

УДК 678.01:53:678.743

ПРИЧИНЫ КРИСТАЛЛИЧНОСТИ НИЗКОМОЛЕКУЛЯРНОГО
ПОЛИВИНИЛХЛОРИДА*А. Л. Гофф, И. П. Яковлев, В. М. Жулин, М. Г. Гоникберг*

К настоящему времени опубликован ряд работ по исследованию радикальной полимеризации винилхлорида (ВХ) в среде альдегидов [1—9]. Рентгенографически показано, что образующийся в этих условиях поливинилхлорид (ПВХ) обнаруживает повышенную кристалличность [4, 2, 5]. В результате изучения ПВХ методом ИК-спектроскопии было показано, что для качественной оценки степени кристалличности ПВХ может служить отношение оптических плотностей полос поглощения при 635 и 693 см^{-1} [1, 2, 4]. Основанием для таких суждений служили следующие данные. Появление полосы 635 см^{-1} обусловлено наличием длинных синдиотактических сегментов в кристаллической области ПВХ [10]. Полоса 693 см^{-1} вызвана присутствием синдиотактических или атактических участков цепей в аморфных областях полимера, а также изотактической спиральной структурой [10]. Рост отношения D_{635} / D_{693} отражает увеличение кристалличности ПВХ, связанное с увеличением доли синдиотактических звеньев в кристаллических областях полимера. В связи с предположением, что кристалличность ПВХ обусловлена стереорегулярным (синдиотактическим) строением полимера [1—3], были выдвинуты гипотезы относительно стереорегулирующего эффекта альдегидов, объясняющие повышенную степень синдиотактичности полимера влиянием растворителя (альдегида). Бови и Тиерс [7] при изучении структуры ПВХ методом ЯМР пришли к выводу, что полимер, полученный в среде масляного альдегида (МА), не обладает повышенной стереорегулярностью. По их мнению, возможной причиной кристалличности указанного полимера является крайне малая разветвленность его макромолекул.

При исследовании полимеризации ВХ в нескольких растворителях Бекман пришел к убеждению, что кристалличность ПВХ определяется только низким молекулярным весом полимера вне зависимости от растворителя, в котором получен ПВХ [9]. Результаты его работы опровергают существование специфического «альдегидного эффекта». Бекман считает, что кристаллический низкомолекулярный ПВХ не обладает повышенной синдиотактичностью. По его мнению, отношение D_{635} / D_{693} можно рассматривать как меру кристалличности ПВХ, не связанную с синдиотактическим строением полимера.

Результаты последней работы Разуваева с соавт. [11] согласуются с данными Бекмана, однако авторы высказывают предположение, что с понижением коэффициента полимеризации ПВХ происходит повышение синдиотактичности.

В нашей предыдущей работе [8] было описано исследование влияния высокого давления на степень кристалличности ПВХ, получаемого радикальной полимеризацией в среде МА. В этой работе показано, что повышение

шение давления (вплоть до $10\,000 \text{ кГ/см}^2$) приводит к сравнительно небольшому увеличению среднего коэффициента полимеризации и к существенному уменьшению степени кристалличности образующегося ПВХ. Этот вывод сделан на основании рентгенографического исследования, а также расчета величины D_{635}/D_{693} . Были указаны некоторые возможные причины понижения кристалличности с повышением давления, а именно: 1) увеличение доли изотактических звеньев в полимере вследствие различия объемов активированного комплекса для изо- и синдио-присоединения; 2) увеличение доли присоединения «голова к голове».

В настоящей работе сделана попытка получить дополнительные данные о причинах кристалличности низкомолекулярного ПВХ.

Экспериментальная часть

Методика проведения опытов приведена в работе [8].

ПВХ, полученный при атмосферном давлении и 4000 кГ/см^2 при мольном соотношении BX : MA = 1, разделяли на 2–3 фракции. Фракционирование проводили из 5%-ного раствора ПВХ в тетрагидрофуране (ТГФ) и циклогексаноне (ЦГ) добавлением метанола при перемешивании при комнатной температуре. Отношения растворитель : осадитель при выделении каждой фракции ПВХ приведены в табл. 1.

Таблица 1

Фракционирование ПВХ, полученного в среде MA при мольном соотношении BX : MA = 1

(50°, инициатор — динитрил азоизомасляной кислоты (ДАК) = 0,33 вес. % от BX)

Растворитель	Давление, кГ/см^2	Фракция, №	Растворитель — метанол, объемные доли	Выход фракции, вес. %	$\frac{D_{635}}{D_{693}}$	\bar{P}_n
Циклогексанон	Атмосферное	Нефракционированный	—	—	1,95	132*
		Нефракционированный	1:20	—	1,95	77*
	4000	1	1:2	43,8	1,95	55*
		2	1:10	18,5	2,31	24
		Нефракционированный	1:20	—	2,83	27
		1	1:3	45,6	3,36	43
		2	1:10	10,8	2,29	—
		Нефракционированный	1:20	—	1,93	35
		1	—	—	—	—
		2	1:7	18,9	1,78	35
Тетрагидрофуран	Атмосферное	Нефракционированный	1:20	—	3,0	31
		1	1:1	54,1	4,32	36
	4000	2	1:2,5	26,1	3,0	24
		3	1:10	11,2	1,99	26
		Нефракционированный	1:20	—	2,0	40
		1	1:2	38,1	3,05	45
		2	1:3,3	11,6	2,12	41
		3	1:8	2,3	1,8	33

* Образцы ПВХ получены при отношении MA : BX, равном 0,1; 0,2 и 0,4 соответственно.

Выпавший полимер отфильтровывали спустя ~ 12 час., промывали метанолом и сушили в вакууме (~ 1 мм) до постоянного веса. Вязкость 1%-ных растворов ПВХ в ЦГ определяли в вискозиметре Уббелоде с «висящим уровнем» при 25°. Молекулярный вес рассчитывали, как в работе [8]. Нефракционированные образцы ПВХ, полученные при атмосферном давлении, при растворении в ТГФ образуют мутные растворы, в ЦГ они образуют также мутные растворы, которые после нагревания при 120° становятся почти прозрачными.

Первые фракции образцов ПВХ, полученных при атмосферном давлении, образуют в ТГФ очень мутные растворы. Эти же образцы после нагревания при 120° в ЦГ