Введение в науку о полимерах

Литература.

- 1. А.Ю. Гросберг, А.Р. Хохлов, "Физика в мире полимеров", библиотечка "Квант", Москва, Наука, 1989.
- 2. A.Yu. Grosberg, A.R. Khokhlov, "Giant molecules: here, there and everywhere", New York, NY Academic Press, 1997.
- 3. С.И. Кучанов, А.Р. Хохлов, "Лекции по физической химии полимеров", Москва, Мир, 2000.
- 4. П.-Ж. де Жен, "Идеи скейлинга в физике полимеров", Москва, Мир, 1982.
- 5. А.А. Тагер, "Физикохимия полимеров", Москва, Химия, 1978.
- 6. M. Rubinstein, R. Colby, "Polymer Physics", Oxford University Press, 2003.

Что такое полимер?

Полимеры - длинные, чаще всего линейные, цепи, состоящие из большого (N >> 1) числа одинаковых звеньев.

Для синтетических полимеров, как правило, $N \sim 10^2 - 10^4$; Для ДНК $N \sim 10^9 - 10^{10}$.

$$-\mathrm{CH}_2\mathrm{-CH}_2\mathrm{-CH}_2\mathrm{-CH}_2\mathrm{-}$$

полиэтилен

полистирол

поливинилхлорид

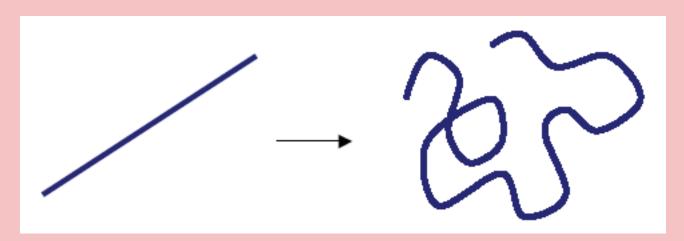
Длинные полимерные цепи.



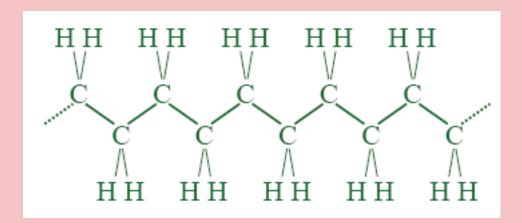
Электронная фотография бактериальной ДНК, частично выпущенной из нативной клетки (*Dictonary of Science and Techology*, Christopher Morris, ed., San Diego, CA: Academic Press, 1992).

Три главных фактора, определяющие физические свойства полимеров.

- 1. Число мономерных звеньев в цепи велико: N >> 1. Наличие большого безразмерно параметра радикально упрощает построение теории.
- 2. Эти звенья соединены в цепь и не могут поэтому перемещаться в пространстве независимо друг от друга (в отличие от низкомолекулярных газов и жидкостей). Благодаря этому полимерные системы отличаются аномально низкой энтропией.
- 3. Полимерные цепи, как правило, гибкие:



Гибкость полимерной цепи.

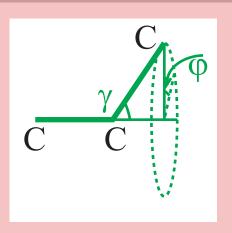


Конфигурация линейного транс-зигзага, показанная на рисунке, соответствует минимуму потенциальной энергии полиэтилена. Таким образом, она является равновесной при T=0.

Однако, при T > 0 тепловое движение вызывает отклонения от конформации с минимальной энергией. В соответствии с распределением Больцмана, вероятность реализации конформации с энергией U пропорциональна

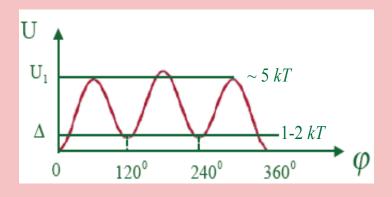
$$p(U) \sim \exp(-\frac{U}{kT})$$

Поворотно-изомерный механизм гибкости.



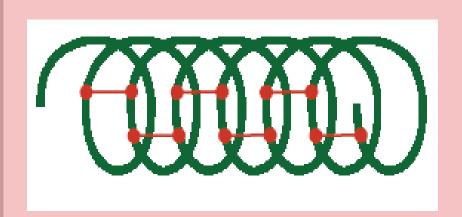
В полимерных цепях, состоящих из углеродных молекул, связанных одинарными связями, валентный угол γ практически не флуктуирует (для различных цепей он лежит в пределах $50^{\circ} < \gamma < 80^{\circ}$).

При этом возможно вращение с фиксированным γ (т.е. изменение угла внутреннего вращения φ). При любом ненулевом значении φ цепь изгибается в пространстве, отклоняясь от конформации транс-зигзага.



Изомеры, соответствующие $\phi = 120^{\circ}$, 240° называются гош-изомерами (в противоположность транс-изомерам с $\phi = 0^{\circ}$). Гош-изомеры вносят главный вклад в гибкость цепей.

Персистентный механизм гибкости.



В случае, когда поворотная изомерия невозможна (например, в α-спиралях белков или в ДНК) гибкость возникает за счет накопления малых тепловых колебаний атомов вокруг их равновесных положений.

Если длина цепи достаточно велика, за счет этих малых колебаний она неизбежно запутывается в клубок (существует лишь одна прямолинейная конформация и огромное множество запутанных).

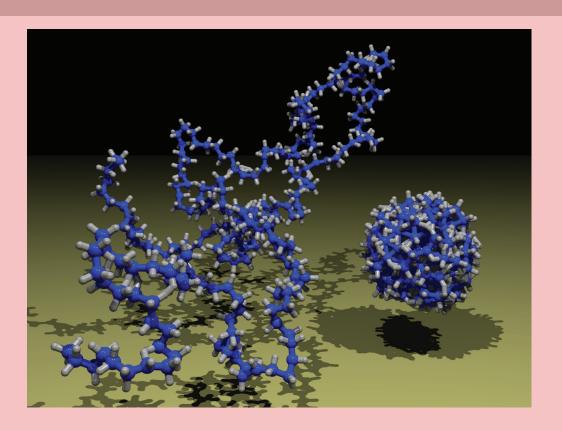
Такой механизм гибкости называется персистентным. По сути, он аналогичен гибкости однородного эластичного циллиндра.

Свободно-сочлененный механизм гибкости.



При этом механизме цепь состоит из прямолинейных участков заданной длины, соединенных между собой. Гибкость сосредоточена в точках сочленения, в которых разрешено свободное вращение. Такой механизм, как правило, не характерен для реальных цепей, но он удобен в качестве модели для теоретических вычислений.

Вид полимерного клубка.

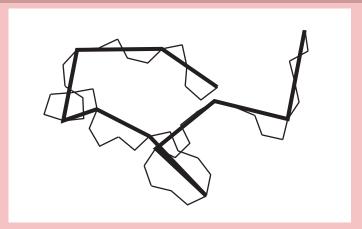


Объемная доля, занятая полимером, очень мала, в клубке очень много "пустых мест".

Траектория цепи подобна траектории броуновской частицы.

Клубковые конформации полимера могут быть реализованы в разбавленных полимерных растворах, в которых цепи не перекрываются.

Самоподобие и скейлинговые законы в полимерах.



Свободно-сочлененная цепь из 50 звеньев. Жирные линии соединяют каждое пятое звено (т.е., в данном случае g = 5).

На масштабах, существенно превышающих размер мономерного звена, полимерный клубок обладает свойством самоподобия: внешний вид и статистические свойства отдельных частей клубка подобны внешнему виду и статистическим свойствам целого.

Формально самоподобие может быть описано в виде скейлинговых законов: законы, описывающие полимер должны быть таковы, чтобы при одновременной замене $N \to N/g$, $R \to R/f(g)$ они переходили в себя. При этом можно показать, что $f(g) = g^v$, где v - некоторое число.

Полидисперсность и ММР.

В подавляющем большинсте реальных полимерных ситем (особенно - синтетических) одновременно присутствуют цепи разной длины. Другими словами, для длины цепи N и молекулярной массы M нет какого-то точного фиксированного значения. Вместо этого имеет смысл говорить о распределении вероятности найти в системе цепь заданной массы p(M). Такое распределение называется молеклярно-массовым распределением (ММР).

По определению

$$\sum p(M) = 1$$

$$M_n = \sum Mp(M)$$

$$M_w = \sum M^2 p(M) / \sum Mp(M)$$

где M_n и M_w называются среднечисловой и средневесовой молекулярными массами, соответственно.

Типы полимерных молекул: 1. Гомополимеры и сополимеры.

Гомополимеры - полимеры, в которых все звенья одинаковы.

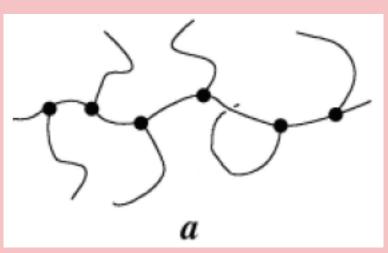
Сополимеры - полимеры, состоящие из разных типов звеньев. Так, белки составлены из 20 аминокислот, ДНК - из 4 остатков нуклеиновых кислот.

Последовательность звеньев в цепи сополимера называют его первичной структурой.

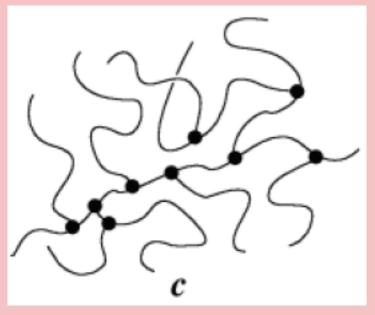
Различают сополимеры с регулярной и случайной первичной структурой.

Типы полимерных молекул:

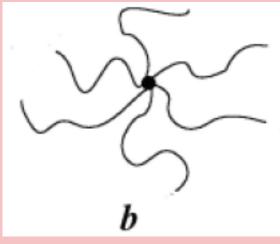
2. Разветвленные полимеры.



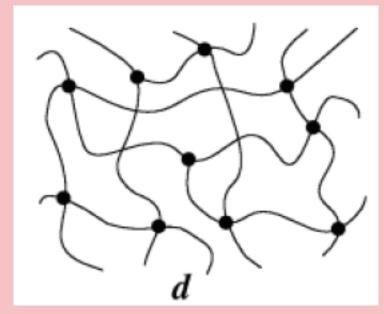
а) гребенки



с) случайно-разветвленные



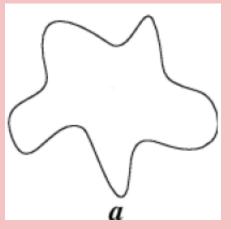
b) звезды



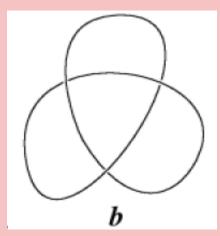
d) полимерные сетки

Типы полимерных молекул:

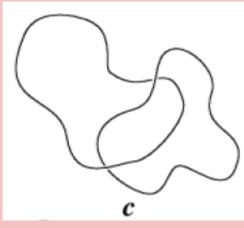
3. Кольцевые полимеры.



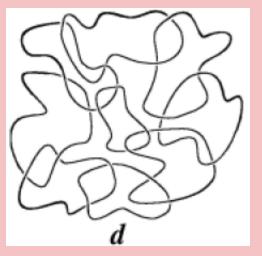
а) кольцевая молекула без узлов



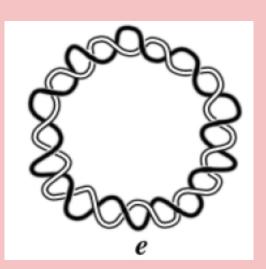
b) узел



с) зацепленные кольца



d) "олимпийский" гель



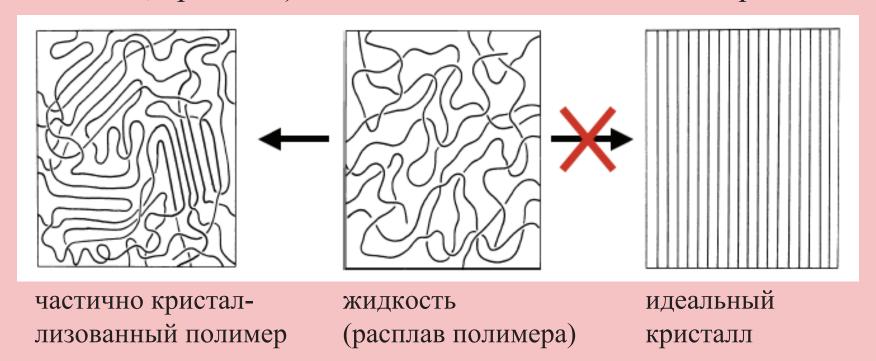
Топологические ограничения:



е) двойная спираль из двух комплементарных цепей

Агрегатные состояния полимеров.

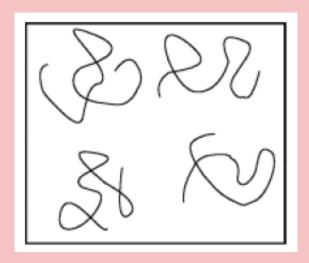
Традиционная классификация агрегатных состояний (газ, жидкость, кристалл) не вполне подходит для полимеров.



Классификация состояний полимеров:

- 1. Частично кристаллическое состояние
- 2. Вязкоупругое состояние (полимерный расплав)
- 3. Высокоэластичное состояние (напр., резины)
- 4. Стекло (напр., стекла полистирола, полиметилметакрилата)

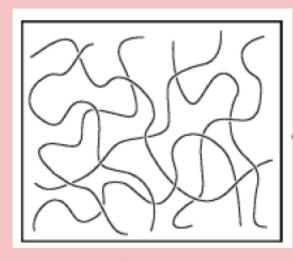
Полимерные растворы.



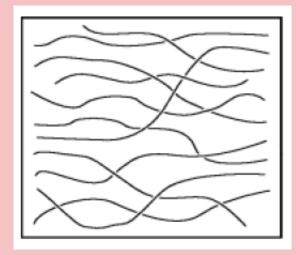
разбавленный раствор



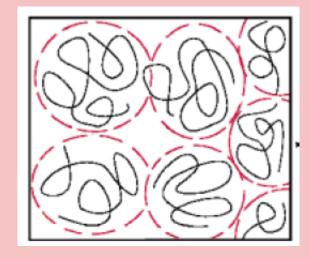
концентрированный раствор (расплав)



полуразбавленный раствор



жидкокристаллический порядок в растворе



переход (кроссовер) от разбавленного к полуразбавленному режиму

История физики полимеров

- Открытие линейной структуры полимерной цепи H. Staudinger, 1920-1930
- Первые работы по физике полимеров: молекулярное объяснение высокоэластичности резин W. Kuhn, E. Guth, H. Mark, 1930-1935
- "Физико-химический" период P. Flory, B.A. Каргин, 1935-1965
- Открытие двйной спирали ДНК J.D. Watson, F. Crick, 1953
- Проникновение методов теоретической физики в науку о полимерах

И.М. Лифшиц, P.-G. de Gennes, S. Edwards, 1965-...

В настоящее время физика полимеров является важной частью физики конденсированного состояния, основой так называемой "Soft Condensed Matter Physics"