ОБЪЕДИНЕННЫЙ ИНСТИТУТ ЯДЕРНЫХ ИССЛЕДОВАНИЙ ДУБНА



1548 2-77

5-20

А.М.Балагуров, Е.Борка, М.Длоуга, Г.М.Миронова

УТОЧНЕНИЕ СТРУКТУРЫ

ЛАНТАН-МАГНИЕВОГО НИТРАТА



P14 - 10383

6

А.М.Балагуров, Е.Борка, М.Длоуга, Г.М.Миронова

УТОЧНЕНИЕ СТРУКТУРЫ

ЛАНТАН-МАГНИЕВОГО НИТРАТА

Направлено в "Acta Crystallographica"

an anna an ann ann an Anna an A 1. č.

Балагуров А.М., Борка Е., Длоуга М., Мидонова Г.М.

Уточнение структуры лантан-магниевого нитрата

Уточнены положения атомов дейтерия в структуре La₂Mg₃(NO₃)₁₂.24D₂O. Для уточнения использовались 164 отражения от монокристалла LMN, измеренные с помощью нейтронного дифрактометра по времени пролета на импульсном источнике нейтронов ИБР-30. Положения атомов дейтерия сравниваются с положениями соответствующих атомов водорода, определенными ранее рентгенографически.

P14 - 10383

いたななないというと

Работа выполнена в Лаборатории нейтронной физики ОИЯИ.

Препринт Объединенного института ядерных исследований. Дубна 1977

Balagurov A.M., Borka E., Dlouga M., P14 - 10383 Mironova G.M.

Refinement of the Structure of Lanthanum Magnezium Nitrate

The positions of deuterium atoms of the $La_2Mg_3(NO_3)_{12} \times \times 24D_2O$ crystal have been refined by measuring 164 reflections using the TOF diffractometer. The measurements have been performed at the IBR-30 pulsed reactor. The obtained positions are compared with those of the corresponding hydrogen atoms measured earlier by X-ray technique. The observed systematic differences in bond lengths and valent angles are explained by the differences between the "X-ray" and "neutron" coordinates of light atoms.

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

Preprint of the Joint Institute for Nuclear Research. Dubna 1977

1977 Объединенный институт ядерных исследований Дубна

В последнее время широко обсуждается возможность применения нейтронных дифрактометров по времени пролета на импульсных источниках нейтронов для структурных исследований кристаллов, в том числе кристаллов биологических веществ /1-4/. Метод дифракции нейтронов для изучения структуры биологических веществ до сих пор почти не применялся. Это, в первую очередь, связано с малой скоростью набора экспериментальной информации на обычных дифрактометрах с монохроматическим пучком нейтронов. Метод времени пролета /МВП/ обладает большей скоростью набора информации благодаря возможности использовать практически весь "белый" /максвелловский/ спектр нейтронов. Показано /4/, что достаточно мощный импульсный источник нейтронов и многодетекторная система регистрации могут обеспечить набор дифракционной информации от белкового кристалла за несколько суток. Решение некоторых технических и методических проблем /5-8/ возникающих при использовании белого спектра нейтронов, таких как большой объем памяти регистрирующей аппаратуры и необходимость введения в измеренные интенсивности поправок на эффективный спектр, экстинкцию и поглощение в образце /сильно зависящих от длины волны нейтрона/, позволило нам провести исследование структуры дейтерированного лантан-магниевого нитрата $La_{9}Mg_{2}(NO_{3})_{19} \cdot 24D_{9}O(LMN)$ на дифрактометре по времени пролета.

Исследование методических особенностей экспериментов со сложными структурами, содержащими водород /дейтерий/, входит в программу подготовки к экспериментам на строящемся в ЛНФ ОИЯИ мощном импульсном источнике нейтронов ИБР-2. Кроме того, достаточно хорошее знание структуры кристаллов LMN,

которые используются в качестве поляризованных протонных мишеней, позволяет объяснить некоторые эффекты динамической поляризации протонов ^{/9/}. Проведенное сравнение экспериментальных интенсивностей дифракционных максимумов, полученных нами, с интенсивностями, рассчитанными по рентгеноструктурным данным об изоморфной структуре $Ce_2 Mg_3 (NO_3)_{12} \cdot 24H_2 O (CMN)^{/10/} c$ заменой соответствующих амплитуд рассеяния $/b_{Ce}$ на b_{La} и b_H на b_D /, выявило сильные различия между ними. Возможными причинами таких различий являются: замена Се на La. сдвиг центра тяжести электронного облака атома относительно ядра, влияние изотоп-эффекта и недостаточная точность рентгенографического определения положений атомов водорода. Из подробного рентгеновского и нейтронного анализа некоторых структур /например, (COOH) 2.2H 2O и (COOD) 2D, 0/11// следует, что расхождения между рентгеновскими и нейтронными данными связаны в основном с легкими атомами: водородом и дейтерием. В связи с этим, целью нашего исследования было уточнение позиционных и изотропных тепловых параметров атомов дейтерия LMN.

Образец представлял собой пластину О,5 х 2,5 х х 2,5 см³, ось С гексагональной элементарной ячейки кристалла была перпендикулярна широкой грани пластины. Степень дейтеризации кристалла составляла 99,3%, в количестве 1% присутствовал Nd. Параметры гексагональной ячейки LMN, определенные нами на рентгеновском автодифрактометре P1, составили:

 $a = 11,041 \pm 0,005 \text{ \AA}$, $c = 34,610 \pm 0,015 \text{ \AA}$,

что хорошо согласуется с соответствующими параметрами ячейки CMN*.

Набор интенсивностей получен на стандартной для МВП установке ^{/7/}, расположенной на одном из пучков импульсного реактора ИБР-ЗО ЛНФ ОИЯИ, работавшего со средней мощностью 15 кВт. Все измерения были сделаны при угле рассеяния 90°. В рабочей области

* $a = 11,004\pm0,006$ Å, $c = 34,592\pm0,012$ Å $^{\prime}$ 10/

спектра /0,8 $\overset{\circ}{A} < \delta$,0 $\overset{\circ}{A}$ / нейтронов измерены отражения от 38 кристаллографических плоскостей, что дало ~200 независимых дифракционных отражений, среди которых 164 имели интенсивность больше трех стандартных отклонений. Интеграйьные интенсивности получались из временных спектров по методу, изложенному в /12/. Для дальнейшей обработки интенсивности описывались формулой

$$I_{hk\ell} = \Phi(\lambda) \cdot \lambda^4 \cdot F_{hk\ell}^2 \cdot A(\lambda) \cdot Y(\lambda), \qquad /1/$$

где $\Phi(\lambda)$ - эффективный спектр нейтронов, $F_{hk\ell}$ - структурный фактор, $A(\lambda)$ - фактор поглощения, $Y(\lambda)$ - коэффициент экстинкции. Для учета эффективного спектра нейтронов использовалась параметрическая функция

$$\Phi(\lambda) = \Phi_0 e^{-C_1^2/\lambda^2} \frac{e^{-C_3\lambda}}{\lambda^{C_2}} (1 - e^{-C_4\lambda}) e^{-C_5 \bar{\Sigma}_{KOP}(\lambda)}, /2/$$

где Φ_0 , $C_1 \div C_5$ - параметры, е / λ^{02} - модели-

-С $_{3}\lambda$ -С $_{5}\Sigma_{KOF}(\lambda)$ рует максвелловскую форму спектра, е с ослабление нейтронного пучка из-за поглощения в воздухе и алюминия заглушек нейтроновода, $\Sigma_{KOF}(\lambda)$ макроскопическое когерентное сечение алюминия, $(1-e^{-C_4\lambda})$ - эффективность детектора. Аналогичная форма спектра, но без учета $\Sigma_{KOF}(\lambda)$, использовалась в /6/. Параметры $C_1 = 1,70$ Å, $C_2 = 4,5$, $C_3 = 0,54$ Å -1, $C_5 = 3,2$ см определялись из измерений с поликристаллом /7/, а Φ_0 и C_4 - уточнялись при обработке данных по методу наименьших квадратов. Влияние экстинкции учитывалось в приближении Захариазена /13/:

$$Y(\lambda) = (1 + 2g \frac{\lambda^3 \cdot F_{hk\ell}^2}{v_c^2 \sin 2\theta} \cdot \overline{T}), \qquad (3/$$

где g - свободный параметр, \overline{T} - средний путь нейтрона в образце, v_c - объем элементарной ячейки, θ - угол Брэгга. Зависящий от длины волны нейтрона линейный коэффициент поглощения полагался равным O,O96+ +O,O18 λ , при этом поправка на поглощение не превышала 20%. Амплитуды рассеяния всех атомов LMN брались

из ^{/14/}. Минимизировался функционал * $\Sigma((I_3 - I_p)/\sigma)^2$, где I_3 - экспериментальная интенсивность, I_p - рассчитанная по /1/ интенсивность, стандартные отклонения экспериментальных величин полагались равными $\sigma = \sigma_1 + 0.05 \cdot I_3$, σ_1 - стандартное отклонение, связанное со статистикой. Помимо Φ_0 и C_4 свободными параметрами МНК являлись величина g, координаты н изотропные тепловые факторы атомов дейтерия. На первых итерациях функционал минимизировался только по параметрам Φ_0 , C_4 и g, после чего значения факторов расходимости составили:

$$\mathbf{R}(\mathbf{I}) = \sum |\mathbf{I}_{9} - \mathbf{I}_{p}| / \sum \mathbf{I}_{9} = 0,42; \ \mathbf{R}(\mathbf{F}) = \sum |\mathbf{F}_{9} - |\mathbf{F}_{p}| | / \sum \mathbf{F}_{9} = 0,31$$

при $C_4 = 0,24 \stackrel{\circ}{A}^{-1}$ и $g=3\cdot 10^3$. После расфиксации параметров всех атомов дейтерия значения R -факторов уменьшились до

R(I) = 0,14, R(F) = 0,13.

В табл. 1 приведены относительные координаты и тепловые параметры атомов дейтерия после уточнения.

Таблица 1

Относительные координаты и изотропные тепловые

Атом	×	y	2	8,Å2
Q(I√I)	0,070	0,190	0,058	2,6
I(2₩I)	-0,007	0,226	0,022	4.I
I(I₩2)	0,170	0,050	0,370	2,5
(2 ₩ 2)	0,167	-0,068	0,393	I_2
I(I \ ∕3)	0,253	0,199	0,452	I_5
I(2 √3)	0,152	0,213	0,477	5,3
I(I₩4)	0,235	0,195	0,107	3.1
((2₩4)	0,121	0,195	0,130	3.0

* Использовалась программа FUMILI из библиотеки программ Вычислительного центра ОИЯИ.

Оценка погрешностей в определении координат сделана на основе вариаций конечного результата в зависимости от начальных данных для МНК. Для Хи У координат погрешность не превышает О,ООЗ, для Z координат - 0,001 относительных единиц, что составляет для всех трех осей ~ O,O3 Å. В табл. 2 приведены данные для всех измеренных отражений, здесь N - номер порядка отражения от кристаллографической плоскости, F₂ - экспериментальный структурный фактор одной молекулы LMN в единицах 10⁻¹²см, F₁ - рассчитанный по рентгеновским координатам, F₂ - рассчитанный по нейтронным координатам. Сопоставление длин связей и валентных углов проведено в табл. З и 4, откуда видно, что все расстояния О-Р* увеличились, а Р...О уменьшились в среднем на О,2 А. Углы между векторами О-Р и Р...О увеличились на 7°÷ 18°, приблизившись к 180°.

Систематический характер изменений длин связей и валентных углов говорит о том, что причина их заключается не в случайных погрешностях рентгеновских координат атомов водорода, а в их систематическом отличии от соответствующих нейтронных координат атомов дейтерия. Это полностью согласуется с хорошо известным фактом смещения электронного облака водорода /дейтерия/ к атому, с которым он связан; например, для соединений, рассмотренных в /11/ величины смещения составляют 0,12÷0,24 Å, тогда как изменения, связанные с изотоп-эффектом, для тех же соединений не превышают О,О2 А. Погрешности рентгенографического определения положений атомов водорода, оцененные в /10/ как О,2 А, по-видимому, существенно сказались только в двух случаях: в положениях атомов H(IW2) и H(2₩4). Для атома H(IW2) из рентгеновских данных следуют слишком малые значения длины О-Н и угла О-Н...О, что привело к большому отличию их от нейтронных данных. Положение атома H(2W4) интерпретировано

6

^{*} Р здесь и в *табл. 3,4* означает водород для рентгеновских координат и дейтерий для нейтронных.

Таблица 2

F1

F٢

Таблица 2 /продолжение/

Измеренные и вычисленные значения структурых факторов

F1

F2

F

F1

.

FZ

i

	N	•	F 1	F 2	N	F	F1	FZ	N	F	F1	FZ
		,	4 K L			н	K I					
		1	-1 8							н	ĸĿ	
ſ		•				1	1 0			2	-1 12	
4	1	2.2	2.0	2.2	1	12.6	-15.6	-12.8				
á.	2	6.6	3.5	5.6	3	7.2	6.2	7.5	1	0.2		-0.5
	3	10.0	5.5	10.4		3.2	1.6		Ę	6.8		6.1
	4	2.0	-3.4	-1.9	5	3.5	-0.1	-3.2	3	2.5	1.5	5.4
9	5	5.2	3.5	5.8	6	1.6	-2.6	-0.8		-		
1	6	4.7	2.3	2.9	7	7.0	2.7	6 6		2	-1 18	
т.,	7	8.6	1.4	-0.6	à	2.7	-0.3	-2.4				_
					•	,	-015	-2.0	1	3.0	-3.8	- 3.2
		1	-1 11			•	1 2		Z	4.2	-1.7	3.4
						•			3	6.2	-4.5	-2.8
	1	1.0	-2.0	0.1	3	4.5				_		
	2	2.0	-3.0	-2.2	š	3 5				2	05	
	3	1.7	3.9	0.4		3.9	-1.4	-6+1	-	_		
	4	4.7	5.4	4.2					2	3.8	1.3	4.0
						1	1 0		6	1.9	£.9	-0.7
		1	-1 14			57	-6.				¥,"	
		-			2	2.3	-4.8	-3.0		2	0 11	
	1	12.3	18.7	+11.7	•	19.4	11.00	13.0				
	2	5.1	8.0	5.1	5	7.0		9.6	1	3.6	-1.7	-3.0
	3	4.8	-0.2	5.1	~	3.0	-0.7	-1./	2	13.1	-10.5	-13.2
		-							3	1.5	-0.4	-0.3
		1	0 0			1	1 9		4	2.4	2.5	1.2
			-			7 6	-1 5					
	3	8.8	-9.8	-8.2	2	3.5	-1	-3.0		5	23	
	6	4.5	11.4	4.5	<u>د</u>	6.7	3.2	3.2				
	9	1.0	-1.4	-1.2	-	C.3	4.7	5.4	1	2.4	-2.2	-2.3
	12	1.7	-4.0	0.5					2	5.4	9.8	5.4
						1	1 12		4	6.1	5.3	5.3
		1	0 1									
			•••		1	11.1	11.1	10.7		4	-2 3	
	2	3.5	2.A	2.5		2.0	-3.4	-2.2				
4	3	4.4	-4.1	-3.8	3	4.9	-4.3	-4.2	2	2.3	-4.6	8.0
4	i.	5.9	5.6	- 3.6	•	2.9	-2.8	-2.9	3	2.3	3.3	3.4
Ŷ	5	Γ.8	-0.6	- 0 - 1		· · · ·			4	5.5	3.5	3.9
ę.	6	1.9	- 0.0	-0.6		1	1 18					
÷.	ž	4.2	2 4	1.0						4	1 8	
i.	,	4.6	6.0	4.62	1	1.1	1.8	-1.2				
	ă	0.8	2 4	4.4	2	4.0	-1.9	-3.6	1	3.6	5.6	3.5
	10	5.5	-7 4	-6.0					2	5.3	-6.3	-5.7
1	11	3.0	-3.1	-7.9								
	12	2.0	4.2	2.0								
	14	2 0	- 7 - 6	C • 0								

 $B^{/10/}$ как проявление раздвоенной водородной связи O(W4) с O(N21) и O(N22). Однако из нейтронных.данных видно, что симметрия между O(N21) и O(N22) относительно O(W4) - H(2W4) существенно нарушилась /см. *рис.* 1/ и можно говорить о существовании обычной слабой водородной связи O(W4) с O(N21).

	۴	(K L			,	+ K L					
										нкі	
	-						· ·				
18	7.1	-4.6	-6.7	3	9.1	10.5	8.4			2 - 2 1	
21	2.2	-1.2	-2.4	6	6.4	3.5	6.6	1	2.0	-0.1	
24	14.6	-10.6		9	4.6	-3.0	-4.1	ž	7.1	5.0	7 7
27	4.4	-3.7	-4.4					3	2.9	-1-4	-7 - 3
30	12.9	9.6	13.3		1	. 77 3		- L	9.2	9.1	- 2.0
33	8.8	4+1	8.8					5	1.5	1.4	7.6
30	4.0	5.4	3.9	3	2.8	1.5	2.8	6	3.5	0.4	_ 1 2
2.4	2.3	-1.0	-1.5	6	5.4	-3.9	-5.4	7	1.5	0.3	1.1
-2	13.7	-4.5	-13.3	9	3.0	3.5	-2.7				
	2.4	-1.5	-5.3							2 - 2 7	
40	7 •U	2.4	5.4		1	0 4					
								2	8.5	+7.3	-8.6
	1	-1 2		2	5.3	-3.1	-4.9	3	Ű . 4	2.6	0.6
-				3	10.2	8.2	11.5	5	3.3	0.0	2.0
Ş	0.2	6.3	5.6	4	5.2	2.2	-2.4				
3	4.7	-0.2	0.8	5	9.3	9.1	9.6		2	-2 13	
- 2	4.8	-8.0	-4.8	6	4-1	-5.6	-2.7		-		
2	11.0	18.9	13.5	7	3.1	3.1	-8.2	1	1.5	1.9	1.1
,	1.9	-4.9	-2.2	8	2.9	-2.3	-1.9	2	1.1	3.5	
4	2.4	6.2	5.1					3	1.0	-2.6	-1.4
å	2.0	-0.9	-2.9		1	07		-			
	2.2	-1.4	-2.4						2	-1 2	
4.4	3.4	-0.6	-1.7	1	2.2	1.8	0.4		-	• •	
12	1.0	0.2	-0.4	2	9.6	8,. 3	9.6	3	1.7	-2.6	-0.8
**	3.0	2.49	-8.2	3	2.5	0.4	-2.6				0.0
		_4 +		4	3.0	-3.0	2.6				
	•	-1 3		6	Z.9	1.9	0.9				
			•••		3.1	1.5	-0.7		2	-1 3	
š.		3.7	4.2								
•	1.0	U . /	-0.8		1.	0 10		2	7.4	11.7	6.6
		-1 5						3	3.1	-0.4	-2.7
	-	-1 4		1	5.7	7.5	6.0	4	3.0	-1.7	-3.1
3	18.6	14.0		2	1.4	-3.3	-1.1	5	5.5	-7.7	-6.2
6	6.0	3.4	£ 0	3	2.7	-3.0	-2.8	6	7.7	-8.2	-5.7
			0.0	2	6.1	8.6	6.1	8	4.8	-0.8	1.8
	1	-1 5		~	1+6	1.5	1.4				
	-	• •							2	-1 6	
2	10.0	-7.2	-10.0		1	0 13					
3	1.8	-2.1	-1.8					1	4.1	-5.9	-2.9
4	6.3	9.5	6.6	-	1.3	1.0	2.0	2	6.5	7.4	6.9
5	1.4	-0.4	-1.3	Ě		-4.7	-4.3	3	5.7	-3.1	-5.8
6	1.3	-1.6	-8.6	•	3.2	-1./	-2.4	4	8.0	7.6	8.0
8	3.0	-1.7	1.0			• • • •		5	1.1	-0.6	-0.2
9	2.4	1.3	2.5		1	U 16		6	2.6	-5.1	-2.0
				1	4.8						
				;	7.6	1.47	4.4		2	-1 9	
				3	5.3	7.1	- 1.0	-			
				•	243	V • 1	- 5+1	Z	6.3	2.9	6.2
								3	3.1	-1.0	-3.6
								4	2.5	-0.4	-0.8

8



Окружение атома P(2W4). Положение P соответствует рентгеновским координатам водорода, а положение P' - нейтронным координатам дейтерия. О - положение атомов кислорода. Расстояния даны в A.

Качественный и количественный характер выявленных изменений координат, а также достаточно малая величина конечного R -фактора позволяют сделать вывод, что первоначальное несоответствие измеренных и рассчитанных интенсивностей связано с тем, что рентгеновские координаты легких атомов не могут использоваться для расчета нейтронных интенсивностей. При этом искажения всей структуры из-за замены Се на La и H на D приводят к эффектам следующего порядка малости. Вероятно, для данной структуры этому способствовала слабость всех водородных связей. Сравнение некоторых нейтронных и рентгеновских межатомных расстояний. В графе "Расстояния" первый столбец - нейтронные, второй - рентгеновские расстояния. Для нейтронных расстояний в скобках приведены стандартные отклонения, относящиеся к последнему десятичному знаку.

Atomh	Расстояни	10, A	Разн., А
$\begin{array}{c} 0(w I) - P(IwI) \\ 0(w I) - P(2wI) \\ 0(w 2) - P(2wI) \\ 0(w 2) - P(2w2) \\ 0(w 2) - P(2w2) \\ 0(w 3) - P(2w3) \\ 0(w 3) - P(2w3) \\ 0(w 4) - P(1w4) \\ 0(w 4) - P(1w4) \\ 0(w 4) - P(2w4) \\ P(IwI) \cdots 0(w4) \\ P(2wI) \cdots 0(wI2)' \\ P(Iw2) \cdots 0(wI1)' \\ P(2w2) \cdots 0(wI3)' \\ P(Iw3) \cdots 0(w4)' \end{array}$	0,93/3/	0,75	0,22
	0,99/4/	0,71	0,28
	0,87/3/	0,53	0,34
	0,97/4/	0,81	0,16
	0,97/4/	0,76	0,21
	0,97/3/	0,63	0,26
	0,88/4/	0,87	0,11
	1,00/3/	0,82	0,18
	1,86/3/	2,11	-0,25
	2,02/4/	2,31	-0,29
	2,13/4/	2,50	-0,37
	1,81/4/	1,98	-0,17
	1,85/3/	2,06	-0,21
P(2w4)0(w23)	1,93/4/	2,13	-0,20
P(2w4)0(w21)	2,16/4/	2,40	-0,24
P(2w4)0(w22)'	2,41/4/	2,41	-0,00

Что касается возможностей использования дифрактометров по времени пролета для структурных исследований монокристаллов, то результаты настоящей работы подтверждают вывод, сделанный в^{/2/} и^{/5/}, о том, что даже на сравнительно маломощном импульсном источнике нейтронов с помощью МВП можно получать достаточно качественные результаты.

10

Таблица 4

Значения некоторых нейтронных и рентгеновских валентных углов. В графе "Угол" первый столбец нейтронные, второй - рентгеновские углы. Для нейтронных углов в скобках приведены стандартные отклонения.

Atome
$\begin{array}{c} & & \\$

Авторы благодарят И.М.Франка и Ю.М.Останевича за поддержку и внимание к работе и Ю.В.Тарана за предоставление монокристалла.

Литература

- 1. Day D.H., Sinclair R.N.. Acta Cryst., 1970, B26, p.2079.
- 2. Niimura N., Kimura M. Phys. Soc. Jap., 1972, 33, p. 1493.
- 3. Steichele E., Arnold R. Phys. Lett., 1973, A44, p. 165.
- 4. Bally D. et al. IFA, FN-48, Bucharest, 1975.
- Niimura N. et al. Appl. Cryst., 1975, 8, p. 560.
 Hubbard C.R., Quicksall C.O., Jacobson R.A.. Acta Cryst., 1972, A28, p. 236.
- 12

- 7. Балагуров А.М. и др. ОИЯИ, РЗ-9796, Дубна, 1976.
- 8: Балагуров А.М., Шибаев В.Д. ОИЯИ, 10-9683, Дубна, 1976.
- 9. Таран Ю.В., Шапиро Ф.Л. ОИЯИ, Р14-8436, Дубна, 1974.
- 10. Zalkin A., Forrester J.D., Templeton D.H. J.Chem. Phys., 1963, 39, p. 2881.
- 11. Coppens P. et al. Acta Cryst., 1969, B25, p. 2451.
- 12. Zlokazov V.B. Nucl.Instr. and Meth., 1975, 130, p. 543.
- 13. Zachariazen W.H. Acta Cryst., 1967, 23, p. 558.
- 14. Bacon G.E. Acta Cryst., 1972, A28, p. 357.

Рукопись поступила в издательский отдел 14 января 1977 года.