

С344.1е
Б-241

Баранова А.Г.
Б1-4116.

+

ОБЪЕДИНЕННЫЙ ИНСТИТУТ ЯДЕРНЫХ ИССЛЕДОВАНИЙ
Лаборатория высоких энергий

Б1-4116

БАРАНОВА Л.Г.

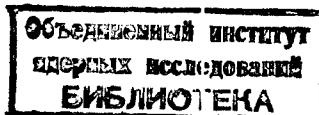
С 344.1е

Б-241

ВЛИЯНИЕ КИСЛОТНООСНОВНОЙ БУФЕРНОЙ ЕМКОСТИ
(β) ПРОЯВИТЕЛЯ НА ПРОЯВЛЕНИЕ ТОЛСТОСЛОЙНЫХ
ЯДЕРНЫХ ФОТОЭМУЛЬСИЙ.

с.р. 2331

Рукопись поступила
в научно-технический отдел
9.01.1968 - 1968 г.



г.Дубна, 1968 год.

При обработке эмульсионных слоёв ядерных фотоэмulsionий толщиной 400 и более микрон с предварительным наклеиванием на стекло не удается достичь равномерного проявления их по всей толщине. Возможно, что одной из причин, вызывающих более интенсивное проявление поверхностных участков слоя по сравнению с глубинными является более высокое значение pH проявителя в них. Поэтому ряд авторов рекомендует применять проявители с повышенной кислотно-основной буферной емкостью (β) [1,2].

В настоящей работе проведено исследование влияния проявителя на проявление наклеенных слоёв эмульсии НИКФИ БР-2 толщиной 400 мк.

Использовались проявители с различными проявляющими веществами (амидол, фенидон, КФ-38, метол, α -аминофенол, глицин, пирокатехин, гидрохинон, α -фенилэндиамин) при величине pH от 5 до 12. Концентрация проявляющих веществ составляла 0,015 моля/литр, сульфита натрия безводного - 0,1 моля/литр. Желаемая величина pH проявляющих растворов обеспечивалась приготовлением их на цитратных, боратных, карбонатных и фосфатных буферных растворах. Изменяя концентрацию последних, получали проявители с различным значением β . Если после добавления проявляющего вещества изменялось значение pH буферных растворов, то по мере надобности в проявители добавлялся $NaOH$. Определение β производилось титрованием проявителей серной кислотой, а измерение pH при помощи стеклянного электрода. Эмульсионные слои облучались на ускорителях ОИЯИ параллельным пучком релятивистских частиц и обрабатывались по общепринятому температурному циклу с сухой теплой стадией проявления [3].

На обработанных эмульсионных слоях определялась плотность следов на различных глубинах ($\text{N}/100 \text{ мк}$ - число сгустков на 100 мк длины следа). Каждая точка на графиках получена при подсчёте 1500 - 2000 сгустков на трех эмульсионных слоях. Проведённые опыты показали, что проявляющие вещества, способные проявлять следы релятивистских частиц в данных условиях при величине pH ниже 10, проявляют их всегда по всей толщине слоя. К таким проявляющим веществам относятся амидол, фенидон, КФ-38 (I - фенил-3 метил - 4 аминопиразолон /5/), метол. С увеличением β до 0,030-0,040 плотность следов возрастает по всей толщине эмульсионного слоя. Равномерность проявления при этом остается неизменной.

При дальнейшем увеличении β плотность следов очень мала и поэтому её трудно определить. Но и в этих случаях следы имеются по всей толщине слоя также как и зёрна вуали.

В качестве примера на рисунке I помещены плотности следов на различных глубинах слоя для амидола, фенидона и метола при различных значениях β . Низкое значение β ($< 0,040$) для проявителей, имеющих pH = 6 - 7, при используемой концентрации сульфита натрия получить невозможно из-за большой буферной емкости системы сульфит-бисульфит. Обычно применяемый при обработке эмульсионных камер амидоловый проявитель с лимонной кислотой имеет $\beta \approx 0,040$.

Для проявляющих веществ, работающих при $\text{pH} > 10$, с увеличением β возрастает плотность следов и улучшается равномерность проявления (рис. 2-5). В малозабуференных проявителях в глубинных зонах слоя отсутствуют не только следы

релятивистских частиц, но и следы менее энергичных частиц и зёрна вуали (нет изображения). Влияние β проявляющего раствора на равномерность проявления в зависимости от pH проявителя вероятно связано с кислотноосновными свойствами желатины эмульсионного слоя [4,5]. Изображение только в поверхностных зонах слоя возникает в том случае, когда при диффузии проявителя в эмульсию наступает резкое изменение pH желатины (pH эмульсии перед поливом составляет 4,7 - 4,9). Это происходит при pH проявляющих растворов выше 10. По мере увеличения β проявителя граница резкого повышения pH желатины приближается к подложке слоя, что и приводит к улучшению равномерности проявления. Оптимальная равномерность проявления наступает при различной величине β в зависимости от проявляющего вещества и pH проявителя. С этой точки зрения в ряду проявляющих веществ - метол, α -аминофенол, глицин, пирокатехин, гидрохинон наилучшим является метол, а наихудшим значением pH проявителя величина II,5. П - фенилендиамин действует аналогично проявляющим веществам, работающим при низких значениях pH, хотя и проявляет следы релятивистских частиц при pH > 10. А именно - проявление всегда идет по всей толщине слоя независимо от β проявителя (рис.5).

По-видимому, на степень равномерности проявления по глубине эмульсионного слоя оказывает влияние продолжительность индукционного периода фотографического проявления, которая зависит от числа и расположения отрицательных зарядов активных групп проявляющего вещества [6,7]. С увеличением индукционного периода равномерность проявления ухудшается.

ВЫВОДЫ

- 1) Показано, что влияние кислотноосновной буферной емкости проявителя (β) на проявление эмульсионного слоя зависит от величины рН проявителя.
- 2) Для проявителей, имеющих значение рН ниже 10 с увеличением β растет плотность следов, а равномерность проявления по всей толщине эмульсионного слоя остается неизменной.
- 3) Для проявителей с величиной рН выше 10 при увеличении β растёт плотность следов и улучшается равномерность проявления, достигая уровня проявителей, имеющих более низкое значение рН.
- 4) Так как общепринятые проявители для ядерных фотоэмulsий, чувствительных к частицам минимальной ионизации имеют рН около 6,5, то невозможно досичь улучшения равномерности проявления за счет увеличения β проявителя.

В заключение автор выражает благодарность Е.В.Ракитской за многочисленные измерения под микроскопом и сотрудникам фотоэмульсионной группы ОИЯИ за помощь в работе.

Баранова

ПОДСЫПКИ К РИСУВКАМ

Рис. 1-5 Плотность следов при различных глубинах звукоизлучающего слоя. Рис. I - звукоизлучающие растворы, рис. 2-5 - звукоизлучающая 5080. Знаками ($\times \bullet \circ \ominus \Delta \triangle$) отмечены соответствующие значения β .

Рис. 1.

- а - Амидол, pH = 6,9; $x = 0,124$; $\bullet = 0,088$; $\ominus = 0,064$;
 $\circ = 0,040$.
- б - Фенодон, pH = 8,9; $x = 0,084$; $\bullet = 0,060$;
 $\circ = 0,032$; $\ominus = 0,016$.
- в) - Метол, pH = 9,7; $x = 0,076$; $\bullet = 0,056$;
 $\circ = 0,028$; $\ominus = 0,020$; $\Delta = 0,012$; $\triangle = 0,002$.

Рис. 2. pH = 10,5

- а - Метол, $x = 0,164$; $\bullet = 0,080$; $\ominus = 0,052$; $\circ = 0,024$
 $\Delta = 0,004$.
- б - 1/2 - ацетофенол, $x = 0,144$; $\bullet = 0,092$;
 $\ominus = 0,050$; $\circ = 0,028$; $\Delta = 0,004$.
- в - Глицини, $x = 0,172$; $\bullet = 0,080$; $\ominus = 0,044$;
 $\circ = 0,024$; $\Delta = 0,004$.
- г - Гидроксина, $x = 0,172$; $\bullet = 0,092$; $\ominus = 0,040$;
 $\circ = 0,028$; $\Delta = 0,008$.

Рис. 3. pH = 11

- а - Метол, $x = 0,204$; $\bullet = 0,100$; $\ominus = 0,052$;
 $\circ = 0,028$; $\Delta = 0,006$.
- б 1/2 - ацетофенол, $x = 0,140$; $\bullet = 0,096$; $\ominus = 0,048$;
 $\circ = 0,028$; $\Delta = 0,006$.
- в - Глицини, $x = 0,160$; $\bullet = 0,088$; $\ominus = 0,052$;
 $\circ = 0,032$; $\Delta = 0,009$.

~~B - Гидроксид, x = 0,160; I = 0,008; O = 0,052; 0 = 0,002;~~
~~- 0,004.~~

Γ - Гидроксид, $x = 0,152$; $\bullet = 0,034$; $O = 0,048$;
 $\odot = 0,028$; $\Delta = 0,008$

Рис.4. pH = 11,5

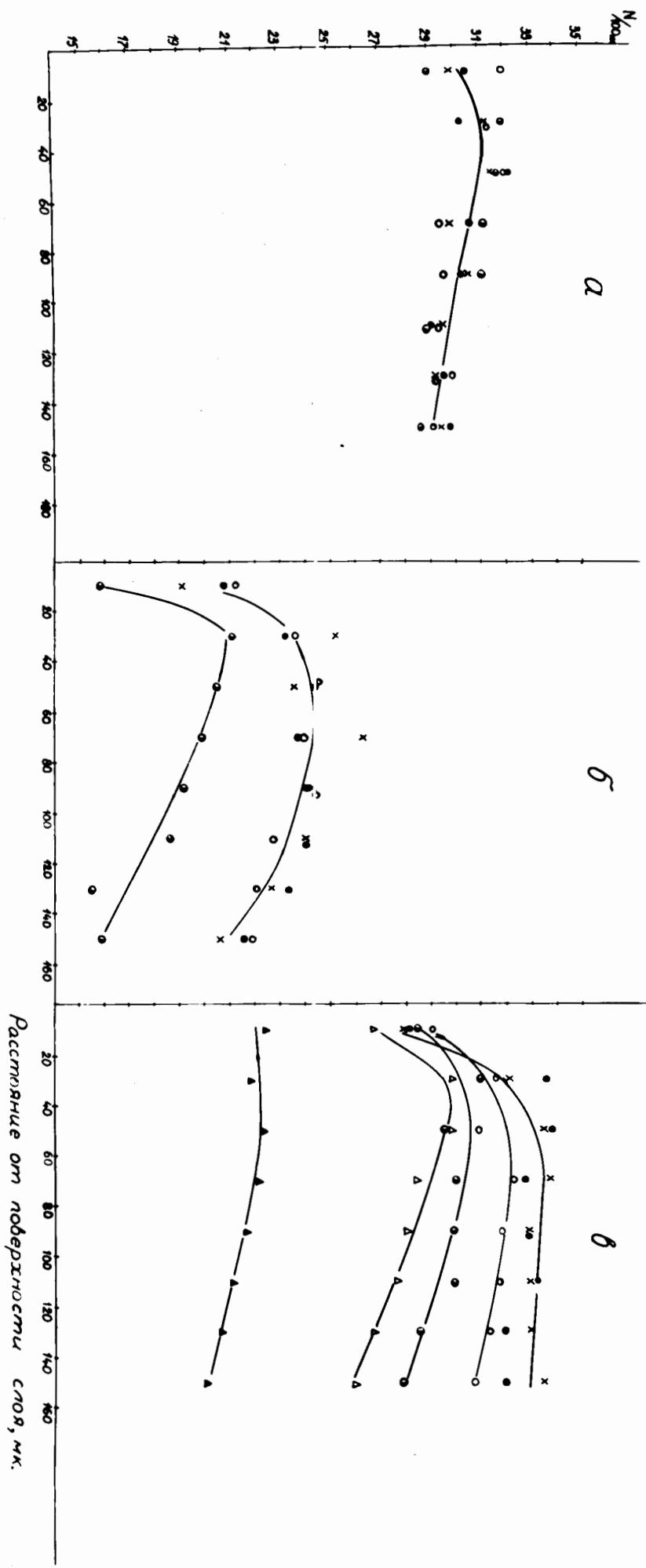
a - Метол, $x = 0,080$; $\bullet = 0,054$; $O = 0,028$; $\odot = 0,020$,
 $\Delta = 0,008$
b - П-анизофенол, $\bullet = 0,072$; $O = 0,044$; $\odot = 0,028$;
 $\Delta = 0,008$
B - Прокатехин, $x = 0,092$; $\bullet = 0,036$; $O = 0,024$; $\odot = 0,016$;
 $\Delta = 0,004$.
 Γ - Гидроксид, $x = 0,148$; $\bullet = 0,060$; $O = 0,044$; $\odot = 0,020$;
 $\Delta = 0,004$.

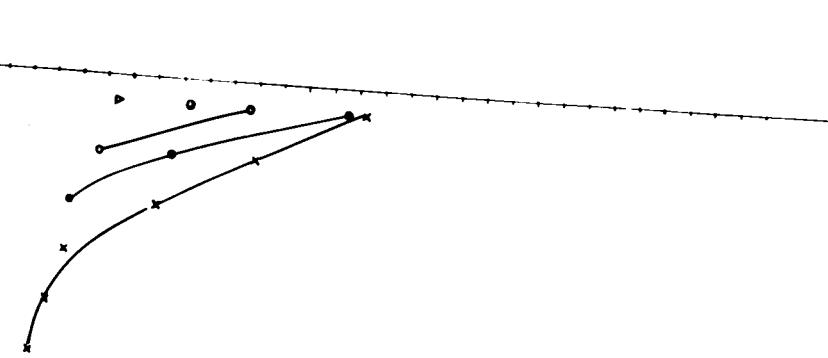
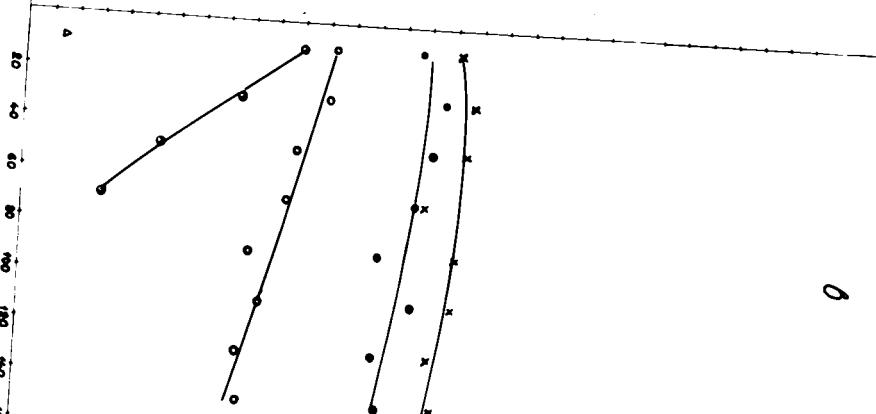
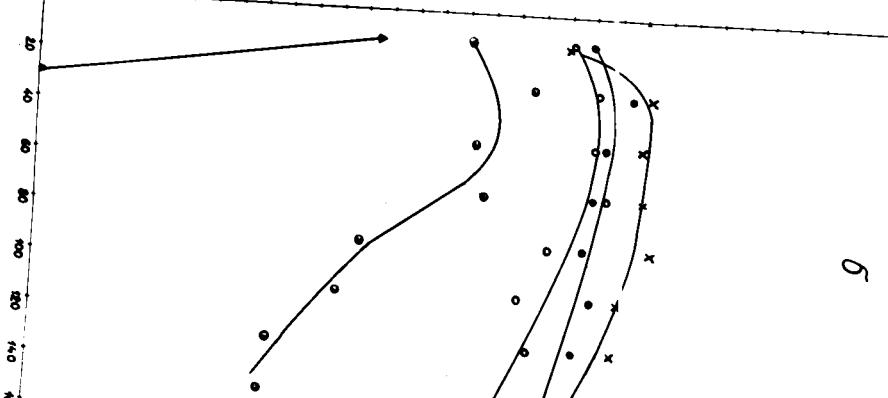
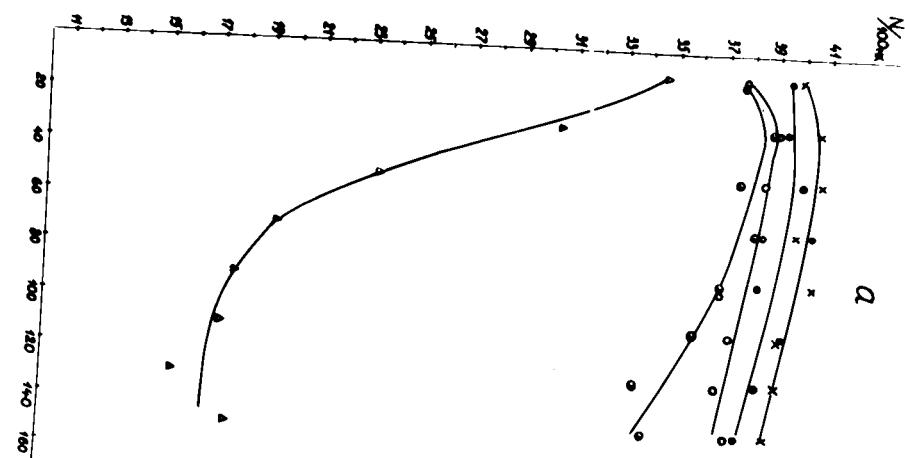
Рис.5. pH = 12.

a - Прокатехин, $x = 0,100$; $\bullet = 0,080$; $O = 0,056$;
 $\odot = 0,028$; $\Delta = 0,008$.
b - Гидроксид, $x = 0,104$; $\bullet = 0,080$; $O = 0,052$; $\odot = 0,028$;
 $\Delta = 0,008$.
B - П-фенилэтиленмин, $x = 0,080$; $\bullet = 0,068$; $O = 0,040$;
 $\odot = 0,020$.

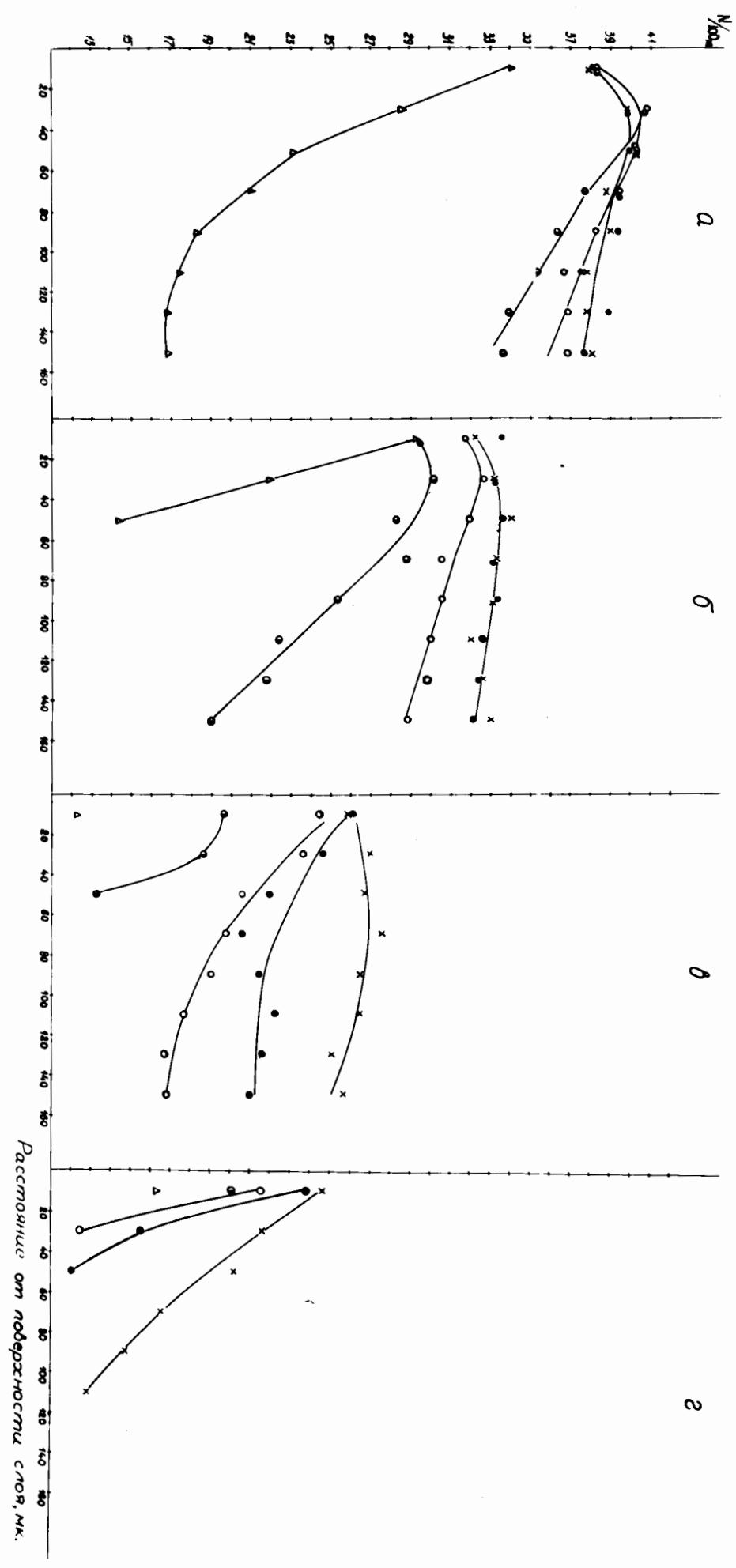
Л И Т Е Р А Т У Р А

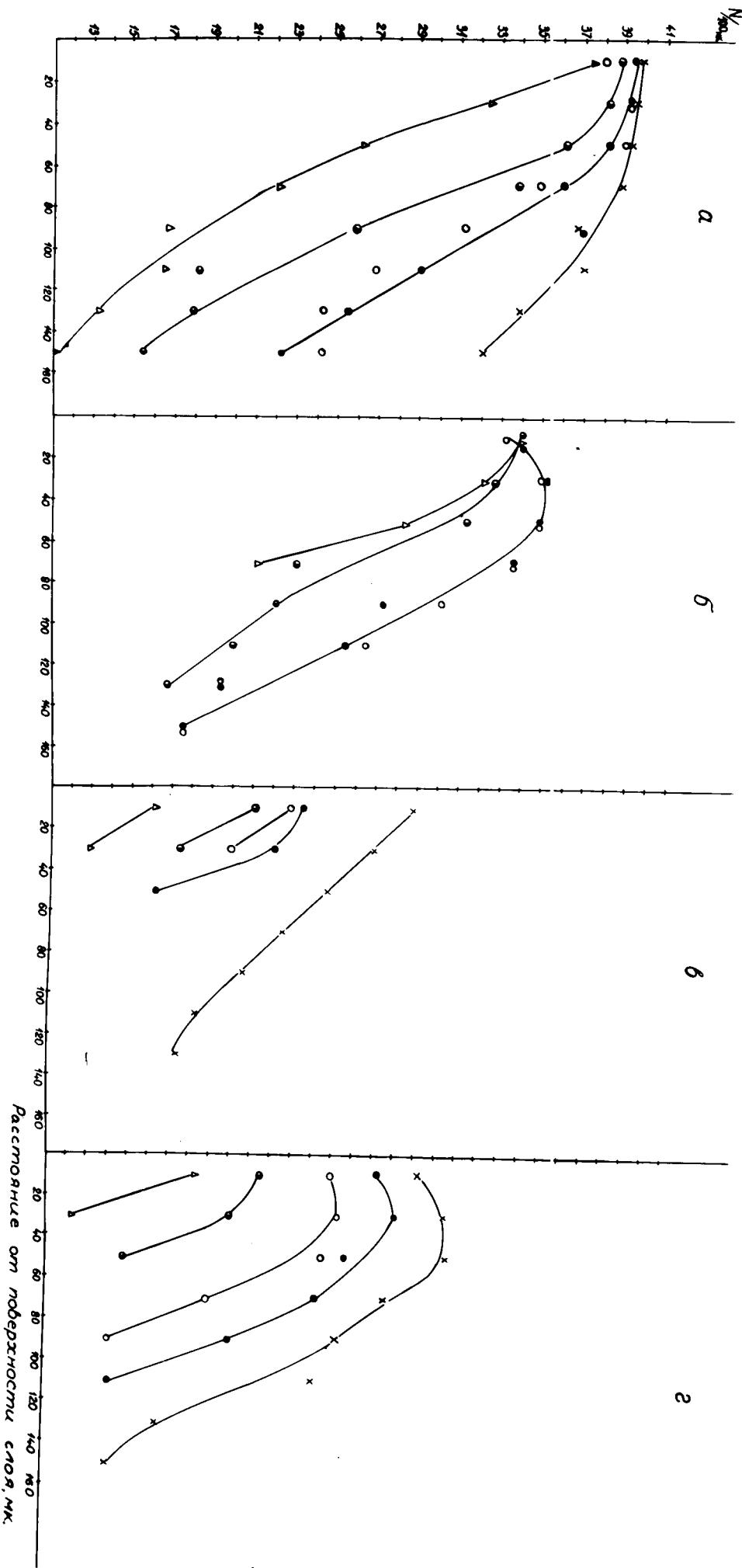
1. М.И. Трухин. Успехи научн. фотограф. 12, II 5 (1966).
- 2 .А. Л. Негз, J. Scient. Instr. 29, 60 (1952)
3. Л.Г.Баранова, Препринт МИИ 1022 (1962).
4. К. Низ, Теория фотографического процесса. 56, № (1949)
5. И.Б.Блумберг, Технология обработки фотокиноматериалов, 121, №. "Искусство" (1957).
6. Т. Джеймс, Дж. Хиггинс, Основы теории фотографического процесса, 117, ИЛ (1954)
7. В.А.Вейденбах, Н.И.Левина, Ж. научн. и прикл. фотограф. и кинематограф. 9, 248 (1964).

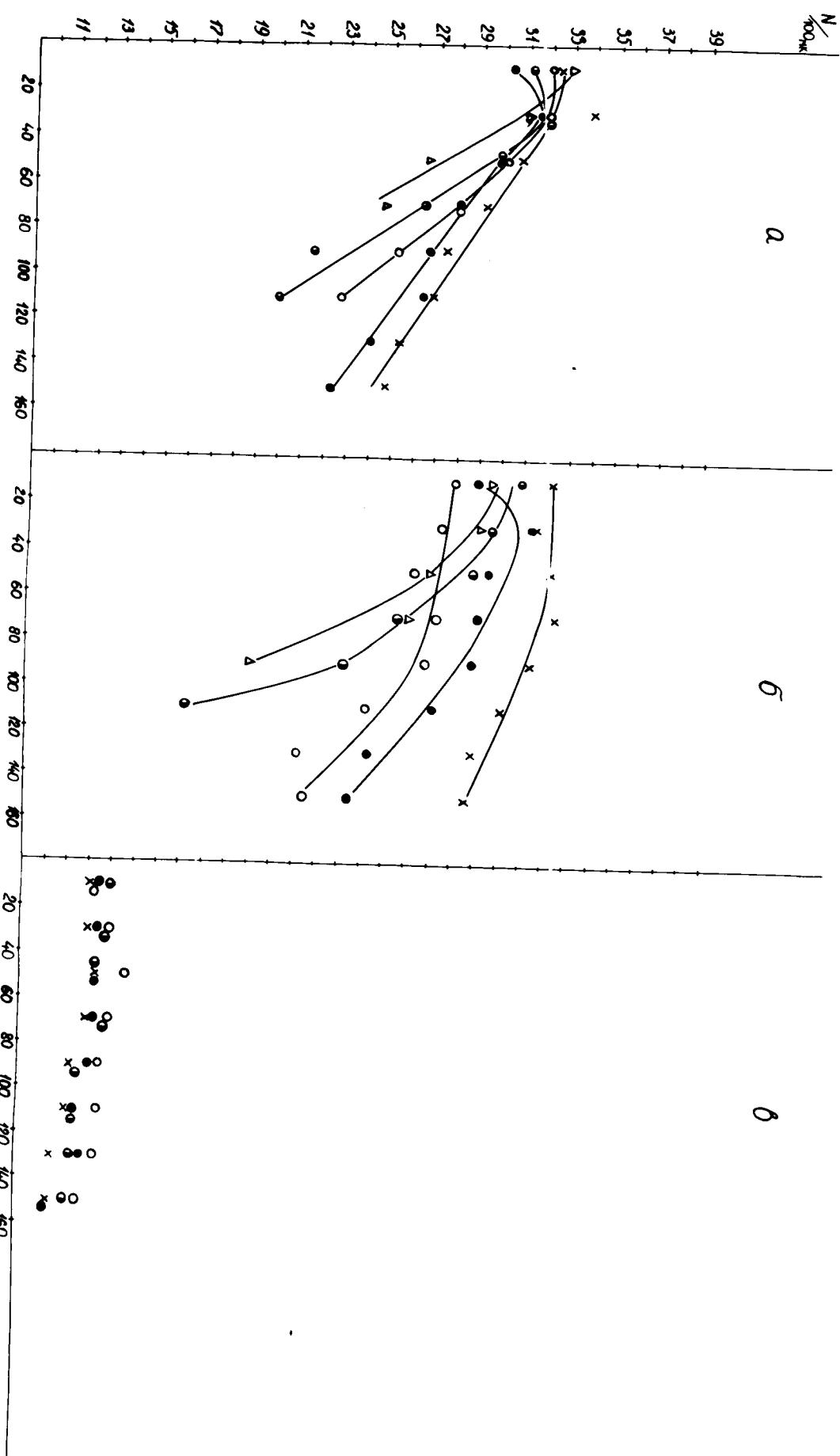




Расстояние от подошвы стопы, м.







Расстояние от поверхности слоя, мк.