

Объединенный институт ядерных исследований дубна

P14-85-923

В.Ю.Беззаботнов, Д.Главата*, Ю.М.Останевич, И.Плештил

МАЛОУГЛОВОЕ РАССЕЯНИЕ В РАСТВОРАХ ПОЛИЭЛЕКТРОЛИТОВ Гидратация и конформация полиметакриловой кислоты

Направлено в журнал "Polymer"

* Институт макромолекулярной химии ЧСАН, Прага

1985

Введение

Полиэлектролиты – это макромолекулы, содержащие группы атомов, способные в определенных условиях диссоциировать, образуя заряженный полимон и малые противомоны. Заряды, возникающие на макромолекуле, существенно изменяют как конформацию макромолекулы, так и свойства растворителя вблизи полимона. Исследование этих явлений совершенно необходимо для понимания свойств полиэлектролитов и процессов, происходящих с их участием. Малоугловое рассеяние нейтронов и рентгеновских лучей позволяет экспериментально определить как структурные характеристики макроионов, так и дать количественные характеристики сольватации и взаимодействия полинона с противононами /1-4/

В данной работе представлены результаты исследования водных растворов полиметакриловой кислоты при различных степенях ее нейтрализации. Одни и те же растворы были исследованы с помощью малоутлового рассеяния рентгеновских лучей (МУРР) и нейтронов (МУРН). По сравнению с более ранней работой $^{/2/}$ диапазон изменения длины вектора рассеяния $k \cdot 4\bar{u} \cdot 4\bar{u} \cdot 4\bar{u}$ расширен до 0.5 Å^{-1} (λ - длина волны, 2Θ - угол рассеяния), что позволило определять структурные характеристики полимера на уровне размера нескольких мономерных звеньев.

Экспериментальная часть

<u>Образцы</u>: полиметакриловая кислота (ПМК) имела мол. вес 51000. Процедура полимеризации детально описана в 5. Полимер растворялся в \mathcal{D}_20 и нейтрализовался гидроокислами LiOD или NaOD, свободными от карбонатов. Концентрация ПМК во всех образцах была 0,036 г.см⁻³.

Малоутловое рассеяние рентгеновских лучей: кривые рассеяния были получены с помощьв камеры Кратки. Экспериментальные условия и коррекция первичных данных описаны в /5/. Дифференциальное сечение рассеяния единицы объема раствора (в см⁻¹) вычислялось исходя из корректированных интенсивностей *I*, с помощьв соотношения

$d\Sigma(h)/d\Omega = \alpha \cdot I(h)/(I_{L}(h) \cdot K_{L} \cdot T \cdot d),$

где \tilde{a} – расстояние образец-детектор, d – толщина образца, T – его пропускание, I_{L} – интенсивность рассеяния от стандартного образца LUPOLEN 16 , K_{L} – калибровочная постоянная.

<u>Малоугловое рассеяние нейтронов</u>: измерения выполнялись на спектрометре МУРН ⁷⁷⁷ на реакторе ИБР-2 ОИЯИ ⁷⁸⁷. Для каждого образца регистрировались два типа данных: I) рассеяние от образца (I₅) и 2) рассеяние от образца и стандартной ванадиевой фольги, помещаемой в прямом пучке между образцом и детектором (I_{x5}). Дифференциальное сечение рассеяния при этом имеет вид:

 $\frac{d\Sigma[h]}{dR} = \frac{I_s}{I_{vc}-I_c} \cdot \frac{\Lambda_v}{\Lambda_s} \cdot \frac{T_v dv}{d} \cdot \left(\frac{d\Sigma}{d\Omega}\right)_v,$

где Ω_s и Ω_v - телесные углы на детектор от образца и стандартного рассеивателя, T_v , d_v и $(d\Sigma/d\Omega)_v$ - пропускание, толщина и дифференциальное сечение расселния ванадиевого стандарта соответственно. Фон некогерентного расселния измерялся с помощые смесей H_2O/D_2O , содержащих такое же количество протонов, как и исследуемме образцы.

Результаты и обсуждение

<u>Кривые рассеяния</u>. На рис. I показаны МУРР и МУРН кривые рассеяния I(h) от растворов полиметакриловой кислоты в D_20 при нейтрализации с помощьв LiOD(d - степень нейтрализации). Похожие кривые рассеяния набладались и при нейтрализации с помощьв NaCD. При d = 0 интенсивность рассеянного излучения монотонно уменьшается с ростом длины вектора рассеяния h. При d > 0 на кривых набладается максимум, связанный с электростатическим взаимодействием между полиионами $^{5/}$. В области максимума с увеличением d интенсивность рассеяния уменьшается в случае нейтронов и увеличивается для рентгеновских лучей. Различное поведение зависимости I(d) для двух видов излучения является следствием возникновения гидратационного слоя с плотностьр, превышающей плотность растворителя, и различного контраста для нейтронов и рентгеновских лучей $^{2/}$.

Измерения МУРН в смесях дейтерированных и протонированных макромолекул позволяют найти функции рассеяния, описывающие внутримолекулярную и межмолекулярную интерференции /9-II/. Для растворов ПМК такие исследования показали, что именно межмолекулярная интерференция приводит к подавлению интенсивности в области малых h и формировению максимума на кривой рассеяния /I2/. С увеличением h влияние межмолекулярной интерференции ослабляется и при h > I,2 h мак

(h max - положение максимума интенсивности) становится несущественной. Другими словами, при достаточно больших и наблюдае-

объсябненный енстетут яасненых исследования БИБЛИОТЕКА мая интенсивность описывается функцией рассеяния индивидуального полииона. Кроме того, в области больших // рассеяние от линейного полимера оказывается таким же, как от системы стержней, и кривая рассеяния имеет вид /I3/

$$\frac{d\Sigma(h)}{d\Omega} = \left(M_{L}C(\Delta\theta)^{2}\pi/N_{A}\right) \exp\left(-hR_{c}^{2}/2\right)/h \tag{1}$$

 $\mu_{\pi\pi} = \frac{1}{p_e} + \frac{2}{Lp}$, (Ia)

где M_{L} – молекулярная масса на единицу длины цепи (г.моль^{-I}.см^{-I}), C – концентрация полимера (г.см⁻³), $\Delta B = B - \nabla P$ – избыточная амплитуда рассеяния на I грамм полимера (см.г^{-I}), $\overline{\nu}$ – парциальный объем полимера (см³.г^{-I}), P – плотность амплитуды рассеяния растворителя (см⁻²), B – амплитуда рассеяния I грамма полимера, M_{A} – число Авогадро, R_{c} – радиус инерции поперечного сечения цепи, L_{p} – длина персистенции.

Длина персистенции характеризует жесткость цепи. Ее можно найти из малоугловых экспериментов по положению точки h^+ , в которой кривая рассеяния переходит от зависимости, характерной для клубка ($\mathbf{I} \sim h^{-4}$, q = 2 для гауссового клубка, q = 5/3 для расширенного клубка), к зависимости, характерной для стержня ($\mathbf{I} \sim exp(-h^2 R_c^2/2)/h$). В случае коротких цепей ($L \leq 10^2 L_p$) L_p можно найти с помощью соотношения /14/

 $L_p = 2.3/h^+$. (2)

Другими словами, если выполняется условие (Ia), т.е. $R_{L_p}/2$ на кривой рассеяния существует область h, в которой макромолекула рассеивает как длинный стержень, что позволяет с помощью соотношений (I) и (2) определить M_L , R_c и L_p .

Анализ экспериментальных кривых рассеяния с этой точки зрения показывает, что неравенство (Ia) выполняется при нейтронной съемке и не выполняется при рентгеновской, т.е. $R_{CN} \leq L_P/2$, но $R_{CX} \gtrsim L_P/2$. Таким образом, соотношение (I) не может быть непосредственно использовано для анализа рентгеновской кривой рассеяния. Однако мы нашли, что отношение интенсивностей $I_X(h)/I_N(h)$ в гинье-координатах снова имеет вид прямой линии (рис.2). Мы допускаем, что в некоторой области h кривая рассеяния может быть представлена в виде двух сомножителей, один из которых описывает клубковое строение макромолекулы на расстояниях порядка нескольких L_P , второй – поперечное сечение. Поскольку обе кривые рассеяния $I_X(h)$ и $I_N(h)$ относятся к одним и тем же макромолекулам и отличаются только контрастом для гидратационных эфбектов, следует ожидать, что



Рис. I. Кривые малоуглового рассеяния нейтронов (а) и рентгеновских лучей (б) в растворах ШМК в *D_0* (с = 0,036 г/см, противоион Lt⁺). Числа на кривых - степень нейтрализации.

их отношение будет зависеть только от отношения множителей, описывающих поперечное сечение макромолекулы. Такой подход оправдывается еще и тем, что $R_c^2 \not\leftarrow R_q^2$, где R_q – радиус инерции всей макромолекулы. Иначе говоря, мы полагаем, что зависимость I (h) (с точностью до постоянного множителя) не зависит от контраста в области h, в которой определяющую роль играет клубковое строение макромолекулы.

Исходя из этих соображений, для описания наблюдаемых прямых (рис.2) мы использовали соотношение

$$\left(\frac{d\Sigma}{dS}\right)_{x} \left(\frac{d\Sigma}{dS}\right)_{N} = \exp\left(-\left(R_{cx}^{2} - R_{cN}^{2}\right)h/2\right) \cdot \left(\Delta E\right)_{x}^{2} \left(\frac{dE}{N}\right)_{N}^{2} \cdot (3)$$

Располагая R_{cN}^2 , получаемым из $I_N(h)$ с помощью ф. I, и разностью $R_{cK}^2 - R_{cN}^2$, получаемой из отношения $I_K(h)/I_N(h)$, мы нашли R_{cX}^2 . Интересно отметить, что аппроксимация (3) оказывается применимой достаточно далеко в области $h \leq 2/L_P$, что свидетельствует об эффективной компенсации "клубковых" компонентов I(h) и может рассматриваться как эмпирическое обоснование примененной процедуры.

Гидратация полинонов и связывание противононов. На рис.3 показана зависимость радиусов инерции поперечного сечения целей ПМК (R_c) от степени нейтрализации для двух видов излучения (см. также табл. I). Для рентгеновских лучей наблюдаемый радиус всегда больше.

чем для нейтронов, причем с ростом & R. возрастает, в то время как R.M. уменьшается. Этим наблюдениям легко дать качественную интерпретацию на основе представлений о гидратации полиионов. В непосредственной близости от полииона образуется гидратный слой с повышенной плотностью волы. Избыточная амплитуда рассеяния, связанная с этим слоем, одного знака с амплитудой рассеяния полимерного остова в случае рентгеновских лучей и противоположного - в случае нейтронов. В этих условиях должны наблодаться указанные выше различия зависимостей R и интенсивностей от степени нейтрализации для двух видов излучения. К таким же представлениям приводят исследования зависимостей плотности раствора и его показателя преломления от λ /15/. Однако анализ данных малоуглового рассеяния позволяет найти еще одну характеристику системы - толщину гидратного слоя.

Отыскание этой характеристики осложнено тем, что гидратный слой содержит некоторое количество конденсированных противоионов с неизвестным пространственным распределением. Поэтому мы прибегаем к следующей последовательности рассуждений. Результаты, полученные для R² , показывают, что при низких степенях ионизации (\$ <0,3) нейтрализация с помощью Nat и Li приводит к совпадающим результатам. При d > 0.3 ситуация иная. для Na Re. и экстраполированная к h = 0 интенсивность $h \cdot \left(\frac{d\Sigma}{d\Sigma} \right) + 0$ аналогичные величины для Lt+ . Естественным объяснением этого пове-



Рис.2. Гинье-построение

отношения интенсивности малоуглового рассеяния рент-геновских лучей к интенсивности рассеяния нейтронов. Раствор ПМК в Д2С, противо-ион . Числа на кривых степень нейтрализации.



Рис.З. Рентгеновские (Rck) и неятронные (R ...) радиусы поперечного сечения цепи ШМК B D2C B SABNCHMOCTH OT CTOпротивоион \mathcal{N}_{a}^{+} ; , – противоион. \mathcal{L}_{L}^{+} .

SAMETHO IDB BLUADT

дения является конденсация противоионов, т.е. локализация части противоионов в непосредственной близости от макроиона. Для оценки количества связанных противоионов можно снова воспользоваться отношением интенсивностей $I_{\chi}(h)/I_{\mu}(h)$, которое при h = 0 равно отношению квадратов избыточных амплитуд рассеяния (см. ф.3). Таким образом мы исключаем из рассмотрения параметр М., в общем случае зависящий от конформации полииона. Кроме того, это отношение удается определить с лучшей точностью (±15%), чем по отдельности интенсивности числителя и знаменателя в ф.3 (~ 25%). Улучшение точности вызвано расширением диапазона, в котором можно использовать аппроксимационную формулу (ф.3), в сторону малых h.

На рис.4 показана зависимость отношения $(\Delta b)^2 \times / (\Delta b)^2 N$ степени нейтрализации для Ma и Li⁺, а также ожидаемое отношение, вычисленное без учета конденсации противоионов (сплошная линия) с использованием парциального объема ПМК при d=0 ($\tilde{V} = 59,3$ см 3 моль $^{-1}$)/16/ и его зависимости от « /15/. При низких « (« < 0,3) экспериментальные значения 1 4 в / 4 в / хорошо согласуются с расчетными (конденсация несущественна), тогда как при 2>0,3 без учета

 $\left(\frac{d\Sigma}{d\Omega} \left[0 \right] \right)^{N}$

×((0)^{公P}))

конденсации противоионов согласия нет. в особенности в случае "Ма". Оценка числа конденсированных противоионов происходит следующим образом. Избыточную амплитуду рассеяния одного мономерного звена можно представить в виде

$$\Delta b = \Delta b \xrightarrow{mono} B \Delta b^{ion}, (4)$$

где В - число связанных противононов на один мономер, ДВ - избыточная амплитуда рассеяния мономерного звена и противоиона соответственно. Введя обозначение

 $C = \left(\left(\frac{d\Sigma}{d\Omega} \right)_{\lambda} / \left(\frac{d\Sigma}{d\Omega} \right)_{N} \right)_{h \to 0}^{1/2},$ мы получаем соотношение

$$B = -\frac{C_{A}b_{N} + \Delta b_{X}}{C_{A}b_{N}^{LON} + \Delta b_{X}^{LON}}, \qquad (5)$$

Рис.4. Зависимость экстраполированных к и =0 отношений интенсивностей рассеяния рентгеновских лучей и нейтронов от степени нейтра-лизации ПМК в D₂O. Сплошная линия внчислена с использованием парциального объема IMK из /15,16/ и без учета конденсации противо-ИОНОВ: ЭКСПериментальные точки относятся к противо-ионам Ma^+ (0) и L_i^+ (Δ).

0,5

or 1,0

с помощые которого из наблюдаемых С находится число связанных противоионов В. ивоионов 3. Для вычисления $\Delta b = b - g V_{ion}$ использовался парциаль-

Таблица I. Зависимости от степени нейтрализации \mathcal{L} : радиусы инерции поперечного сечения полиметакриловой кислоты в $D_2 \mathcal{C}$, наблюдаемые с помощью рассеяния рентгеновских лучей (\mathcal{R}_{C_K}) и нейтронов (\mathcal{R}_{C_K}); экстраполированные к h = 0интенсивности; число связанных противоионов \mathcal{B} на мономер и длина персистенции \mathcal{L}_P (ур.2, рис.5). а) - противоион \mathcal{M}_a^+ ; б) - противоион \mathcal{L}_i

d	Rex	Red	$\left(h\frac{dE}{dR}\right)_{X}^{h \to c}$	(hdz h=0	В	Lp
	Å	Å	10 ⁵ см ⁻²	10 ⁵ см ⁻²	±0.1	Å
a) 0.0	4.5	3.I	6.2	5.2	(0.07)	7.9
0.I	5.I	3.6	7.9	5.6	0.04	7.8
0.2	5.I	3.4	7.3	3.8	0.05	7.8
0.3	5.3	2.8	8.2	2.6	0.15	8.8
0.4	5.4	I.9	9.9	2.5	0.15	10.2
0.6	5.8	I.6	14.8	2.3	0.18	II.9
0.8	6.7	0.4	20.5	I.6	0.30	12.0
I.0	7.I	I.0	31.0	I.2	0.42	12.2
6)					±0.2	
0.0	5.I	3.3	6.9	5.I	(0.26)	7.9
0.1	5.3	3.7	8.3	5.5	0.15	8.2
0.2	5.0	3.2	7.5	3.7	0.15	8.2
0.3	4.7	2.2	7.0	3.5	-0.II	8.8
0.4	4.7	I.8	7.9	2.7	0.04	10.5
0.6	4.8	I.4	9.7	2.1	0.07	12.7
0.8	5.6	I.5	13.6	2.0	0.02	12.7
I.0	5.8	2.0	17.8	I.3	0.29	12.6

ный объем V = -7 см³/моль, относящийся к бесконечно разбавленным растворам. Истинное значение \overline{V} может быть несколько больше, что, в свою очередь, может привести к небольшому увеличению оценок \mathcal{B} . Найденные значения \mathcal{B} приведены в табл. I Отличные от нуля значения \mathcal{B} , получаемые при $\mathcal{A} = 0$ (противоионы отсутствуют), характеризуют погрешность изложенного метода. Эта погрешность оказывается сравнительно большой, в особенности для противоионов L^{\dagger} , поэтому мы воздерживаемся от детального сравнения полученных значений с теоретическими предсказаниями на основе уравнения Пуассона-Больщана/18,19/ или теорий конденсации Оссава /20/ и Маннинга /21/. Заметим лишь, что учет конденсации противоионов совершенно необходим при интерпретации абсолютных интенсивностей кривых рассеяния в растворах полизлектролитов. Согласно результатам Икегами /15/, нейтрализация ПМК с помощью *NaO* (Сопровождается уменьшением объема системы. Уменьшение объема, приходящееся на одно мономерное звено, равно объему I,I молекулы воды в нормальной воде. Наши результаты, полученные из опытов по рассеянию, после учета конденсации противоионов, согласуются с этой величиной, если принять, что потеря объема вызвана появлением уплотненного слоя гидратированной воды вблизи полииона. Теперь мы попытаемся оценить толщину этого слоя. Радиус инерции поперечного сечения двухкомпонентного стержня можно представить в виде /22/

$$R_{c}^{2} = f \cdot R_{ep}^{2} + (1 - f) \cdot R_{ei}^{2} , \qquad (6)$$

где R_{ср} и R_{ci} - радиусы инерции гидратированного полииона и оболочки, содержащей конденсированные противоионы соответственно,

 $k = \Delta b^{(mont)} / \Delta B$. По-видимому, нет оснований допускать, что R_{cp} могут заметно отличаться для M_a^+ и L_i^+ противоионов, другими словами, мы полагаем, что структура цепи и ее ближайшего окружения не меняется при переходе от M_a^+ к L_i^+ . С этим допушением, используя экспериментальные значения R_{cx} (M_a^+) и R_{cx} (L_i^+), в области $L \ge 0.4$ можно определить R_{ep} и R_{c1} из уравнения (6) (табл.2). Радиус инерции поперечного сечения гидратированной цепи R_{cp} в этой области L очень близок к R_{ex} для противоиона L_i^+ (ср. табл.16 и 2), а при меньших значениях L близости этих величин следует ожидать в еще большей степени. Таким образом, мы заключаем, что $R_{cx}(L_i^+)$

Переходя к оценке толщины гидратационного слоя, мы должны прибегнуть к модели поперечного сечения макромолекулы. Мы снова употребляем двухкомпонентную модель (сухой полимер + гидратационная оболочка) с радиусами инерции R_1 и R_2 . Если полагать, что центры масс обоих компонентов совпадают, мы получим уравнение, аналогичное уравнению (6), но уже относительно R_1 и R_2 , с долей

уравнению (6), но уже относительно R_1 и R_2 , с долей $f = \Delta \ell^{-1} / \Delta \ell^{-1/2}$. Более того, полагая, наконец, радиусы R_1 и R_2 не зависящими от контраста, оба радиуса можно отыскать по значениям $R_{cr} (Li^+)$ и $R_{CM} (Li^+)$:

$$R_{2}^{2} = R_{ex}^{2} + \frac{I_{x}}{R_{v} - f_{c}} \left(R_{cx}^{2} - R_{cN}^{2} \right), \qquad (7a)$$

$$R_{1}^{2} = R_{2}^{2} - \left(R_{ex}^{2} - R_{ex}^{2}\right) / \left(f_{w} - f_{x}\right).$$
(76)

Из этих величин можно построить выражение для радиуса гидратирован-

8

ной цепи Г. в виде

 $r_{\mu}^{2} = R_{2}^{2} + \sqrt{R_{2}^{2} - (2A_{1}/\pi)(R_{2}^{2} - R_{1}^{2})},$

(8)

где A₁ - площадь поперечного сечения "сухого" полииона. Для вычисле-ния $\Delta e^{a_{u}}$ необходимо знать объем полииона V^{int}, недоступный для растворителя. Эта величина недоступна непосредственным измерениям. Если рассматривать парциальный объем и макроскопическую плотность неионизированной ПМК, можно соответственно дать две оценки : 0,70 и 0,76 см³/г. Приведенные в таблице 2 радиусы R, R, получены с Vint = 0.73 см³/г. Неопределенность Vint приво-ИК

- Таблица 2. Радиусы инерции поперечного сечения компонентов полииона при различных степенях нейтрализации 🖌 ;

 - A_{cp} гидратированный полиион (ур.6);
 R_{ci} слой, содержащий противоионы (ур.6);
 A₄ "сухой" полиион (ур.е 7б);
 R₁ гидратная оболочка (ур.е 7а);
 γ₄ радиус полного сечения гидратированного полииона (ур.е 8)

d	R _{cp} ,Å	ReinÅ	RijÅ	R21Å	r _H ,Å	
0.0	_	_	4.I	8.9	I2.I	
0.I	-	-	4.5	7.6	10.3	
0.2		-	4.I	6.8	9.2	
0.3	-	-	3.6	6.4	8.5	
0.4	4.8	9.I	3.6	6.2	8.I	
0.6	5.3	8.9	3.8	5.9	7.8	
0.8	5.8	10.2	4.5	6.5	8.8	
I.0	6.2	I0.0	4.9	6.5	8.8	

дит к ощутимым погрешностям R2 и Vu , особенно при малых L. Однако чувствительность к значению V int быстро уменьшается с увеличением 🕹 . Например, возможные вариации Ги , связанные с указанной неопределенностью Vint, от d зависят следующим образом: (проценты отклонения) +90, -20 (d = 0); +30, -12 (d = 0.1); +II, -7 (d = 0,4); +3, -2 (d = 1,0). Таким образом, в области J.)0,4 все 3 радиуса могут быть определены с приемлемой точностью.

Радиус инерции поперечного сечения полимерной сердцевины $R_{4} = 4, I \pm 0,5 Å$ (табл.2) оказывается заметно большим, чем значение, ожидаемое в предположении круглого однородного поперечного сечения. (2,6 Å). Этот результат нельзя считать неожиданным, т.к. поперечное сечение ПМК в указанном масштабе длин вряд ли имеет вид круга. Более реалистичная модельная оценка Я, требует учета атомных координат, что выходит за рамки данной работы.

Используя найденные характеристики размеров компонент, мы можем предложить следующую упрощенную модель структуры сечения полностью ионизированной цепи ПМК (🕹 = I). Цепь ПМК окружена мономолекулярным слоем гидратной воды с внешним радиусом 8,8 А, содержащим примерно 18 молекул воды на мономерное звено. Плотность упаковки молекул в этом слое примерно на 8% выше, чем в обычной воде. Связанные противоионы находятся на расстоянии IO Å от центра полииона.

Длина персистенции нами определялась из нейтронных кривых рассеяния с помощые соотношения (2). Для отыскания характерной точки мы использовали построение величины $I(h) \cdot h^2 \cdot exp (h^2 R_c^2/2)$

в зависимости от h (рис.5). Экспоненциальный множитель здесь учиты-

вает влияние конечных размеров поперечного сечения цепи на кривую рассеяния. Длина персистенции тесно связана с размерами невозмушенного клубка. Для достаточно длинных цепей (↓ ≫ ↓ р) невозмущенный радиус инерции $R_{p}^{2} = L_{p} \cdot L/3$ (L - контурная длина цепи). Альтернативной характеристикой гибкости цепи является характеристическое отношение $C_{\infty} = 6R_o^2/(n\ell^2)$, где и - число С-С связей в хребте цепи, е - длина одной связи. Очевидно, что характеристическое отношение пропорционально длине персистенции:

 $C = (2L/(ne^2)) \cdot Lp$, причем константа пропорциональности 2//ие2/ для ПМК DABHA I.07 Å -1

На рис.6 показаны наблодаемые зависимости Lp и С ... от степени нейтрализации. Различия для противононов No и LL незначительны (см. табл. I).



Рис.5. Примеры построения Кратки, используемого для нахождения длины персис-тенции ПМК (С = 0,036 г/см, противонон, нейтроны). Числа на кривых - степень нейтрализации.

При 2 ≤ 0,2 ↓ р остается постоянной (≈8 Å), в области 2 =0,2+0,5 Lo возрастает до значения I2 Å, при дальнейшем увеличении & Lp не меняется. Такая зависимость Lp от d находится в хорошем согласни с зависимостью $C_{\infty}(A)$ (от 8 при A = 0 до 15 при $A \gg 0,5$), об-суждаемой Дейвенпортом и Райтом /237, а также с размерами невозмущенного клубка, найденными по вязкости растворов в работах Качальского и Эйзенберга $\frac{24}{(\alpha = 0)}$, и Нода и др. $\frac{25}{(\alpha = 0, 2+1)}$.

Длина персистенции определяется взаимодействием нескольких соседних по цепи мономеров. Ее постоянство при $d \leq 0,2$ указывает на то, что в этой области d маловероятно появление двух (или более) ионизированных мономеров в качестве ближайших соседей. Вследствие этого ло-



Рис.6. Зависимость длины персистенции от степени нейтрализации ШМК: О – противойон \mathcal{M}_{q}^{+} , • – противойон $L\iota^{*}$.

(9)

кальная структура цепи остается неизменной, а длина персистенции полииона при низких степенях ионизации совпадает с L_{ρ} нейтральной цепи. При повышении d_{λ} между соседними мономерами возникают новые взаимодействия, и длина персистенции возрастает. Последнее может быть следствием либо включения нового типа связей между соседними мономерами, либо следствием электростатического отталкивания соседних ионизированных мономеров, несущих одноименный заряд. Первая возможность была рассмотрена Дейвенпортом и Райтом $^{23/}$ и заключается в введении водородной связи кислотно-солевого типа между соседними карбоксильными группами по схеме $CO-H^{-} - CCO(d_{z} = 0,5)$. Соответствующее возрастание L_{ρ} обсуждалось выше. Альтернативная интерпретация, основанная на учете электростатических взаимодействий, дана Одийком $^{26/}$. В случае бессолевых растворов полиэлектролитов для электростатической добавки к длине персистенции ΔL_{Pe} в $^{26/}$ получено выражение

$$\Delta Lpe = \left[16\pi \, \mathrm{Gm} \right]^{-1} \, \mathrm{Ae} \, \mathrm{Cm}^{-1} \, ,$$

где G_{-} длина Бьеррума, m_{-} длина мономера, $\lambda_{e} = G_{-}/A_{-}$ зарядовый параметр, A_{-} среднее расстояние между соседними заряженными группами, C_{m-} концентрация мономеров. Согласно теории конденсации Оосава /20/ и Маннинга /21/, при высокой плотности заряда часть противоионов конденсируется и в этой области принимается $\lambda_{e} = I$. Для исследовавшегося нами раствора ($C = 0,036 \ r \cdot cm^{-3} = 2,5 \cdot 10^{-4}$ мономеров. A^{-3}) с использованием G = 7 Å и m = 2,5 Å мы получаем $\Delta L_{Pe} = 4,6$ Å. Это значение находится в прекрасном согласии с экспериментальными значениями при L = I, ранными 4,7 Å и 4,3 Å для L_{L}^{+} и \mathcal{N}_{A}^{+} соответственно.

Можно принимать во внимание оба типа взаимодействий и считать, что при d = 0,5 доминирует водородная связь, тогда как при дальнейшем увеличении « ее место занимает электростатическое взаимодействие соседних мономеров. Совпадение l_{ρ} при d = 0,5 и d = 1 при этом следует признать случайным. Однако, скорее всего, мы еще далеки от полного и однозначного описания взаимодействий между мономерами. Весьма вероятно, что массивная гидратная оболочка, описанная нами, также оказывает определенное влияние на длину персистенции как путем создания стерических ограничений на поворотную подвижность мономеров, так и из-за локального изменения диэлектрической проницаемости. В этой связи представляется интересным дальнейшее уточнение строения гидратной оболочки и локальной структуры полииона.

Литература

- I. Borso, C.S. and Stamatoff, J.B. Biopolymers 1980, v.19, p.1887.
- 2. Plestil, J., Mikes, J., Dusek, K. et al., Polymer Bulletin 1981, v.4, p.225.
- 3. Li, Z.Q., Giege, R., Jacrot, B., et al. Biochemistry 1983, v.22, p.4380.
- 4. Ragnetti, M., Ph D Thesi, University Mainz, 1984.
- 5. Plestil, J., Mikes, J., Dusek, K. Acta Polymerica 1979, v.30, p.29.
- 6. Kratky, O., Pilz, I., Schmitz, P.J. J.Colloid Interface Sci., 1966, v.21, p.24.
- 7. Вагов В.А., Кунченко А.Б., Останевич D.M. и др. Сообщение ОИЯИ, PI4-83-898, Дубна, 1983.
- 8. Ананьев В.Д., Архипов В.А., Бабаев А.И. и др. Атомная энергия, 1984, т.57, с.227.
- 9. Williams, C.E., Nierlich, M., Cotton, J.P. et al., J.Polym.Sci., Polym. Lett. Ed., 1979, v.17, p.379.
- IO. Akcasu, A.Z., Summerfield, G.C., Jahshan, S.N. et al. J.Polym.Sci., Polym.Phys. Ed., 1980, v.18, p.863.
- II. Benoit, H., Picot, C., and Benmouna, M., J.Polym.Sci., Polym.Phys.Ed., 1984, v.22, p.1545.
- В. D. Беззаботнов, Д.Главата, И.Лабски и др. ОИЯИ, РІ4-85-507, Дубна, 1985.
- I3. Kratky, O. Progr.Biophys., 1963, v.13, p.105.
- I4. Heine, S., Kratky, O. and Roppert, J. Macromol.Chem., 1962, v.56, p.150.
- I5. Ikegami, A., Biopolymers, 1968, v.6, p.431.

Tondra, C., Zana, R., J.Phys.Chem., 1972, v.76, p.3451.
 Akitt, J.W., J.Chem.Soc.Faraday I, 1980, v.76, p.2259.

18. Lifson, F., Katchalsky, A., J.Polym.Sci., 1953, v.13, p.43.

19. Katchalsky A., Pure Appl.Chem., 1971, v.26, p.327.

20. Oosawa, F., "Polyelectrolytes"; Marcel Decker ed. New York 1971.

- 2I. Manning, G.S., "Polyelectrolytes, " Selegny, E., Mandel, M., Strauss, U.P. ed-s; D.Reidel, Dordrecht 1974.
- Serdyuk, I.N. and Fedorov, B.A. J.Polym.Sci., Polym.Lett.Ed., 1973, v.11, p.654.
- 23. Davenport, J.N. and Wright, P.V., Polymer, 1980, v.21, p.293.

24. Katchalsky, A., Eisenberg, H., J.Polym.Sci., 1951, v.6, p.145.

25. Noda, I., Tsuge, T. and Nagasawa, M., J.Phys.Chem., 1970, v.74, p.710.

26. Odijk, T., Macromolecules, 1979, v.12, p.688.

Рукопись поступила в издательский отдел 23 декабря 1985 года. Беззаботнов В.Ю. и др. Малоугловое рассеяние в растворах полиэлектролитов. Гидратация и конформация полиметакриловой кислоты

Методом малоуглового рассеяния рентгеновских лучей и нейтронов исследованы гидратация и локальная конформация полиметакриловой кислоты в водных растворах (D_20) при концентрации полимера 0,036 г.см⁻⁸, в диапазоне степеней нейтрализации $0 \le \alpha \le 1$ с использованием NaOD или LiOD в качестве нейтрализующих добавок. Большое различие радиусов инерции поперечного сечения, наблюдаемых с помощью рентгеновских лучей и нейтронов, интерпретировано с помощью представлений о гидратной оболочке, окружающей полиион. Толщина этой оболочки соответствует мономолекулярному слою воды с плотностью, превышающей (при $\alpha = 1$) плотность нормальной воды на 10%. С ростом α наблюдается монотонно возрастающая конденсация противоионов на полимерной цепи. Длина персистенции полииона составляет 8Å при $\alpha \le 0,2$, возрастает до 12Å при $\alpha = 9,5$ и остается постоянной при дальнейшем увеличении α .Обсуждаются взаимодействия, приводящие к таким изменениям конформации.

Работа выполнена в Лаборатории нейтронной физики ОИЯИ.

Препринт Объединенного ниститута ядерных исследований. Дубна 1985

Перевод авторов

Bezzabotnov V.Yu. et al. Small-Angle Scattering in Polyelectrolytes. Hydration and Conformation of Poly(methacrylic) Acid

Hydration and conformation of poly(methacrylic acid) in $D_g O$ (c=0,036 g cm⁻⁸), neutralized by NaOD or LiOD, was studied by combination of neutron and X-ray small-angle scattering in the whole range of the degree of neutralization α . Differences in the radii of gyration of the polyion cross-sections determined from the X-ray and neutron data indicate the existence of a monomolecular hydration shell, density of which for $\alpha = 1$ is about 10% higher than that of bulk water. Condensation of counterions on the polymer chain, increasing with α has been proved. Persistence length is about 8 Å for $\alpha \leq 0.2$, increases up to 12 Å for $\alpha \approx 0.2$ -0.5 and then remains constant. The interactions responsible for the observed conformation changes are briefly discussed.

The investigation and been performed at the Laboratory of Neutron Physics, JINR.

Preprint of the Joint Institute for Nuclear Research. Dubna 1985

P14-85-923

P14-85-923