

Кинетика гомогенной кристаллизации азота по данным электронографии свободных кластеров

А.Г. Данильченко, С.И. Коваленко, В.Н. Самоваров

Физико-технический институт низких температур им. Б.И. Веркина НАН Украины
пр. Ленина, 47, г. Харьков, 61103, Украина
E-mail: danylchenko@ilt.kharkov.ua

Статья поступила в редакцию 24 апреля 2005 г.

Проведено электронографическое исследование структуры свободных кластеров азота (N_2) _{\bar{n}} в интервале средних размеров: $10^2 \leq \bar{n} \leq 10^5$ молекул/кластер. Впервые получены кластерные пучки азота, состоящие из моноструктурных агрегаций с гексагональной плотной упаковкой молекул. На основании анализа полученных результатов предложена последовательность структурных превращений, приводящая к образованию высокотемпературной β -фазы азота в массивных образцах при гомогенной нуклеации.

Проведено електронографічне дослідження структури вільних кластерів азоту (N_2) _{\bar{n}} в інтервали середніх розмірів: $10^2 \leq \bar{n} \leq 10^5$ молекул/кластер. Вперше отримано кластерні пучки азоту, які складаються з моноструктурних агрегацій з гексагональним щільним пакуванням молекул. На підставі аналізу отриманих результатів запропоновано послідовність структурних перетворень, що призводить до утворення високотемпературної β -фази азоту в масивних зразках при гомогенній нуклеації.

PACS: 36.40.-c, 36.40.Ei

Введение

Значительный научный интерес к кластерам обусловлен их промежуточным положением между изолированной микрочастицей и макросистемой. Это позволяет использовать кластеры для изучения механизмов и скоростей формирования структуры и свойств массивного вещества на самых начальных этапах его образования. Для осуществления такого рода исследований обычно используются агрегации, содержащие от нескольких атомов (молекул) до нескольких сотен микрочастиц.

Наряду с этими объектами несомненный интерес представляет изучение крупных агрегаций (нанокластеров), содержащих от 10^3 до 10^5 атомов(молекул)/кластер. Линейные размеры таких агрегаций лежат в пределах от нескольких десятков до нескольких сотен ангстрем. Структура и свойства коров нанокластеров, несмотря на значительное количество поверхностных атомов, являются хорошей аппроксимацией свойств и структуры массивных систем. Если нанокластеры сформированы в адабатически расширяющейся газовой струе и свобод-

ны от подложки, то с их помощью удобно изучать структурные превращения, которые могут происходить в конденсированном веществе в условиях глубокого переохлаждения и гомогенной нуклеации. В этих условиях возможна реализация метастабильных структур, формирование которых обусловлено кинетикой их роста.

Структуру кластеров азота ранее исследовали в работах [1–4]. В результате проведенных наблюдений были оценены размерные границы существования икосаэдрических кластеров и высказано предположение относительно механизма трансформации икосаэдрической структуры в кристаллическую. Необходимо, однако, отметить, что все наблюдения в цитированных выше работах выполнялись на кластерах (N_2) _{\bar{n}} малых ($\bar{n} \leq 10^2$) и промежуточных ($\bar{n} \sim 10^3$) размеров, тогда как для получения достаточно полной и адекватной информации о механизмах формирования кристаллической фазы требуются надежные данные о структуре более крупных агрегаций.

Целью настоящей работы являлось проведение исследований структурных превращений в свобод-

ных кластерах азота в широком интервале их размеров. Область средних размеров \bar{n} изучаемых агрегаций была существенно увеличена в сторону больших кластеров, вплоть до $\bar{n} \sim 10^5$ молекул/кластер. В результате впервые были получены моноструктурные нанокластеры N₂ с гексагональной плотной упаковкой (ГПУ) молекул, а также подробно прослежена последовательность превращений, приводящая к формированию высокотемпературной β -фазы азота.

Методика эксперимента

Свободные от подложки кластеры азота формировались в процессе изоэнтропийного расширения сверхзвуковой струи N₂, истекающей в вакуум. Наблюдения проводили на установке, состоявшей из стандартного электронографа, генератора сверхзвукового кластерного пучка и охлаждаемого жидким водородом криогенного конденсационного насоса, откачивавшего газ струи. Для создания сверхзвуковой струи использовали коническое сопло с диаметром критического сечения 0,34 мм, углом раствора конуса 8,6° и отношением площадей входного сечения к критическому, равным 36,7. Подробное описание установки дано в работе [3]. Здесь отметим только наиболее существенные моменты, касающиеся методики эксперимента.

Как известно, величина кластеров, плотность их потока и распределение по размеру задаются параметрами сопла, температурой T_0 и давлением P_0 газа на входе в сопло, а также термодинамическими свойствами самого газа. При неизменной геометрии сопла размер кластеров и плотность их потока возрастают с увеличением P_0 и уменьшением T_0 [5]. В нашем случае, из соображения удобства эксперимента, изменение среднего размера кластеров осуществлялось путем варьирования P_0 вплоть до 0,6 МПа включительно при постоянной $T_0 = 100$ К. Впервые реализованная для азота достаточно низкая температура T_0 позволяла создавать кластерные пучки с большим \bar{n} при относительно невысоких P_0 . В работе исследовали структуру агрегаций с \bar{n} в интервале $5 \cdot 10^2 \leq \bar{n} \leq 1 \cdot 10^5$ молекул/кластер. В зоне дифракции, удаленной от среза сопла на 100 мм, температуру кластеров определяли путем сравнения измеренных значений параметров решетки с известной из [6] зависимостью этих параметров от температуры. В результате для кластеров исследовавшихся размеров температура составляла $T_{\text{eq}} = (38 \pm$

$\pm 5)$ К, причем 5 К — это максимальная ошибка в отдельных измерениях. Отметим, что средняя температура кластеров 38 К превышала температуру фазового превращения $T_{\alpha \rightarrow \beta}$ в массивном N₂, равную 35,6 К. Независимым аргументом в пользу достоверности определения средней температуры кластеров являлось то, что кристаллическая структура больших агрегаций с $\bar{n} \geq 10^4$ соответствовала структуре β -фазы массивного N₂*.

Средний размер кристаллических кластеров с $10^3 \leq \bar{n} \leq 10^4$ молекул/кластер определялся с помощью формулы Селякова—Шеррера (СШ). Для малых «некристаллических» агрегаций ($\bar{n} < 10^3$ молекул/кластер), а также крупных кристаллических нанокластеров ($\bar{n} \geq 10^4$ молекул/кластер), в которых возможна реализация поликристаллического состояния, использовалось соотношение $\bar{n} = kP_0^{2,00}$, справедливое при $T_0 = \text{const}$. Хорошее выполнение указанной зависимости в широкой области значений \bar{n} была подтверждена для кристаллических кластеров азота в работе [3] электронографическим методом и масс-спектрометрическим в [5] для «некристаллических» кластеров ($\bar{n} \sim 10^2$). Значение коэффициента k определяли из расчетов \bar{n} по формуле СШ для кристаллических кластеров промежуточного размера.

В процессе эксперимента осуществляли фотографическую регистрацию дифракционных картин. Полученные электронограммы сканировали с разрешением 600 точек/дюйм и обрабатывали на компьютере. Из полученных денситограмм по методике, описанной в [7], выделяли фон, обусловленный некогерентной и газовой составляющими рассеянных электронов.

На рис. 1 представлена серия полученных нами денситограмм, иллюстрирующих эволюцию дифракционной картины с изменением среднего размера кластеров. Дифрактограмма 1 соответствует наиболее малым кластерам, формировавшимся при $P_0 = 0,075$ МПа. Средний размер кластеров в данном случае составлял 500–600 молекул/кластер. Распределение интенсивности, иллюстрируемое кривой 1, в основных чертах соответствует дифракционной картине, характерной для многослойных икосаэдрических кластеров. Наряду с этим наблюдается некоторая особенность, ранее не зафиксированная в работах [2–4]. Суть этой особенности в том, что левое «крыло» наиболее интенсивного максимума ($s = 1,92 \text{ \AA}^{-1}$) имеет слабый перегиб, отмеченный на рисунке стрелкой. Положение перегиба

* Значение T_{eq} не изменялось с размером кластеров, о чем свидетельствовало совпадение положений дифракционных максимумов в случае разных \bar{n} .

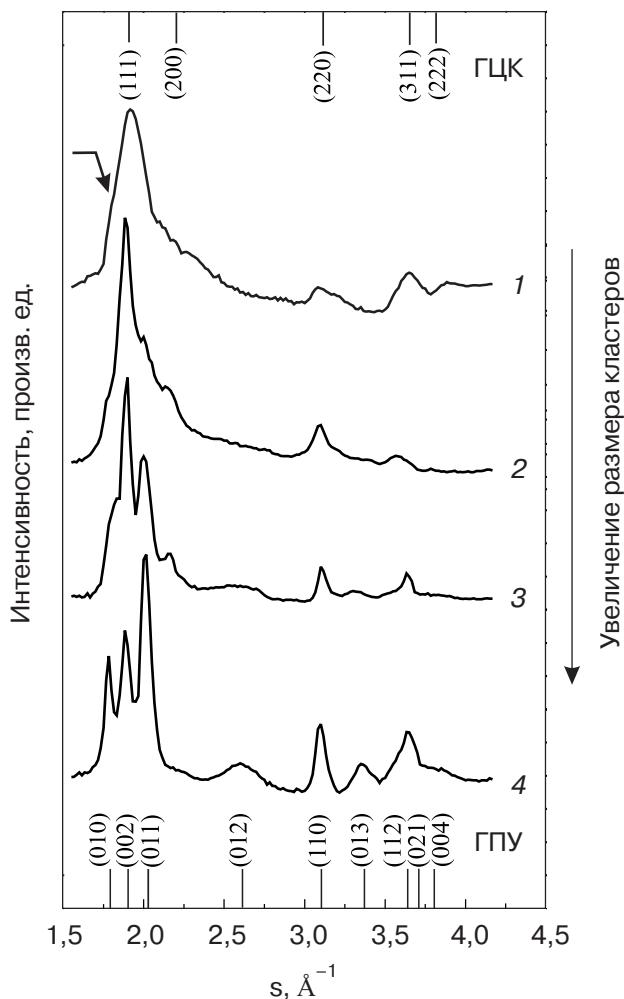


Рис. 1. Дифракционные картины после вычитания фона от кластерных пучков азота с различным $\bar{n} \cdot 10^3$, молекул/кластер: 0,55 ($P_0 = 0,075$ МПа) (1); 2,2 ($P_0 = 0,15$ МПа) (2); 10 ($P_0 = 0,3$ МПа) (3); 50 ($P_0 = 0,55$ МПа) (4). $s = (4\pi \sin \theta)/\lambda$ — вектор дифракции, θ — угол Брэгга, λ — длина электронной волны.

$s = 1,8 \text{ \AA}^{-1}$ соответствует положению дифракционного максимума (100) высокотемпературной β -фазы азота, обладающей ГПУ структурой. Таким образом, характер дифракционной картины свидетельствует о том, что в кластерном пучке наряду с преобладающим количеством икосаэдрических кластеров присутствует незначительное число ГПУ агрегаций, размер которых должен превышать среднее значение 500–600 молекул/кластер.

С увеличением \bar{n} наблюдаются существенные изменения дифрактограмм. Это иллюстрирует кривая 2, соответствующая кластерному пучку азота, сформированному при $P_0 = 0,15$ МПа. Средний размер кластеров в этом случае составлял 2200 молекул/кластер. На дифрактограмме отчетливо фиксируются ГПУ максимумы (100), (101), (103) β -фазы азота. Весьма интересно, что наряду с этим дифракционная картина свидетельствует о присут-

ствии в кластерном пучке агрегаций с кубической структурой. На это указывает наличие свойственно только этой упаковке молекул максимума (200), а также аномально большая высота H_Σ пика при $s = 1,92 \text{ \AA}^{-1}$, что можно объяснить наложением ГПУ пика (002) на наиболее интенсивный пик (111) кубической фазы. Эти пики совпадают по расположению. Заметим, что отношение высоты пика (200) кубической структуры H_{200} к разности высот суммарного пика H_Σ и ГПУ пика H_{002} хорошо коррелирует с отношением интенсивностей I_{200}/I_{111} максимумов (200) и (111) кубической фазы, т.е.

$$\frac{H_{200}}{H_\Sigma - H_{002}} \approx \frac{I_{200}}{I_{111}}.$$

При этом высоту H_{002} рассчитывали по наблюдаемым нами высотам H_{100} и H_{101} ГПУ пиков (100) и (101). Полученное равенство является дополнительным подтверждением присутствия пика (111) кубической фазы.

Дальнейшее увеличение среднего размера кластеров сопровождалось ростом интенсивностей ГПУ пиков и уменьшением их полуширин (см. кривую 3). Наблюдавшаяся трансформация дифракционной картины указывает на увеличение количества и размеров агрегаций с ГПУ структурой. Как видно из сравнения кривых 2 и 3, с ростом \bar{n} также обостряются пики кубической фазы, однако при этом заметно снижается их интенсивность, свидетельствуя, тем самым, об уменьшении количества агрегаций с кубической структурой. В тех случаях, когда размер \bar{n} превышал $1 \cdot 10^4$ молекул/кластер, в кластерных пучках обнаруживались наночастицы только с ГПУ структурой, стабильной для $T = 38$ К. Сказанное наглядно иллюстрирует кривая 4, относящаяся к кластерным пучкам с $\bar{n} \approx (4-5) \cdot 10^4$ молекул/кластер. Следует отметить, что наблюдение сверхзвуковых пучков азота, состоящих только из агрегаций с равновесной для данной температуры ГПУ структурой, было осуществлено впервые в настоящей работе.

Прежде чем анализировать данные эксперимента, следует подробно остановиться на особенностях электронографии кластерных пучков, которая в отличие от исследований на подложке позволяет получать важную информацию о структурных превращениях, происходящих за очень короткий промежуток времени. Рисунок 2 качественно иллюстрирует развитие во времени процессов в кластерах сверхзвуковой струи, формируемых из жидких капель, которые, как известно, образуются внутри сверхзвукового сопла на первом этапе конденсации газа. Время $t_0 \approx (2-4) \cdot 10^{-6}$ с на этом рисунке обозначает суммарное время формирования кластеров

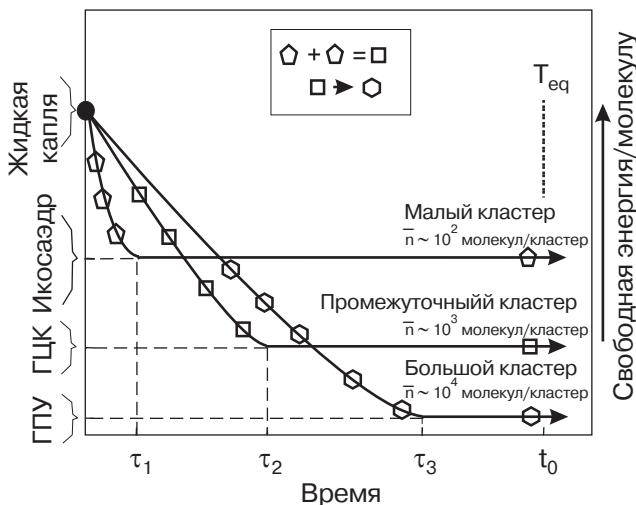


Рис. 2. Схема развития во времени процессов, протекающих в кластерах сверхзвуковой струи. Структура кластеров: икосаэдрическая (\diamond), кубическая (\square), ГПУ (\circ). τ_i — характеристические времена охлаждения кластеров до фиксируемой в зоне дифракции равновесной температуры T_{eq} ; $t_0 \approx (2-4)$ мкс — суммарное время формирования кластеров и прохождение ими зоны дифракции. Горизонтальные жирные линии соответствуют температуре $T = T_{eq}$.

и прохождения ими зоны дифракции электронов. Времена τ_i — характеристические времена охлаждения кластеров до фиксируемой в зоне дифракции температуры T_{eq} . На оси ординат показаны различные состояния кластеров (фактически по оси отложена свободная энергия на одну молекулу). В случае $T = T_{eq}$ равновесной является ГПУ структура. Для кластеров больших размеров время охлаждения (τ_3) наибольшее, поскольку скорость охлаждения v обратно пропорциональна характеристическому линейному размеру кластера r ($v \propto 1/r$ или $v \propto \sqrt[3]{1/n}$). Это связано с тем, что охлаждение свободных от подложки агрегаций происходит только за счет испарения образующих их микрочастиц. В случае малых кластеров может иметь место эффект «закалки», обеспечивающий возможность наблюдения в зоне дифракции метастабильных структур*. В рамках этой картины можно достаточно подробно воссоздать кинетику процесса формирования высокотемпературной ГПУ структуры азота в условиях гомогенной нуклеации.

Еще до достижения зоны дифракции при низких значениях P_0 (малая плотность кластерных пучков и малые размеры агрегаций $n \approx 10^2$ молекул/клас-

тер) формируются практически невзаимодействующие между собой кластеры с икосаэдрической структурой. По мере роста P_0 увеличивается как средний размер кластеров, так и плотность кластерных пучков. Вероятность столкновений кластеров с последующей их коалесценцией становится значительной. Вследствие коалесценции икосаэдрических образований возникают области ГЦК структуры с дефектами упаковки [8,9]. Пересечение таких областей создает на поверхности агрегаций незараспающие в процессе роста кластера атомные ступени, обеспечивающие в дальнейшем быстрый и бездефектный рост кубической фазы. Специфика такого роста, а также кратковременность пребывания кластера в перегретом состоянии ($\tau < t_0$) обеспечивают условия для наблюдения метастабильной при $T = 38$ К кубической структуры. С ростом n увеличивается продолжительность пребывания кластера при температурах, значительно превышающих T_{eq} , и, таким образом, увеличивается вероятность перехода кластера в равновесное состояние. Именно с этим обстоятельством связано наблюдавшееся с ростом n увеличение долевого вклада равновесной ГПУ структуры и уменьшение доли метастабильной кубической, полностью исчезавшей при $n \geq (4-5) \cdot 10^4$ молекул/кластер.

По нашему мнению, результаты электронографии сверхзвукового кластерного пучка освещают кинетику формирования высокотемпературной β -фазы N_2 в условиях гомогенной нуклеации в массивных образцах. Действительно, согласно гипотезе Франка [10], недавно подтвержденной экспериментально в работе [11] для металлов и авторами [7] для инертных газов, в переохлажденной жидкой капле возникают области с икосаэдрической структурой. Мы считаем, что коалесценция таких областей приводит к быстрому росту метастабильной при $T > 35,6$ К ГЦК фазы, трансформирующемся в дальнейшем в равновесную ГПУ β -фазу азота.

Выводы

В работе впервые зафиксированы моноструктурные кластеры азота с гексагональной плотной упаковкой молекул и прослежена размерная эволюция структуры кластеров. Анализ результатов эксперимента позволил воссоздать кинетику формирования β -фазы азота в массивных образцах в условиях гомогенной нуклеации. Этот процесс имеет следующие этапы: жидкость — возникновение областей с

* Согласно [2], для кластеров с $n \leq 10^2$ молекул/кластер равновесной является структура с осью симметрии 5-го порядка.

икосаэдрической структурой — формирование метастабильной кубической фазы — образование стабильной β -фазы азота. Полученные результаты дают основание полагать, что в случае криокристаллов с малым вкладом анизотропной составляющей в суммарную энергию решетки указанная последовательность превращений имеет фундаментальный характер.

1. I. Farges, M.F. de Feraudy, B. Raoult, G. Torchet, and Ber. Bunsenges, *Phys. Chem.* **88**, 211 (1984).
2. F. Calvo, G. Torchet, M.F. de Feraudy, *J. Chem. Phys.* **111**, 4650 (1999).
3. С.И. Коваленко, Д.Д. Солнышкин, Э.Т. Верховцева, В.В. Еременко, *ФНТ* **20**, 961 (1994).
4. S.I. Kovalenko, D.D. Solnyshkin, E.T. Verkhovtseva, and V.V. Eremenko, *J. Cryst. Growth* **191**, 553 (1998).
5. O.F. Hagena and W. Obert, *J. Chem. Phys.* **56**, 1793 (1972).
6. *Physics of Cryocrystals*, V. Manzhelii and Yu. Freiman (eds.), AIP Press, American Institute Physics, Woodbury, New York (1996).
7. А.Г. Данильченко, С.И. Коваленко, В.Н. Самоваров, *ФНТ* **30**, 262 (2004).
8. B.W. van de Waal, *J. Cryst. Growth* **158**, 153 (1996).

9. С.И. Коваленко, Д.Д. Солнышкин, Э.Т. Верховцева, *ФНТ* **26**, 279 (2000).
10. F.C. Frank, *Proc. R. Soc. London A* **215**, 43 (1952).
11. K.F. Kelton, G.W. Lee, A.K. Gangopadhyay, R.W. Hyers, T.J. Rathz, J.R. Rogers, M.B. Robinson, and D.S. Robinson, *Phys. Rev. Lett.* **90**, 195504 (2003).

The kinetics of homogeneous crystallization of nitrogen from electron diffraction data for free clusters

O.G. Danylychenko, S.I. Kovalenko, and
V.N. Samovarov

The structure of free clusters of nitrogen, $(N_2)_{\bar{n}}$, in the range of medium sizes, $10^2 \leq \bar{n} \leq 10^5$ molecule/cluster, was studied by the electron diffraction technique. The nitrogen cluster bundles consisting of monostructure aggregations with a hexagonal close packing of the molecules were obtained for the first time. The analysis of the measured data made it possible to suggest a sequence of structural transformations resulting finally in the formation of a high temperature β -phase of nitrogen in bulk samples on homogeneous nucleation.