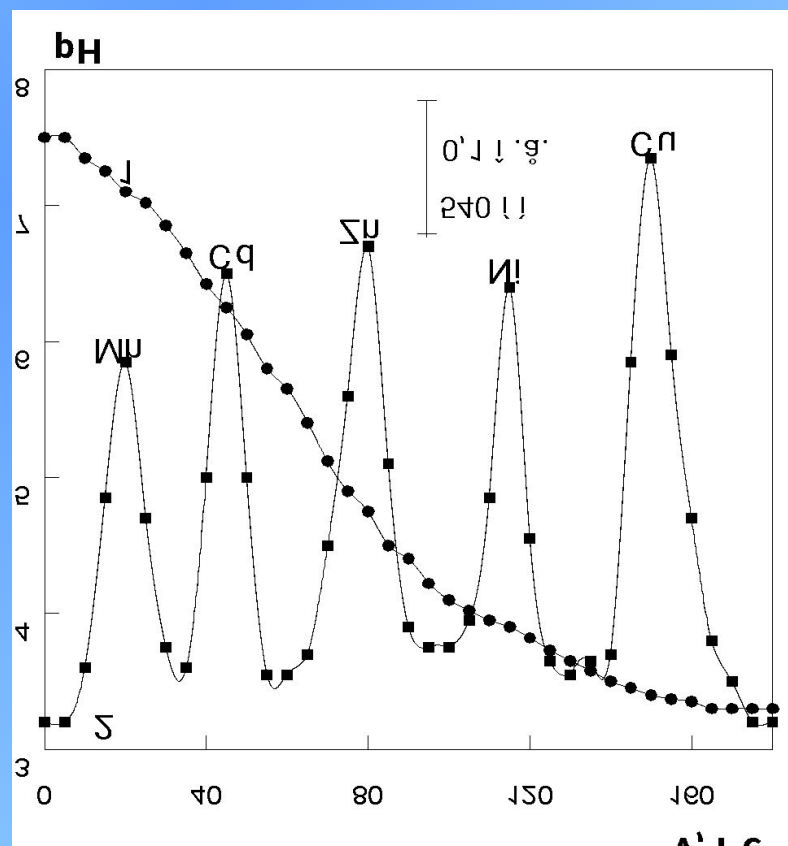
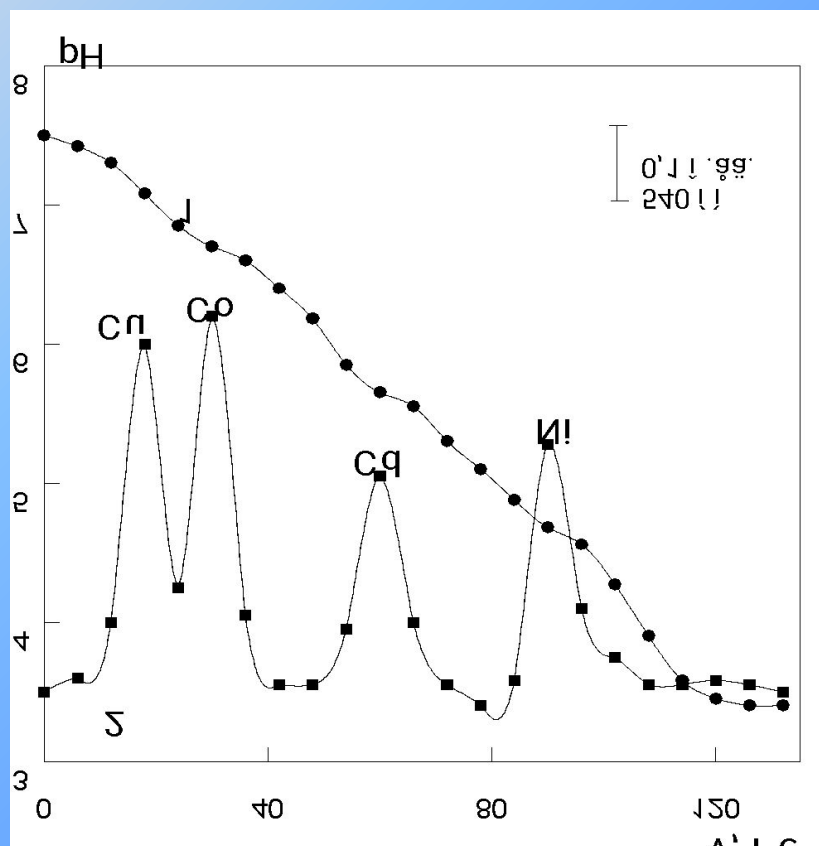
Сорбент	Матрица	Функц. группы	Размер частиц (мкм)	pH- диапазон гидрол. стаб-ти	Ионообм. емкость
PBE-94 (Pharmacia)	полисахарид	-NR ₂ (не указаны)	100-200	2 - 12	0,32 ммоль/мл геля
Tetren-SiO₂	Силохром C-120	тетраэтилен- пентамин	100-160	1 - 8	0,35 ммоль/г
MacroPrep 50 CM (*) (Biorad)	ПММА	-CH ₂ COOH	50	3 - 13	0,21 ± 0,04 ммоль/мл геля

Хроматофокусирование (ХФ) ионов металлов на анионообменных сорбентах

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

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

Детектирование - по реакции с ПАР (540 нм)



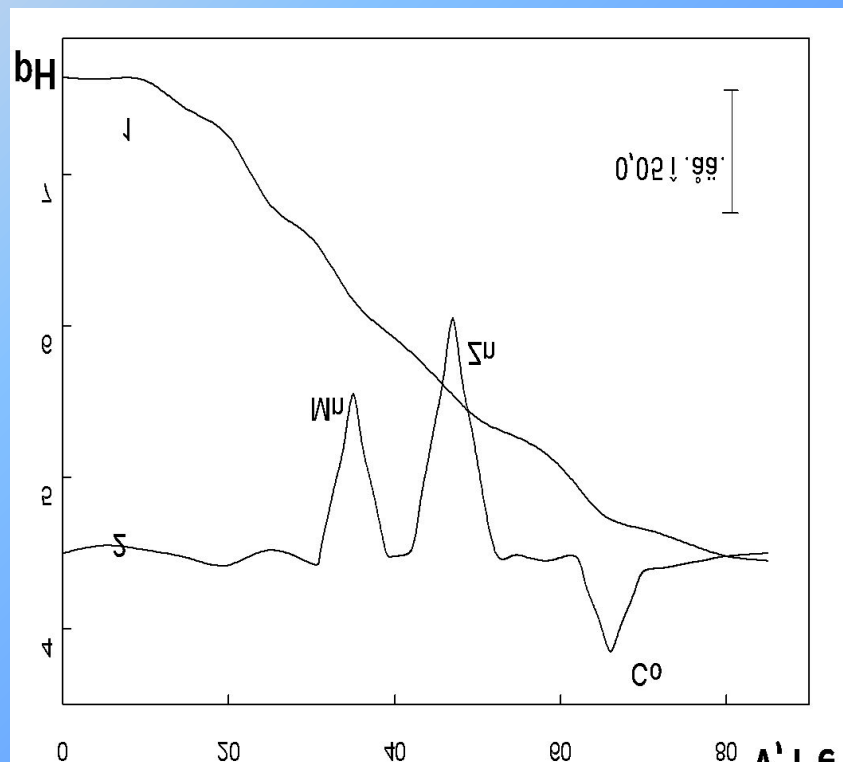
Разделение и концентрирование ионов металлов

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

СР: 10 мМ Трис-НСl (рН 7,5), $I_{\text{СР}}$: 0,1 (NaCl)

Э: 0,5 мМ лимонная к-та (рН 3,4), $I_{\text{Э}}$: 0,1 (NaCl); 1 мл/мин

Детектирование: УФ (254 нм)



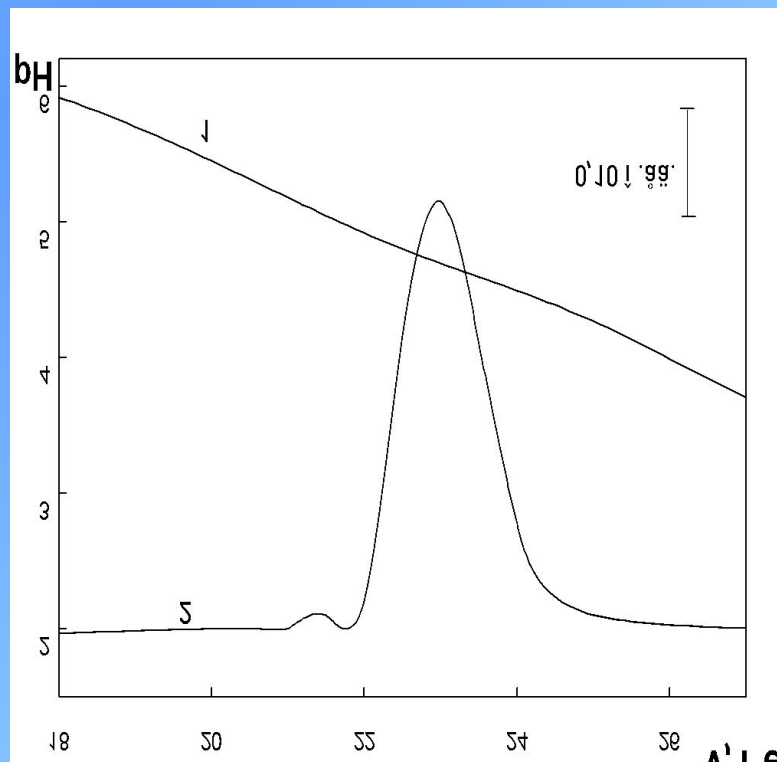
сорбент MN (5 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 10 мМ Трис-НСl (рН 7,1), $I_{\text{СР}}$: 0,05

Э: 1 мМ лимонная к-та (рН 3,3), $I_{\text{Э}}$: 0,05; 1 мл/мин

Проба: 2×10^{-5} М Cu^{2+} , 30 мл

Детектирование: УФ (254 нм)



Концентрирование ионов переходных металлов

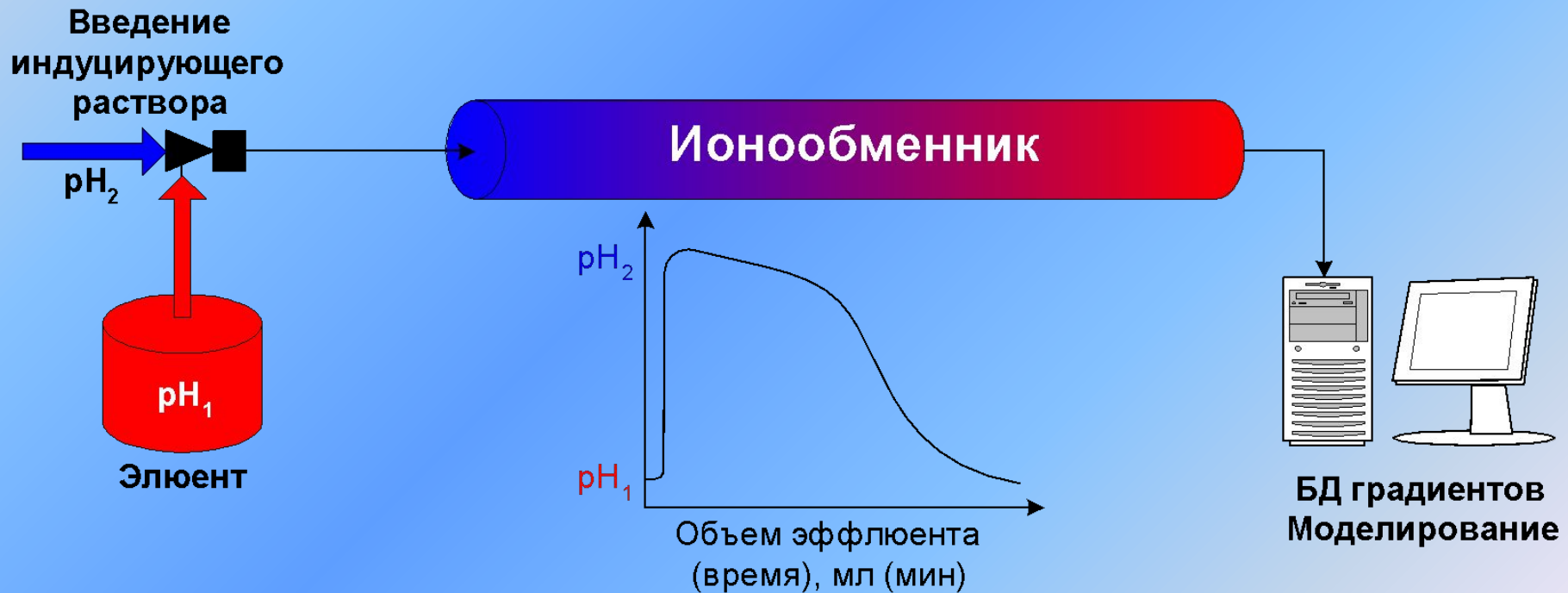
$$K = \frac{m_{\text{сорб.в-ва}} V_{\text{ПФ}}}{m_{\text{несорб.в-ва}} m_{\text{НФ}}}$$

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 (pH_2)
в поток разбавленного буферного элюента Э (pH_1)
(K.Slais; Brno, 1992-94; А.Иванов, 1994-95)

→ сокращение времени в 3-4 раза



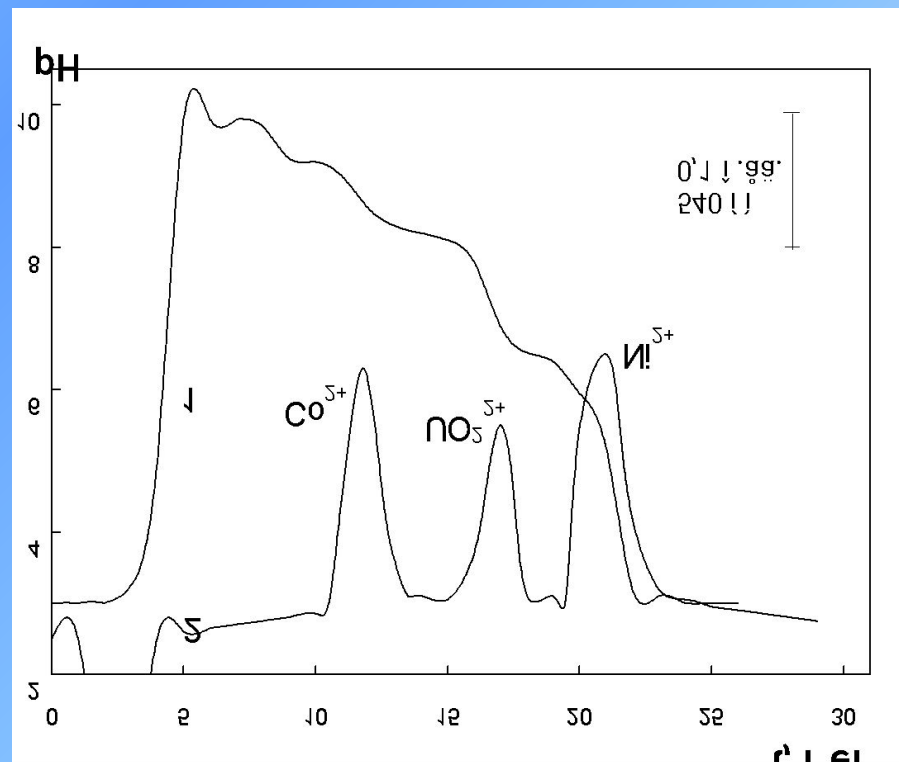
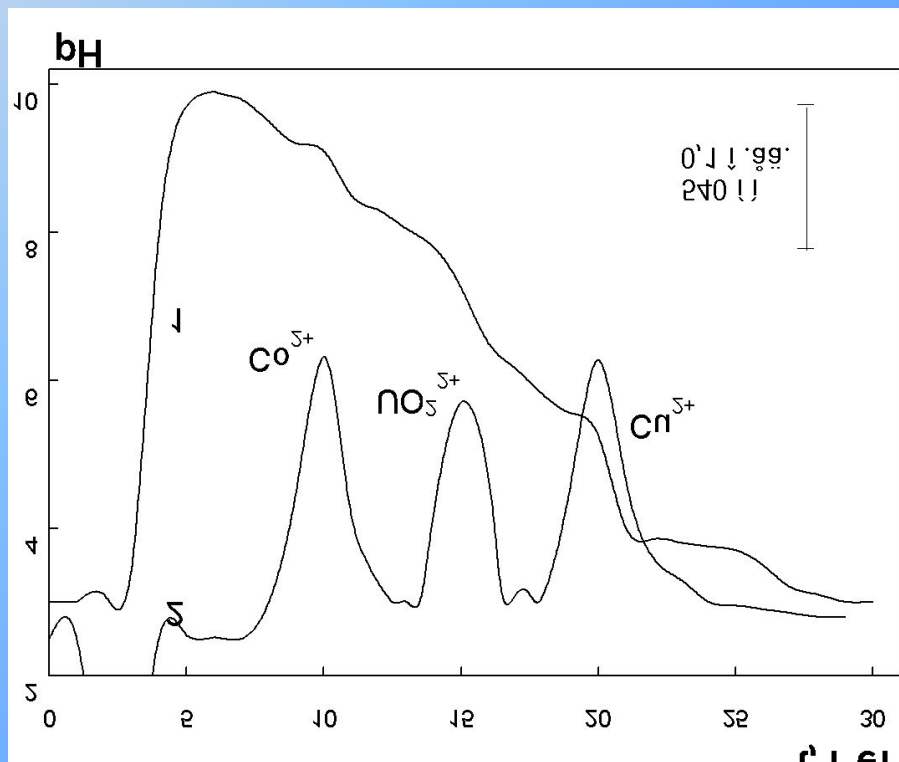
Разделение ионов металлов с индуцированным градиентом pH

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 биodeградации;
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)

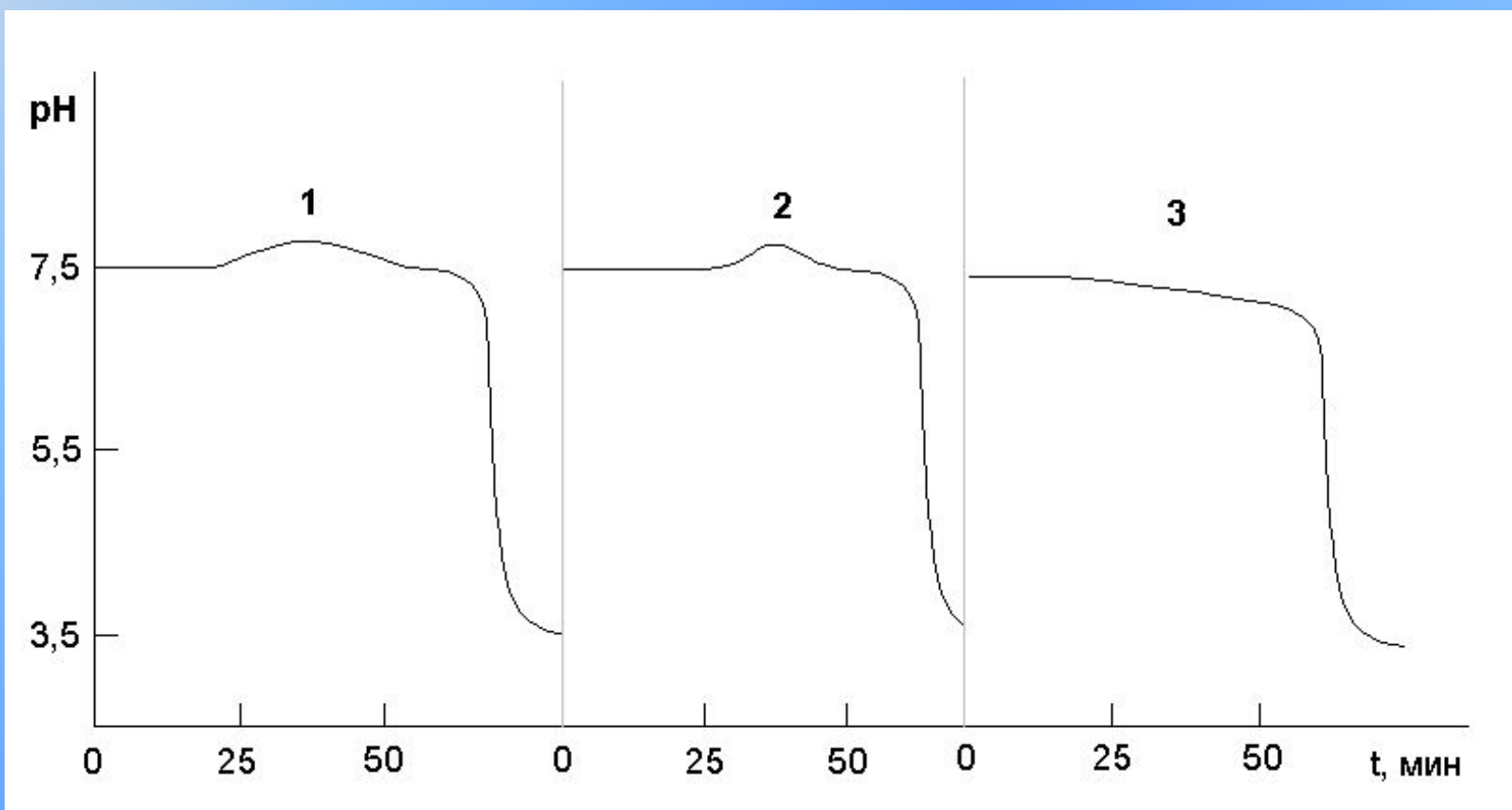
2.1. Как избавиться от подъема pH на нисходящем градиенте?

$$I_{\text{Э}} < I_{\text{СР}}$$

сорбент Tetren-SiO₂ (7,5 мкм, 1 мМ/г, 250х4,6 мм)

СР: 25 мМ Трис-10 мМ H₂C₂O₄ (pH 7,5), $I_{\text{СР}}$: 1 - ~0; 2 - 0,1; 3 - 1

Э: 20 мМ H₂C₂O₄-22 мМ Трис (pH 3,5), $I_{\text{Э}}$: ~0,05



Нисходящие градиенты pH в анионообменных колонках

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

Разделение изоформ плазминогенов

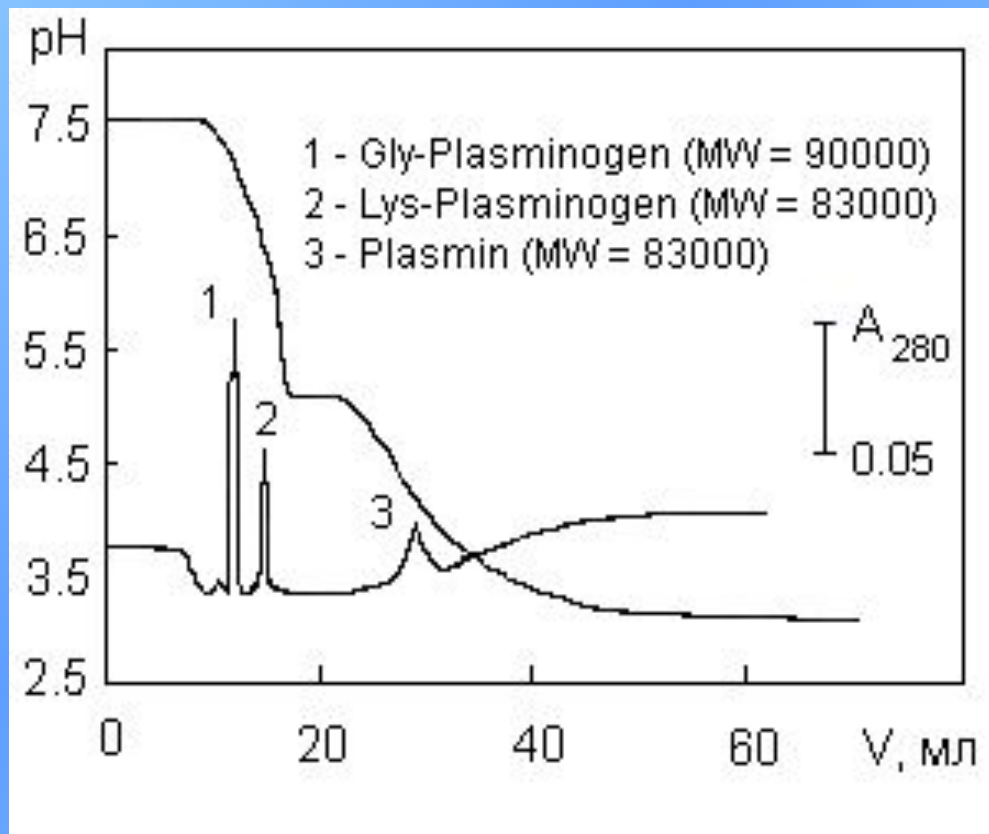
сорбент Tetren-SiO₂ (7,5 мкм, 50x4,6 мм)

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

Э: 2 мМ Н₂С₂О₄ (рН 2,9), I_э: ~0; 1 мл/мин

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

Детектирование - УФ (280 нм)



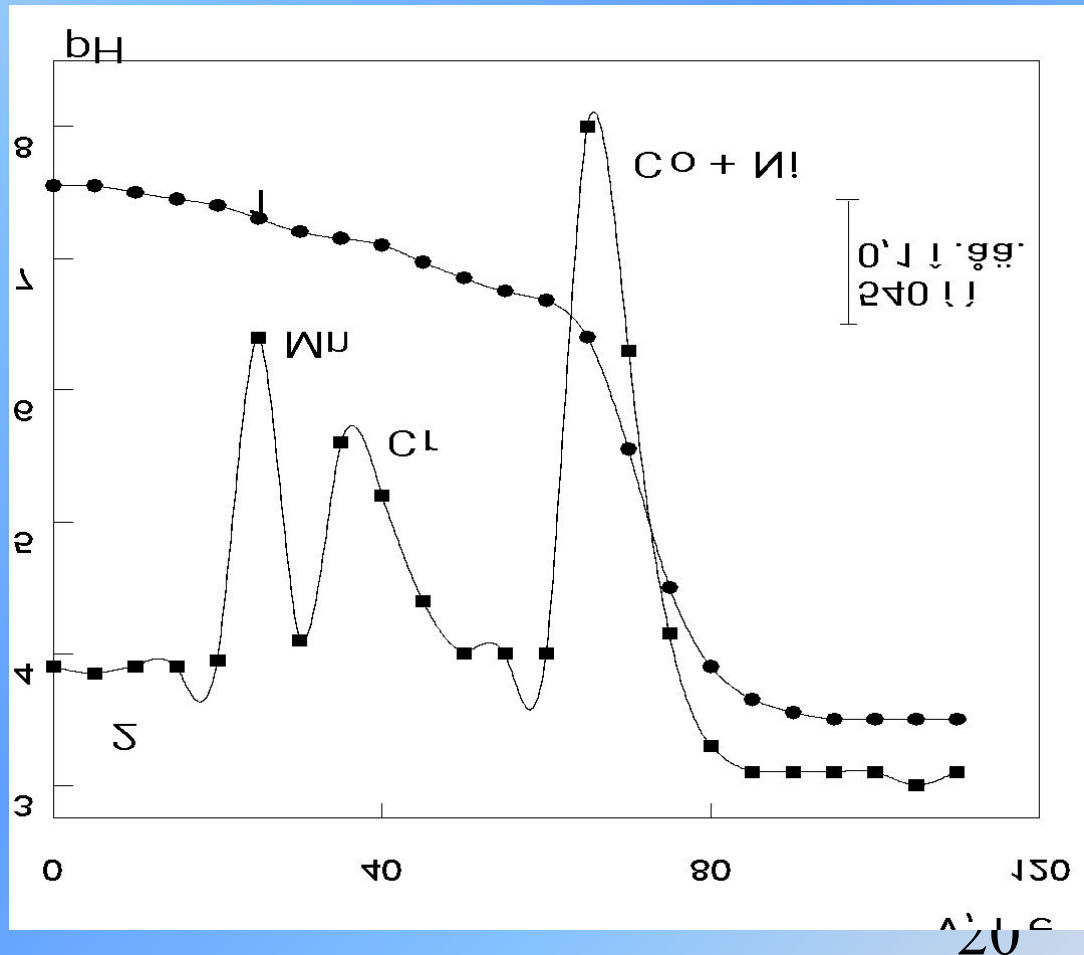
Разделение смеси металлов

сорбент РВЕ-94 (>100 мкм, 300x9 мм)

СР: 25 мМ Трис-НСI (рН 7,5), $I_{\text{ср}}$: 0,05

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

Детектирование - по реакции с ПАР (540 нм)

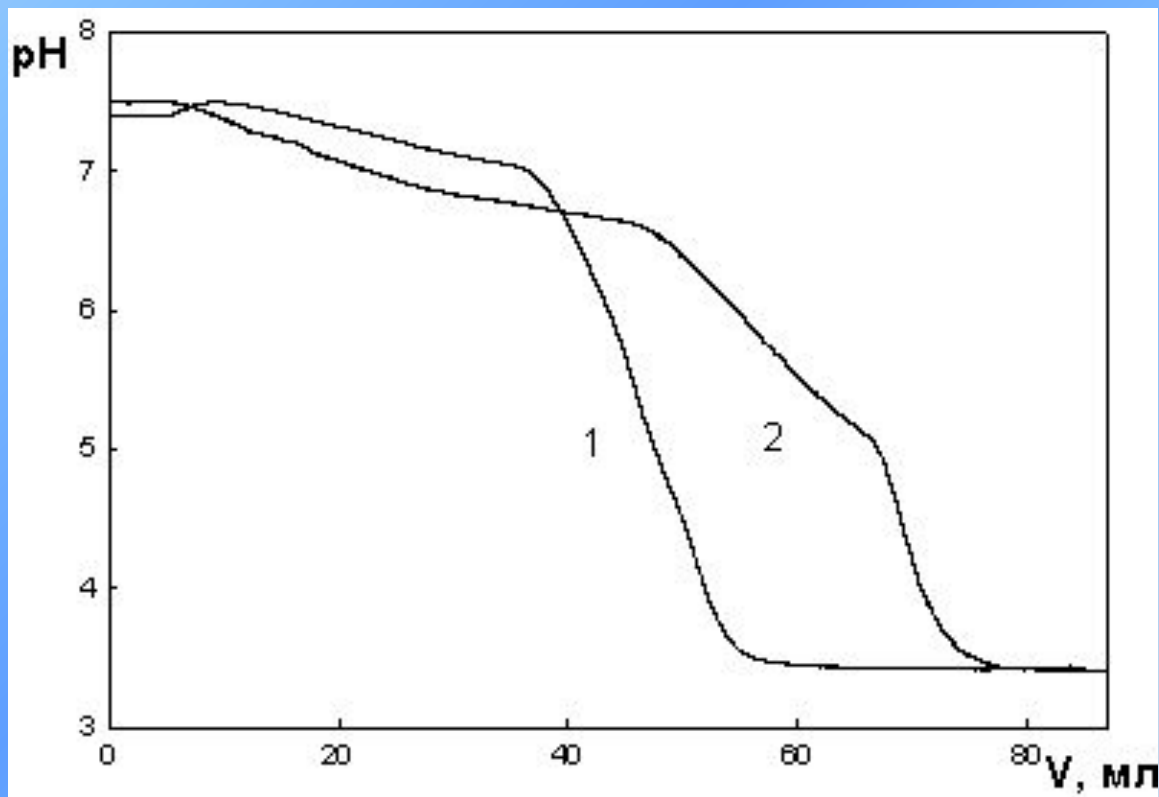


Эффект ионной силы подвижных фаз для карбоксильных колонок

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

СР: 10 mM Трис-HCl (pH 7,5),

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



Квази-линейные нисходящие градиенты pH в катионообменных колонках

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

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

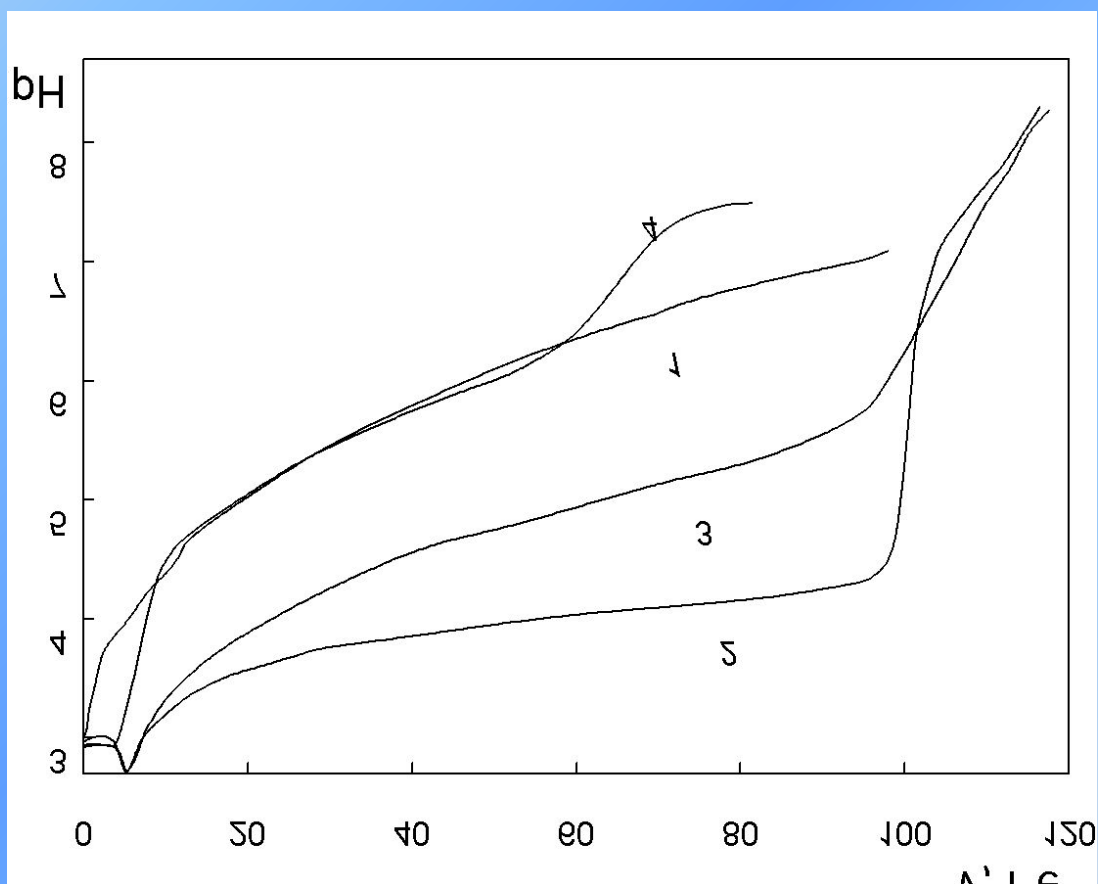
сорбент Macro-Prep 50 CM (50 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 2 мМ лимонная к-та (pH 3,3),

Э (pH 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

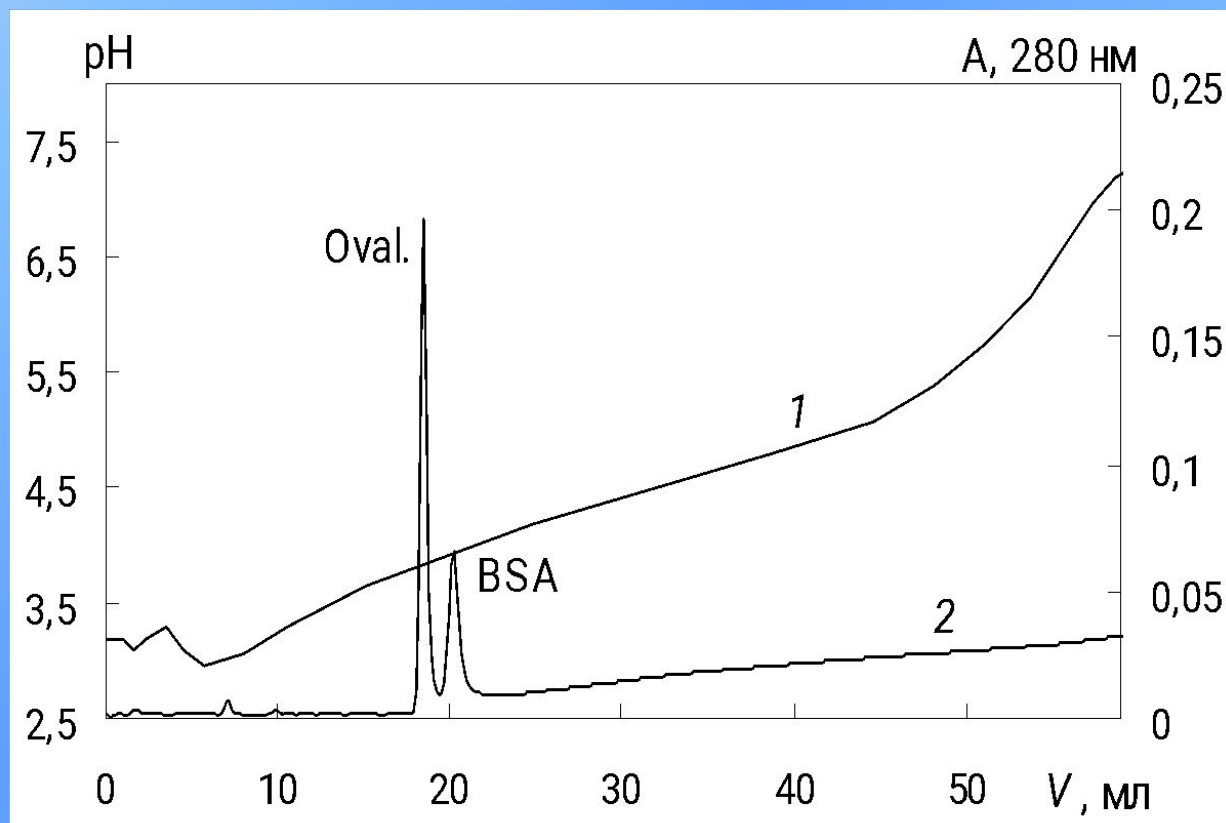
сорбент Макро-Преп 50 СМ (50 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 2 мМ лимонная к-та + 1,5 мМ Трис (pH 3,3), $I_{\text{ср}}$: ~0

Э: 20 мМ Трис-HCl + 5 мМ лимонная к-та (pH 7,6); 1 мл/мин; $I_{\text{э}}$: 0,5

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

Детектирование: УФ (280 нм)



ХФ образца формиатдегидрогеназы на сорбенте низкой емкости

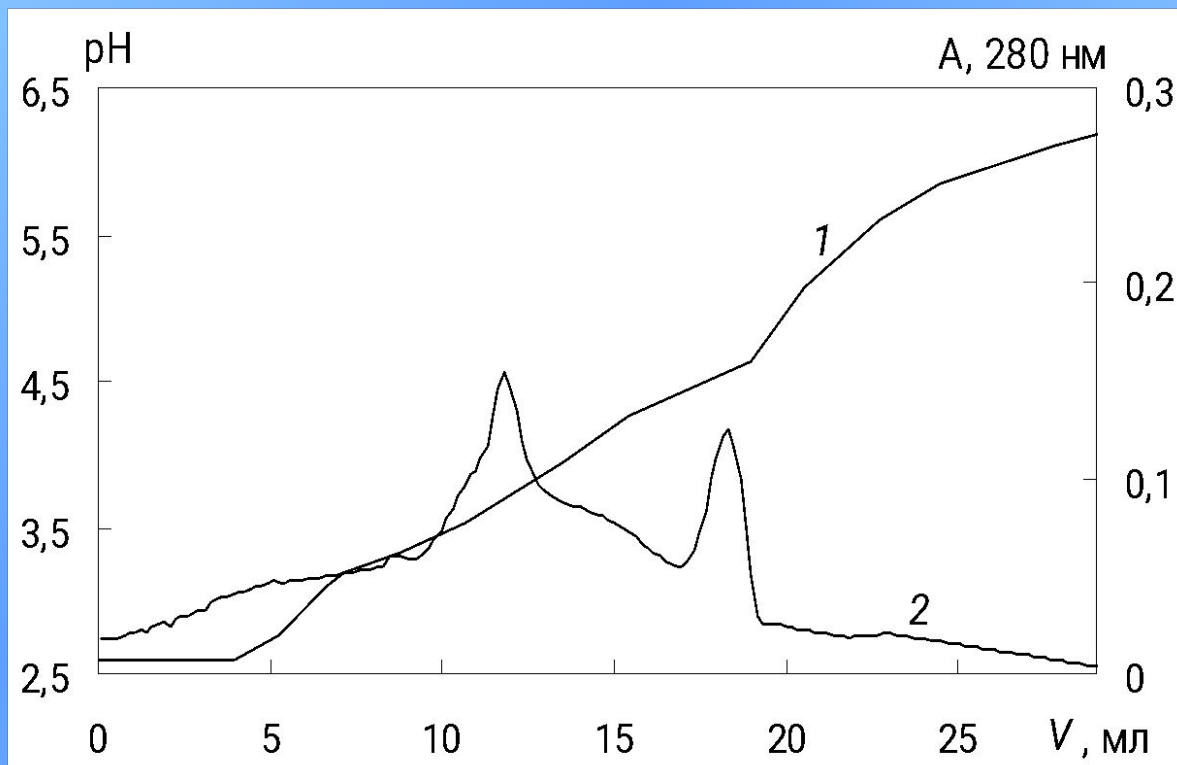
сорбент MN (5 мкм, 50х4,6 мм)

СР: 2 мМ лимонная к-та (pH 3,0), $I_{\text{ср}}$: 0,05 (NaCl)

Э: 10 мМ Трис-лимонная к-та (pH 7,5); 1 мл/мин; I_z : ~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;
- $I_{\text{э}} > I_{\text{ср}}$ (от 0,1)

2. сорбенты с низкой емкостью:

- **слабое основание** в стартовом растворе **не влияет** на начальный участок градиента pH;
- $I_{\text{э}} < I_{\text{ср}}$ либо $I_{\text{э}} \approx I_{\text{ср}}$ (~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

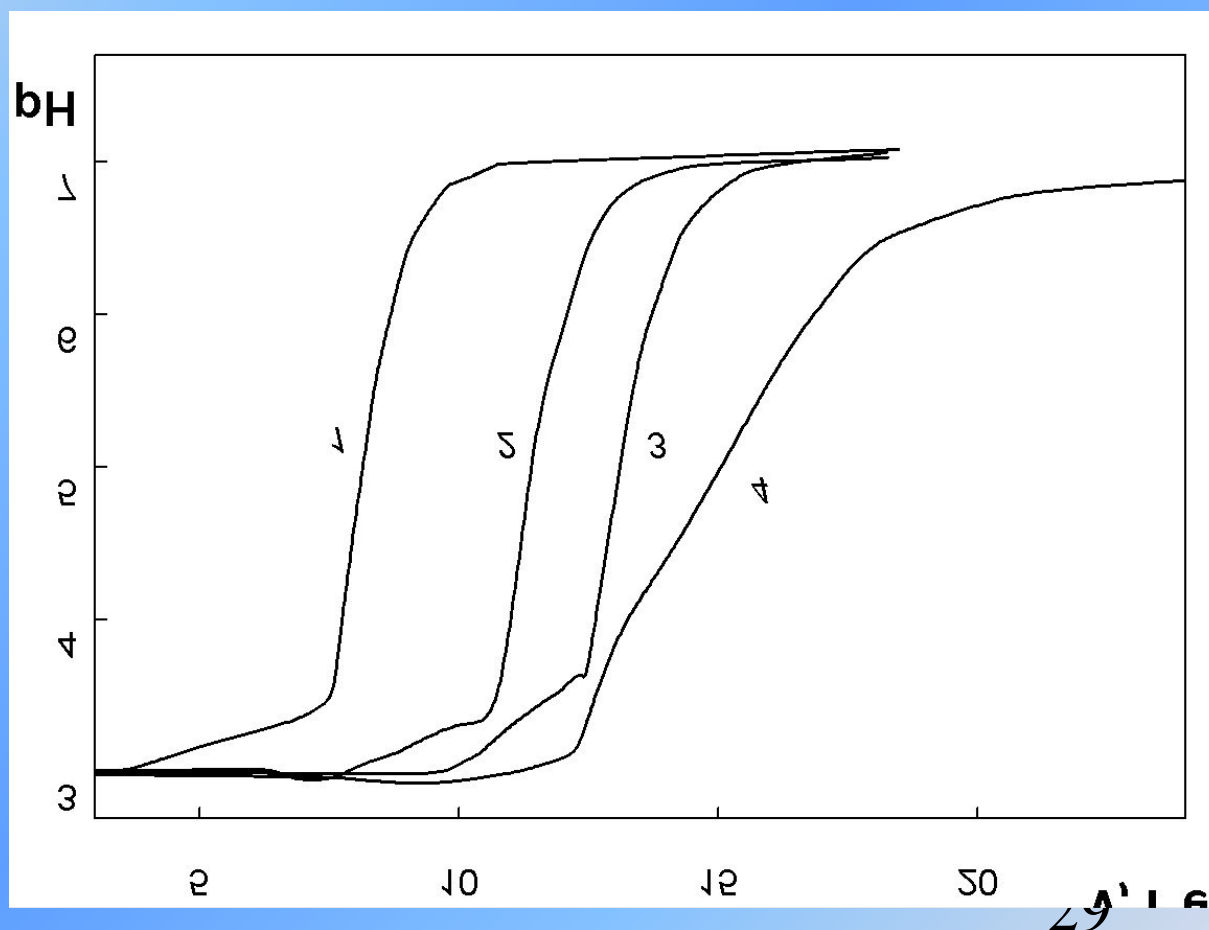
Сорбент	Матрица	Размер частиц	Функц. группы	pH-диапазон стаб-ти	Буферная емкость
Hamilton PRP-X200	ПММА	10 мкм	$-\text{SO}_3^-$	1 - 13	нет

Подвижные фазы для ХФ на сильно-кислотном сорбенте

сорбент PRP-X200 (10 мкм, 200x4,6 мм)

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

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



ХФ трипсинового гидролизата альбумина

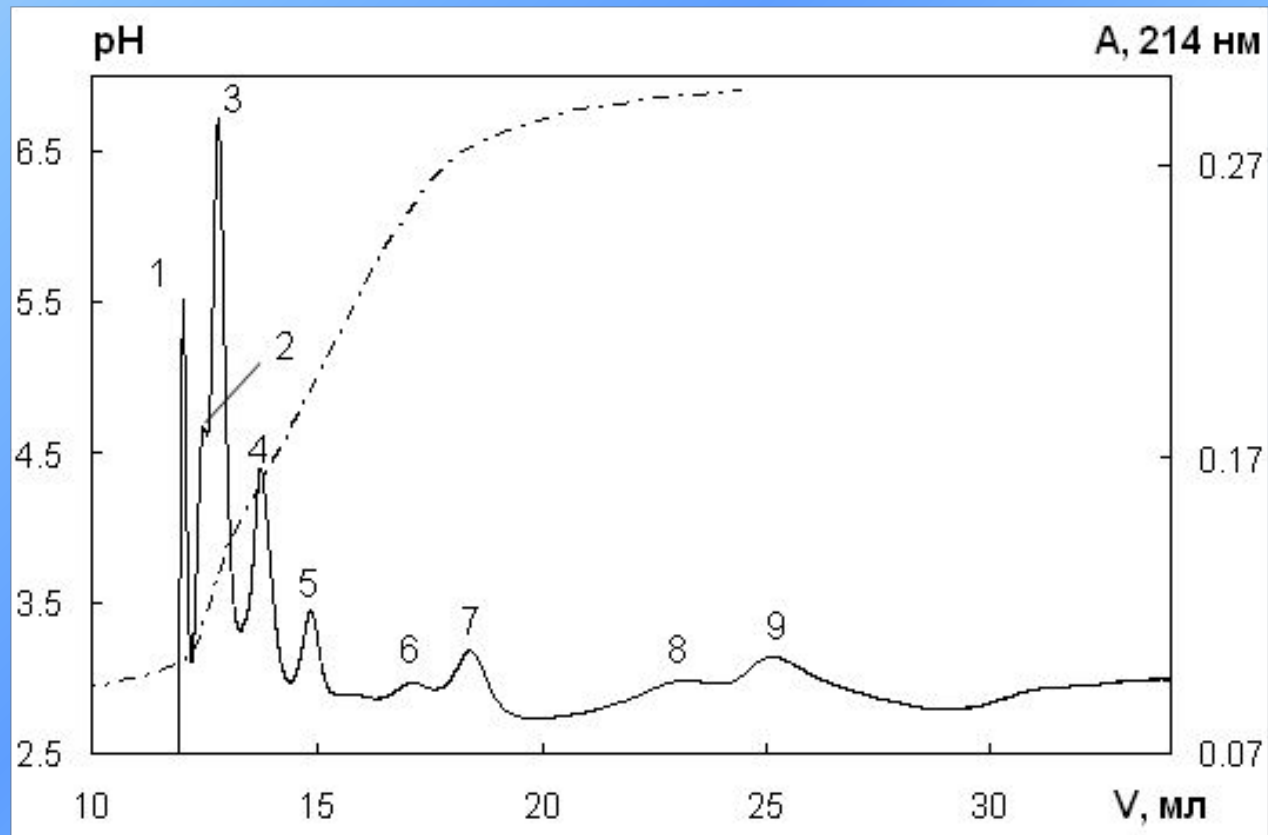
сорбент PRP-X200 (10 мкм, 200х4,6 мм)

СР: 5 мМ NaH_2PO_4 (рН 3,0), $I_{\text{ср}}$: 0,5 (NaCl)

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

Проба: гидролизат человеческого альбумина (0,1 мг)

Детектирование: УФ (214 нм)



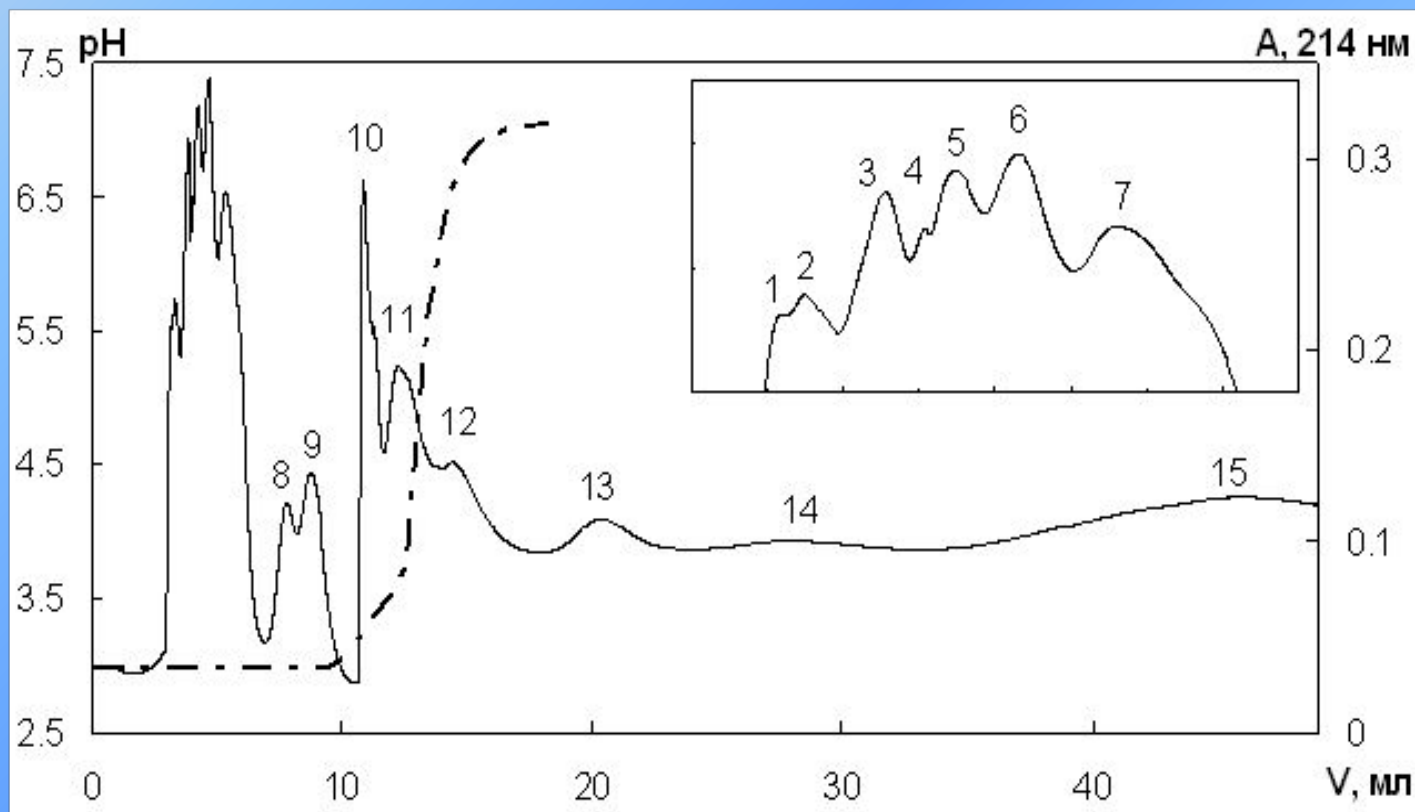
ХФ гидролизата альбумина при одновременном градиенте ионной силы

сорбент PRP-X200 (10 мкм, 200x4,6 мм)

СР: 3 мМ NaH_2PO_4 + 10% CH_3CN (pH 3,0), $I_{\text{ср}}$: 0,1 (NaCl)

Э: 10 мМ NaH_2PO_4 + 6 мМ Трис + 10% CH_3CN (pH 7,0), 1 мл/мин,
 $I_{\text{э}}$: 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
- $I_{\text{ср}} (\sim 0,1) < I_{\text{э}} (\sim 0,3)$ (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 одно-двухкомпонентными 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 pH в ионообменной хроматографии: моделирование и экспериментальная проверка” (2000),

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

Благодарность

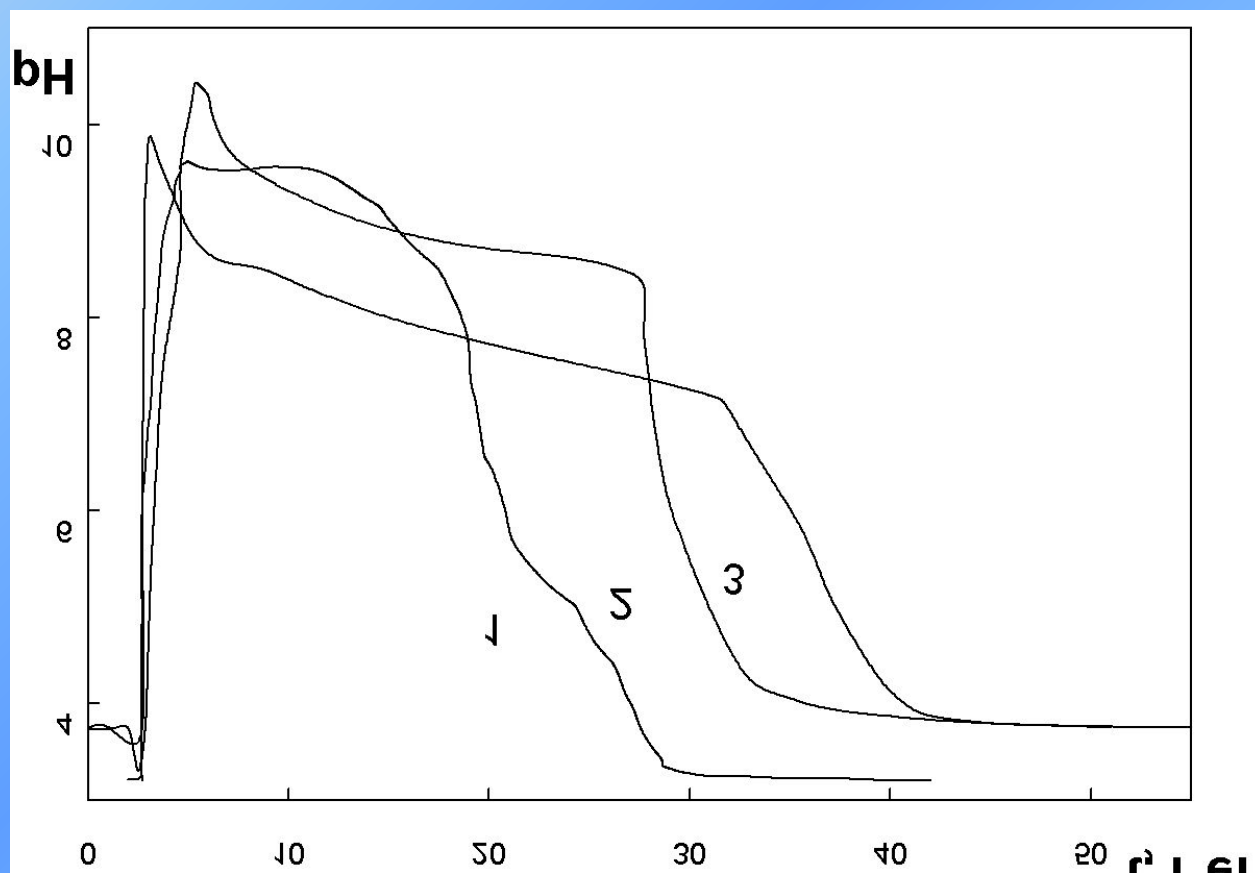
- докт. хим. наук **П.Н.Нестеренко, О.А.Шпигуну;**
канд. хим. наук **А.В. Гармашу;** аспирантам **А.Б. Тессману, М. С. Вакштейну, С.С. Кубышеву,** дипл. **Н.Ю. Смирновой;**
проф. **К. Шлайсу** и дипл. **Т. Рейтару** (Чехия)
за плодотворное сотрудничество
- **РФФИ** – за финансовую поддержку исследования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

Индукцированные градиенты в карбоксильных колонках

сорбент Macro-Prep 50 CM (50x4,6 мм)

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

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

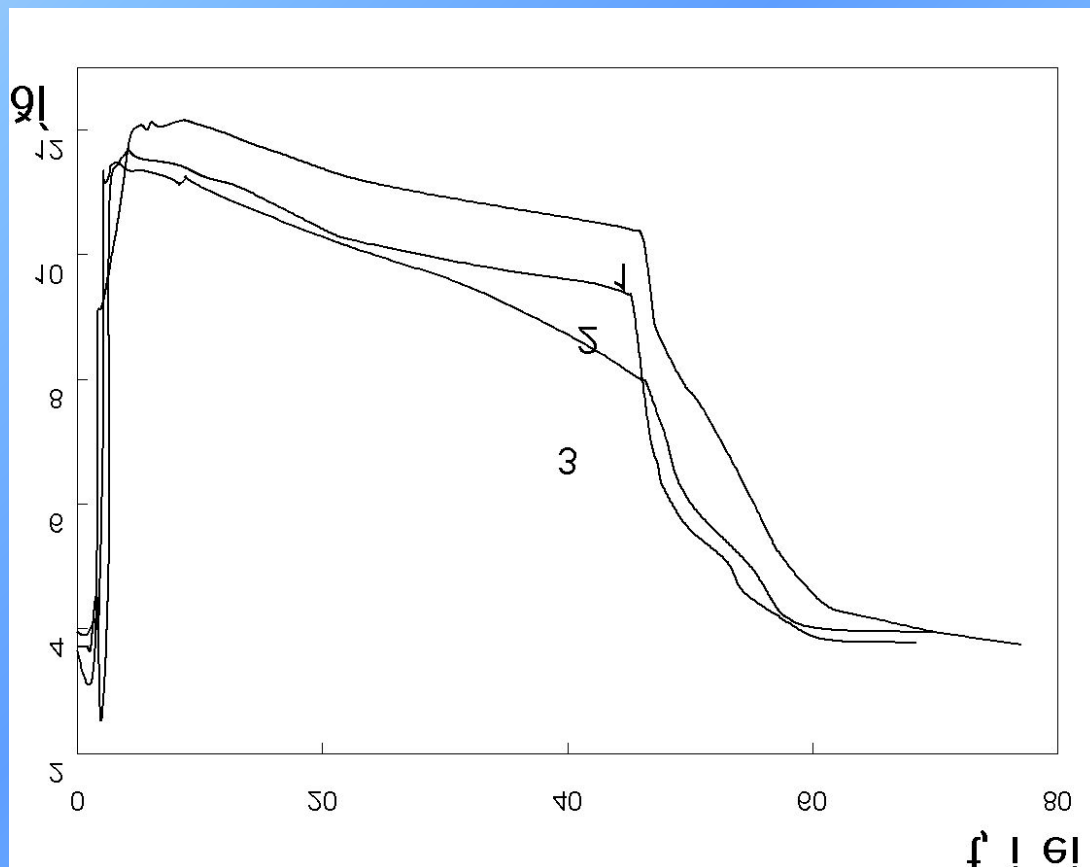


Индукцированные градиенты в карбоксильных колонках

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

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

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



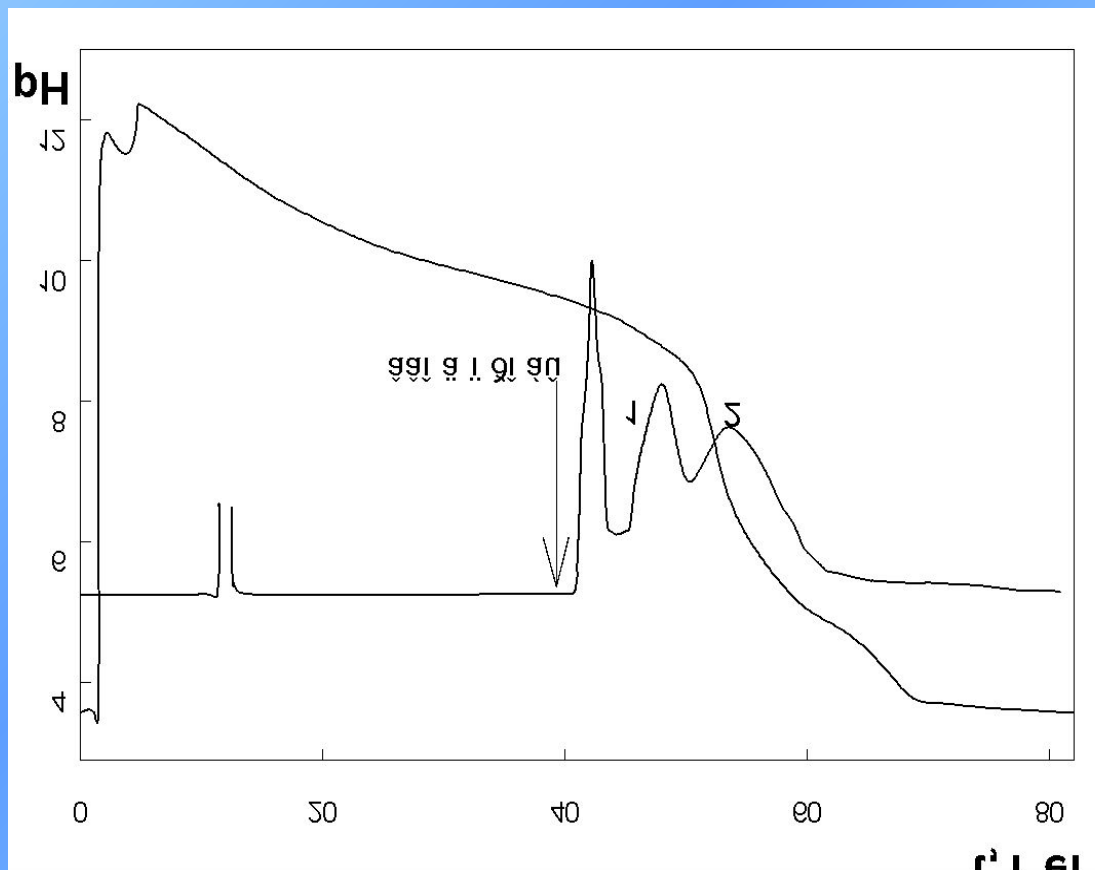
Разделение ионов металлов с индуцированным градиентом pH

сорбент 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+}



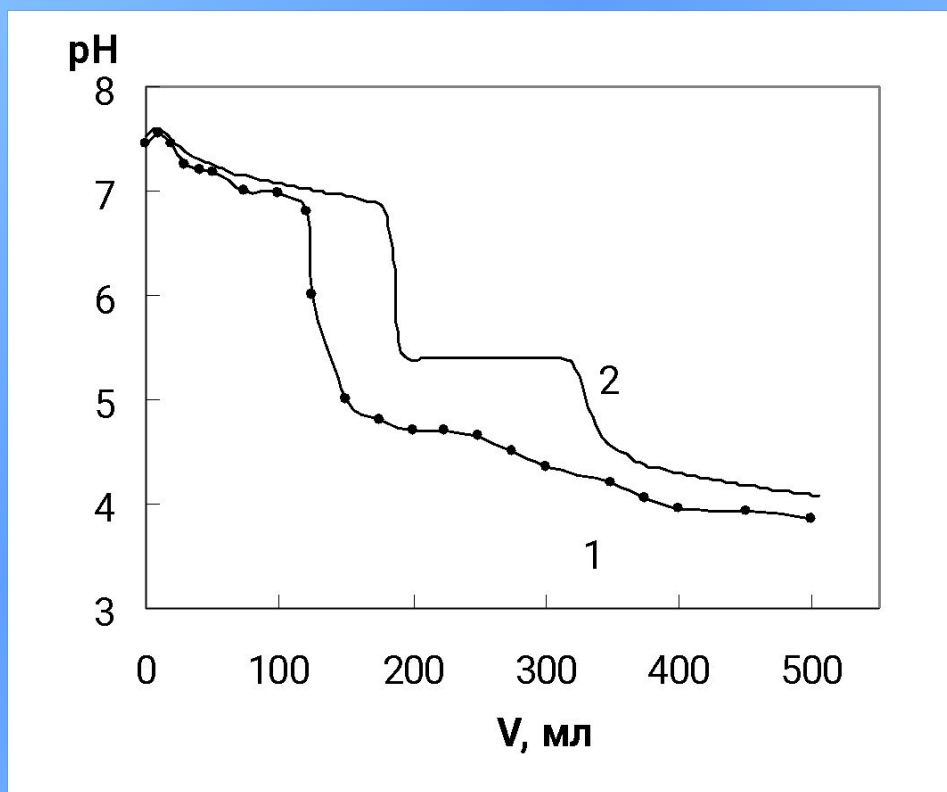
Эксперимент и модель: различие в ионной силе стартового раствора и элюента (анионообменная система)

$$I_{\text{Э}} > I_{\text{СР}}$$

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

2 - модель Tetren-SiO₂

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



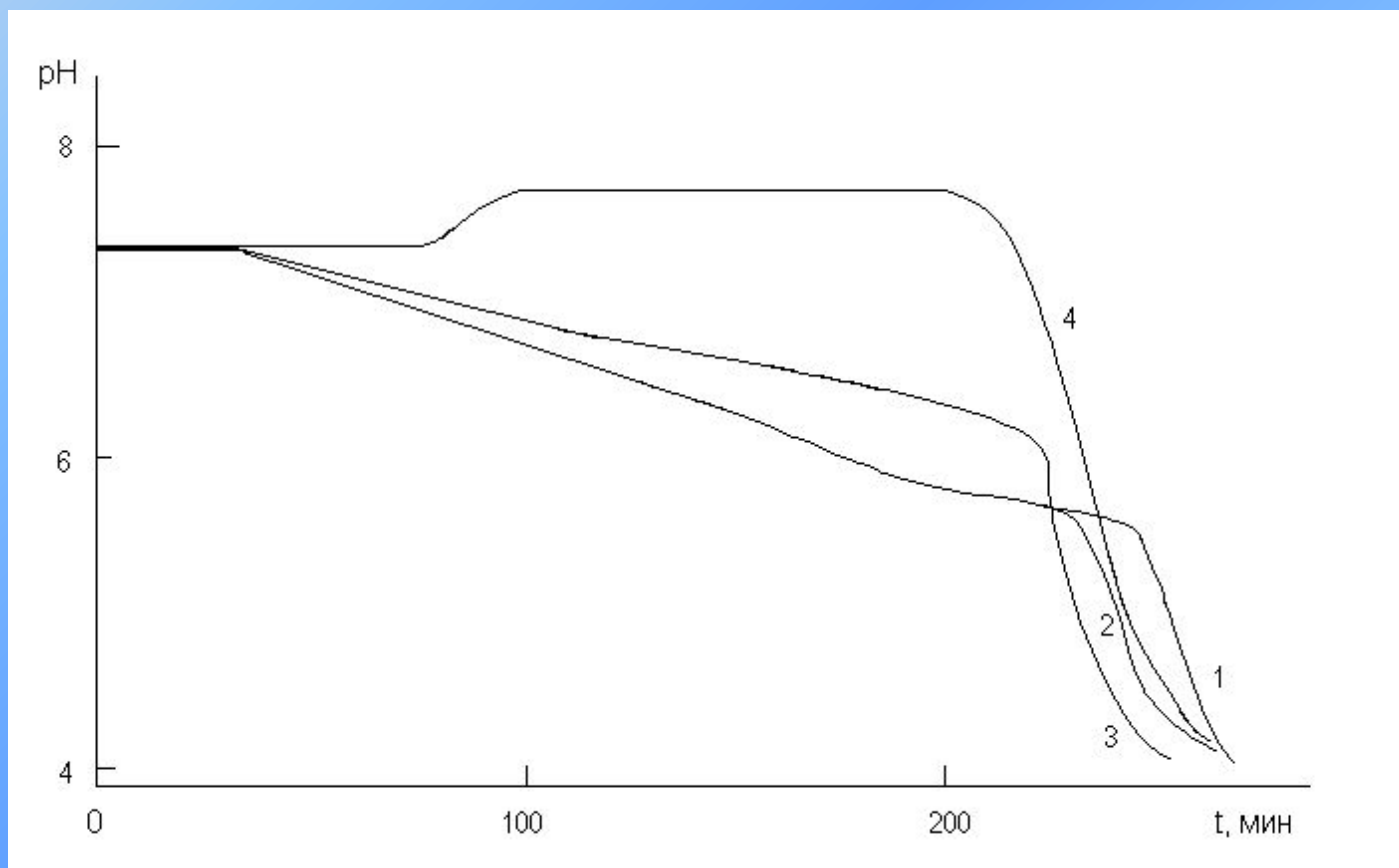
Различие в ионной силе стартового раствора и элюента

$$I_{\text{Э}} < I_{\text{СР}}$$

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

СР: 25 мМ Трис-HCl (pH 7,5), $I_{\text{СР}}$: 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



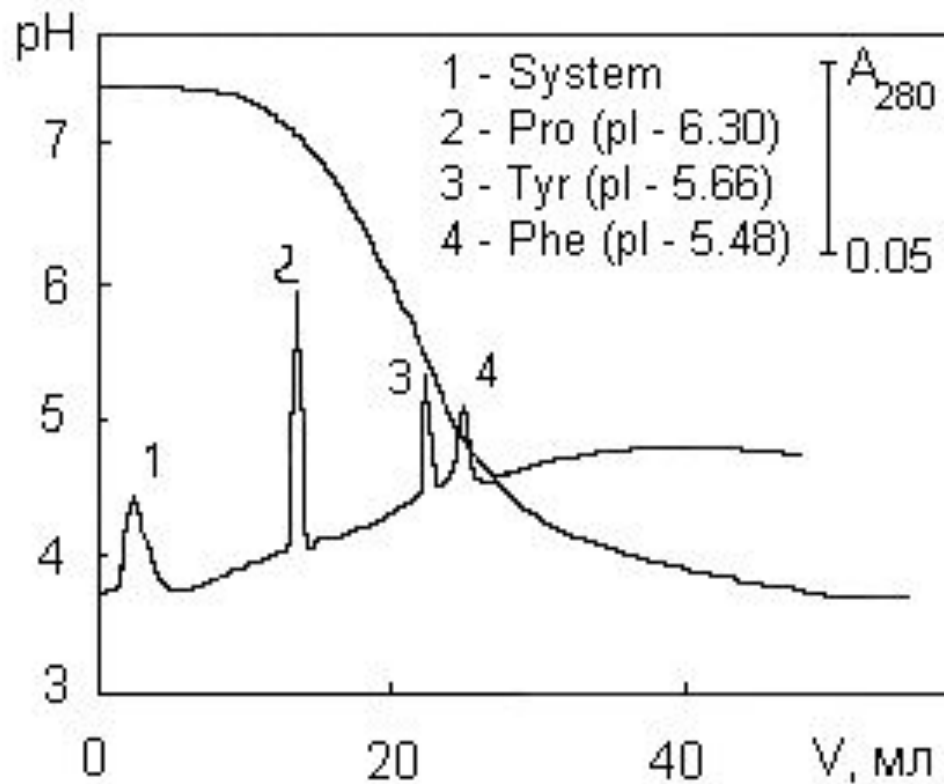
Модельная смесь аминокислот

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

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

Э: 2 мМ Н₂С₂О₄ (рН 2,9), I_э: ~0; 1 мл/мин

Детектирование - УФ (280 нм)

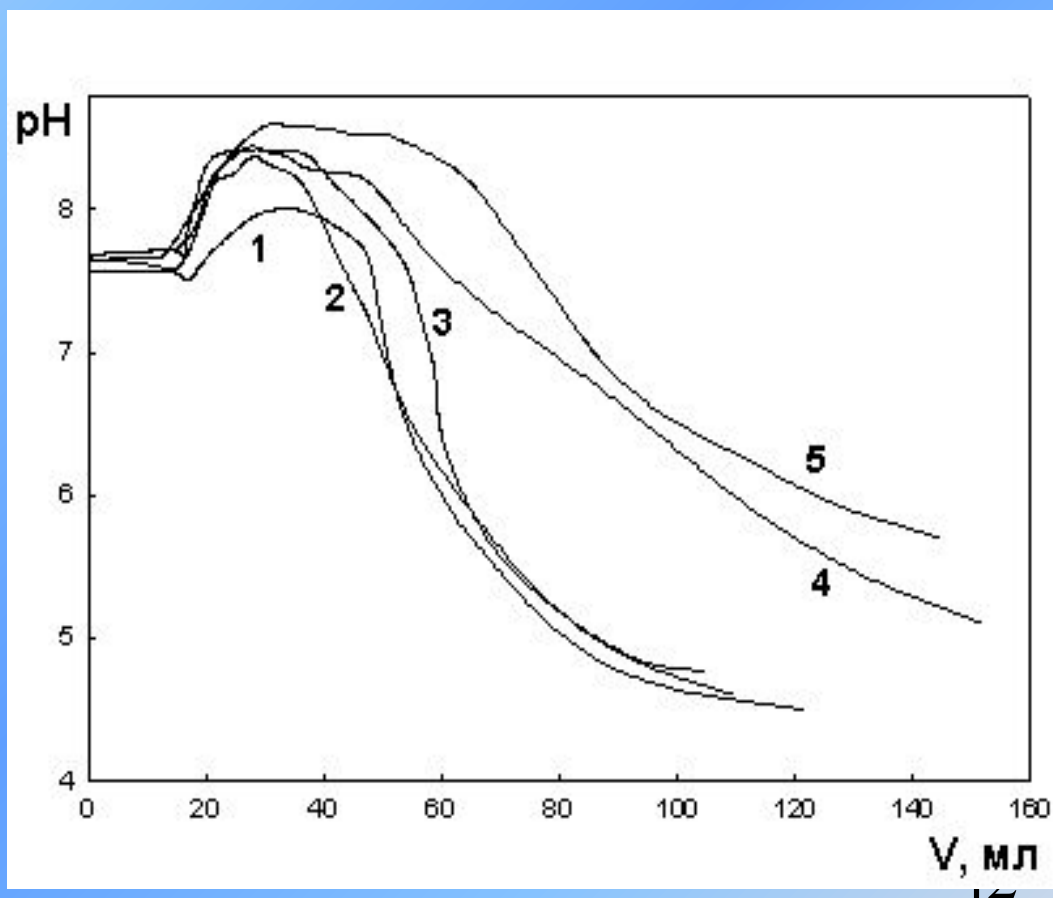


Формирование градиента pH однокомпонентными элюентами в катионообменной системе

сорбент MN (5 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 10 мМ Трис-HCl (pH 7,5)

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

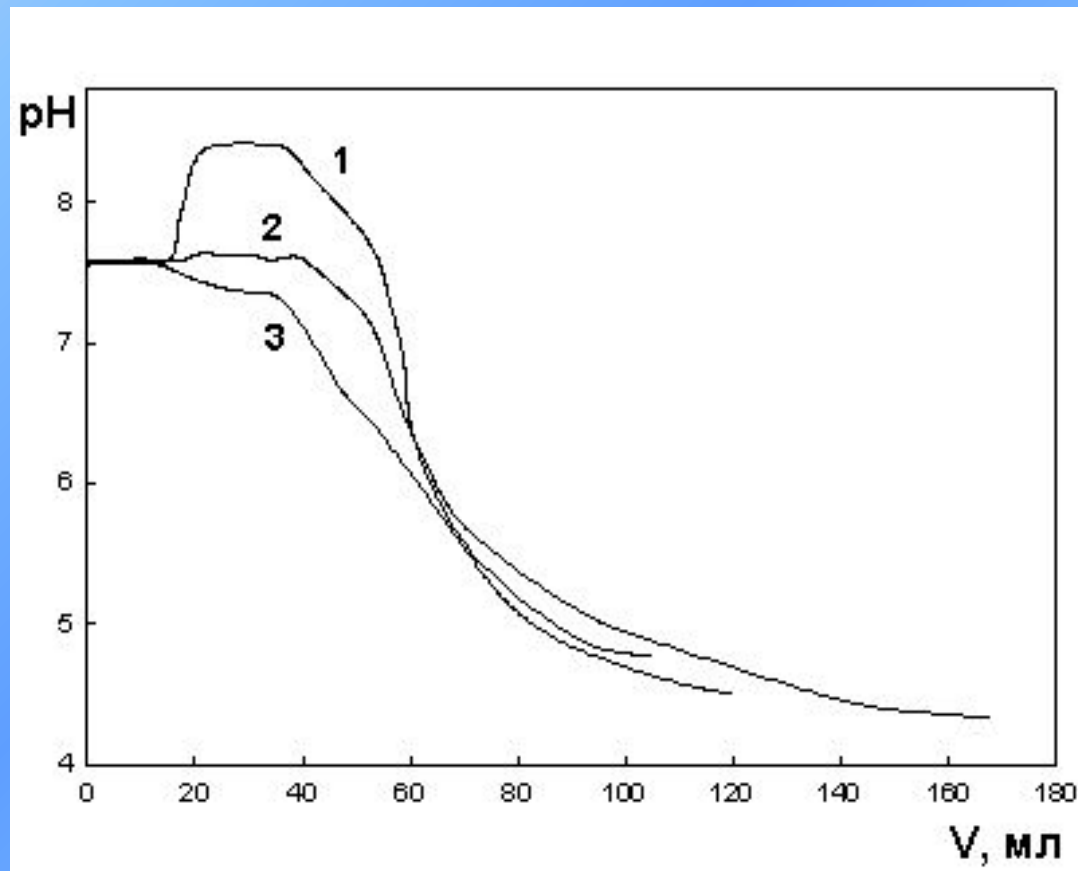


Как избавиться от подъема pH?

сорбент MN (5 мкм, 50x4,6 мм)

СР: 10 мМ Трис-HCl (pH 7,5)

Э: 0,2 мМ 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
рН- 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

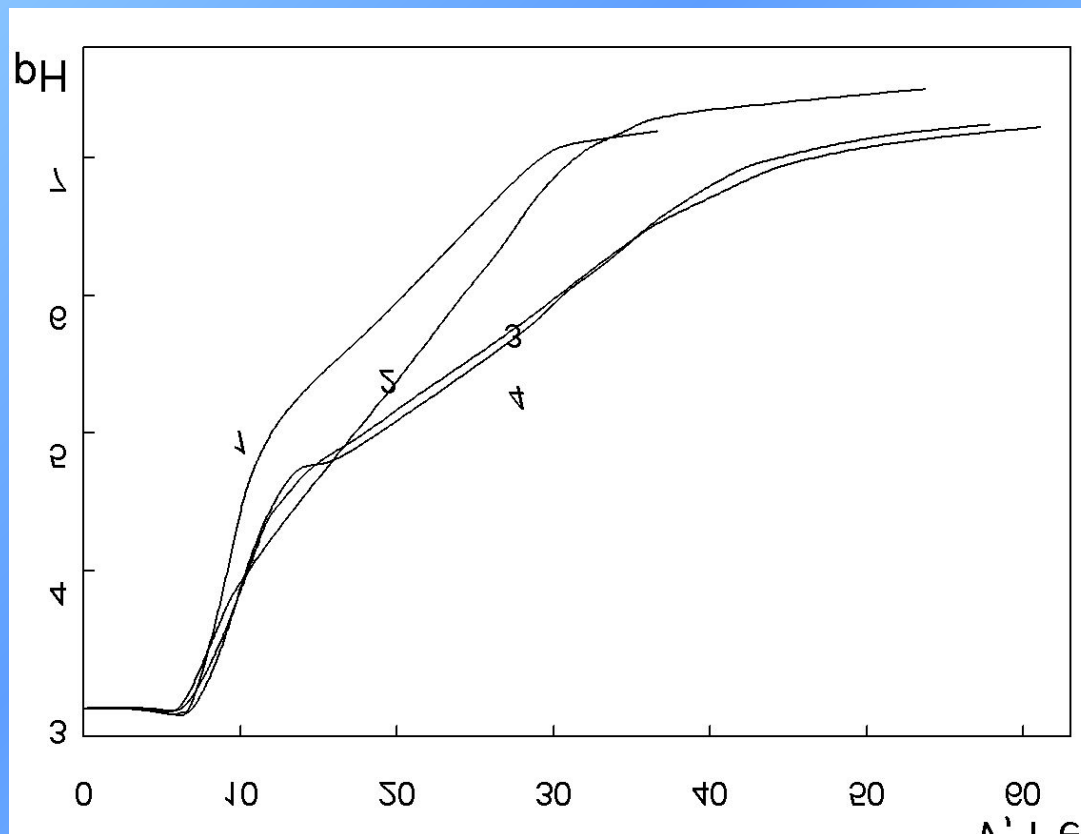
Сорбент	CM-52	Ольвагель- COOH	MN	MacroPrep 50 CM
Производитель	Whatman (UK)	НИИ химии (СССР)	Purolite (UK)	Biorad (USA)
Матрица	Микрогранулир. целлюлоза	ПММА	ССПС	ПММА
Функц. группы	-CH ₂ COOH	-COOH	-COOH	-CH ₂ COOH
Размер частиц (мкм)	100-200	> 30	5	50
pH-диапазон стаб-ти	3 - 10	3 - 13	1 - 14	3 - 13
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 (pH 3,0), $I_{\text{СР}}$: ~0 (1 и 2), 0,05 (3 и 4)

Э: 10 мМ Трис-лимонная к-та (pH 7,0), $I_{\text{Э}}$: ~0 (1 и 3), 0,05 (2 и 4);
1 мл/мин



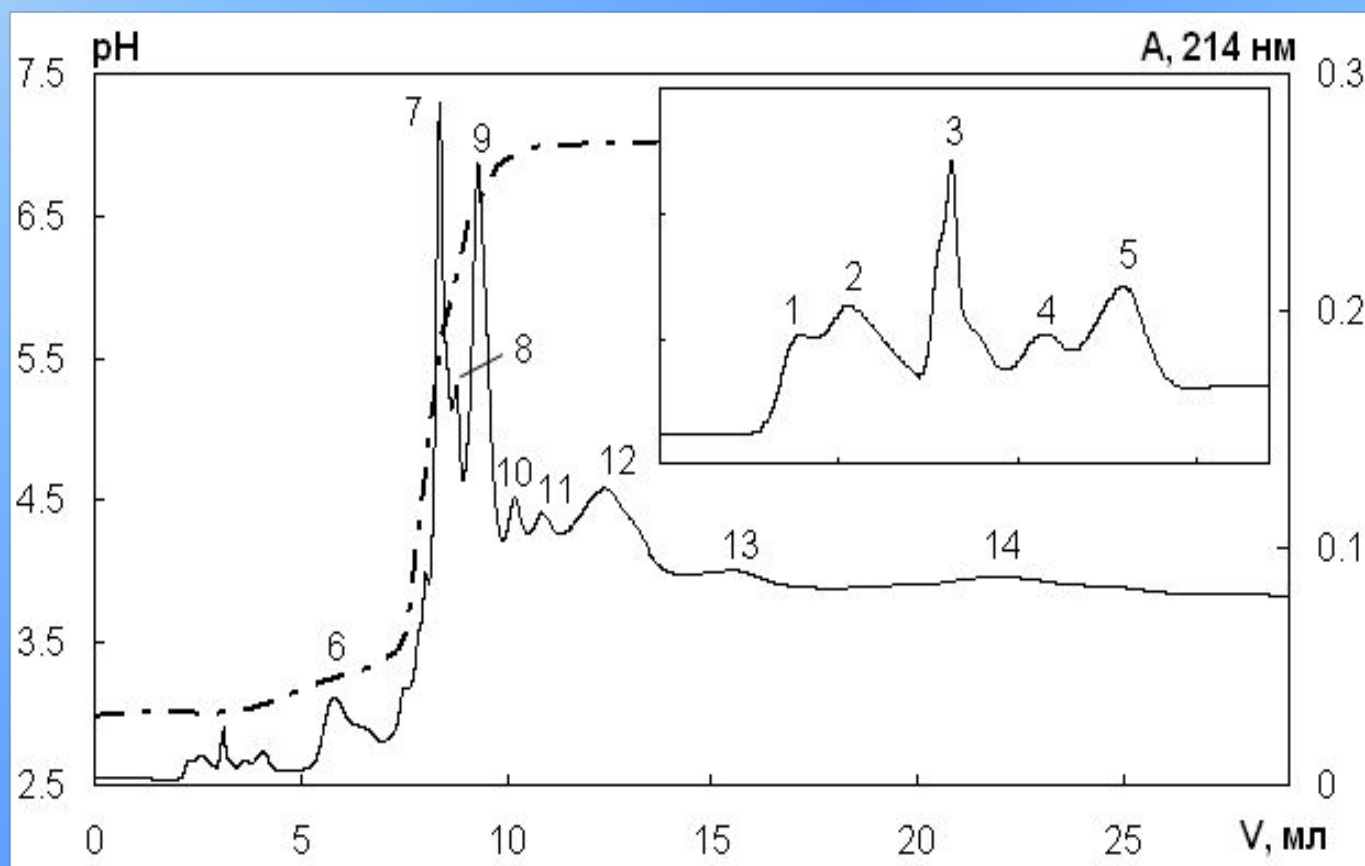
Влияние добавок ацетонитрила в условиях градиента pH

сорбент PRP-X200 (10 мкм, 200x4,6 мм)

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

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

Детектирование: УФ (214 нм)



Влияние ионной силы в карбоксильной колонке

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

СР: 2 мМ лимонная к-та + 1,5 мМ Трис (pH 3,3),

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

ионная сила: 0 (1), 0,01 (2), 0,5 (3)

