Абдыбалиев Д.А., Ибраимова К.Б., Абдыбалиев Т.Д. КЭЭ БИР ТИОКАРБАМИДДЕРДИН ООР МЕТАЛЛДАР МЕНЕН КОШУЛМАЛАРЫНАН ПАЙДА БОЛГОН ТУЗДАРЫНЫН КРИСТАЛЛОГРАФИЯЛЫК ЖАНА КРИСТАЛЛОХИМИЯЛЫК ТҮЗҮЛҮШ КУРАМЫН ОКУП ҮЙРӨНҮҮ

Абдыбалиев Д.А., Ибраимова К.Б., Абдыбалиев Т.Д.

ОПРЕДЕЛЕНИЕ КРИСТАЛЛОГРАФИЧЕСКИХ И КРИСТАЛЛОХИМИЧЕСКИХ ПАРАМЕТРОВ НЕКОТОРЫХ ТИОКАРБАМИДНЫХ СОЛЕЙ ТЯЖЕЛЫХ МЕТАЛЛОВ

D.A. Abdybaliev, K.B. Ibraimova, T.D. Abdybaliev THE DEFINITION OF CRYSTALLOGRAPHIC AND CRYSTALCHEMIC PARAMETER OF SOME TIOCARBAMIDE SALTS OF HEAVY METALS

УДК: 548:54-162:678.044,45,549,25(04)

Бул макалада кээ бир оор металлдардын тиокарбамиддери жана анын туздарынын элементардык кичинекей узчаларынын өлчөмдөрү: a, b, c, a, β, ү жана V чоңдуктары аныкталган.

Андагы молекулаларынын массасы, узундуктары, диаметрлери менен алардын кичинекей уячаларындагы жалпы молекулаларынын саны эсептелип чыккан.

Негизги сөздөр: оор металлдар, тиокарбамиддер, туздар, уячалар.

В данной статье определены параметры элементарной ячейки тиокарбамидных солей тяжелых металлов: a,b,c,α,β,γ и V.

Определены следующие величины: масса, длина и диаметры молекулы, а также количество молекул содержащихся в элементарной ячейке.

Ключевые слова: тиокарбамид, соли тяжелых металлов, ячейка, кристаллография, кристаллохимия.

The crystalgraphic and crystalchemic parameter of simple cells such as: a, b, c, α , β , γ , V and crbamide and tiocrbamide salts of metalls. Besides, the lineal measures, molecule diameters and quantity of molecule in simple cell have been.

Key words: crbamide, tiocrbamide, salts, metals, parameter, simple, quantity.

Подготовка исследуемых объектов (пробы) и их съемки проводились на рентгеновском аппарате УРС-50 ИМ на медном излучении с никелевым фильтром в режиме U=70кВ и i=35мA, в рентгеновской лаборатории ИНФХ НАН КР [2].

В результате эксперементально получены значения относительных интенсивностей J/J_0 дифракционных линий, а тагже межплоскостные расстояние d_{α}/n в Å. Полученные значения J/J_0 и d_{α}/n в Å является исходным объектом для дальнейшего изучения строения и структуры тиокарбамидных солей тяжелых металлов [1].

Необходимо испробовать следующие аналитические методы вычисления для системы:

кубической, тетрагональной, гексагональной, тригональной и иногда ромбической (или моноклинной типы кристаллической решетки [3,4,6]).

Таким образом, можно найти признаки о принадлежности и соответствующие закономерность в той или иной кристаллической решетки системы. Кроме того, существуют графические методы для установление и определения параметров кристаллической решетки элементарной ячейки [1,2].

Рассматривая сложные химические соединения, и тиокарбамидных солей и некоторых тяжелых металлов можно проводить вычисления ряд методов разработанные авторами [4]. В результате стало известно, что образцы выше названных соединений тяжелых металлов кристаллизуются в моноклинной системе кристаллической решетки.

Для определения величин sin² Ф ромибической (или моноклинной) сингонии в квадратной форме параметров элементарной ячейки выражается по формуле [6]:

$$\sin^2 \Theta_{hkl} = (\lambda^2/4a^2 \sin^2 \beta)h^2 + (\lambda^2/4c^2 \sin^2 \beta)\ell^2 - (\lambda^2 \cos \beta/2a c \sin^2 \beta)h\ell + (\lambda^2/4b^2k^2)...$$
(1)

Уравнение (1) можно написать в другой форме:

$$sin^{2} (\lambda^{2}/4)*((h^{2}/a^{2}+\ell^{2}/c^{2}-2hlcos\beta/ac+k^{2}/b^{2})/sin^{2}\beta)...$$
 (2)

где a, b, c параметры элементарной ячейки, λ длина волны рентгеновского излучения, ребро b перпендикулярно плоскости в которой лежат ребра a и c, a угол β составляющее между гранями элементарной ячейки a и c.

НАУКА, НОВЫЕ ТЕХНОЛОГИИ И ИННОВАЦИИ КЫРГЫЗСТАНА №6, 2017

Таблица 2

N≌	Название соединений Параметры элементарной ячейки кристаллической решетки		PbSO4*4(NH2)2*CS	Cd SO4*4(NH2)2*CS*5H2O	Cd SO4*4(NH2)2*CS* 3 H2O	Cd SO4*(NH2)2*CS*3 H2O	Zn SO4*4(NH2)2CS
1	Молекулярный вес М.а.е.м		475,52	470,78	434,69	338,63	333,71
2	Молекулярный объем, Vm, см ³ /моль		208,4	474,5	637,2	141,5	214,5
3	Удельный вес, р, г/ см ³		1,3	1,7	2	1,7	1,9
4	Удельный объем, <i>Vy</i> , см ³ /гр		0,757	0,558	0,497	0,595	0,532
5	Значение позиционных	a	9,6017	13,2052	13,2684	8,4239	8,425
	координатов, в А	В	4,425	6,3890	9,534	4,491	6,493
		с	6,7317	9,7375	10,268	6,4001	7,4587
6	Соотношение между величинами: а, в, с.	c/a	0,701	0,737	0,774	0,759	0,885
		c/a	1,521	1,524	1,077	1,425	1,149
7	Углы между составляющими гранями, в градусах	α	90	90	90	90	90
		β	72,44	79	70	80,1	81,13
		γ	90	90	90	90	90
8	Количество формульных единиц		20	39	37	23	32
9	Масса одной молекулы, m, 10 ⁻²⁹ гр		78,99	78,21	72,22	56,25	55,43
10	Линейные размеры, L, 10 ⁻¹² см		1,99	1,98	1,93	1,77	1,76
11	Объем элементарной ячейки, V, 10 ⁻³⁶ см ³		275,12	806,67	1280,78	237,36	403,32
12	Количество молекулы, Z		4	17	17	7	7
13	Диаметры молекулы, D, 10 ⁻¹² см		0,634	0,630	0,615	0,564	0,560
14	Радиусы молекулы, r, 10 ⁻¹² см		0,317	0,315	0,307	0,282	0,280
15	Относительные ошибки в %		0,03	0,04	0,05	0,01	0,03

Рентгенографические параметры некоторых соединений тиокарбаледных солей тяжелых металлов

Вычисления по уравнению (2) очень сложны и трудоемки. Для индицирования рентгенограммы введем обозначение уравнение (2) и имеем:

$$\sin^2 \theta h k \ell = A h^2 + B k^2 + C I^2 \dots$$
(3)

$$A = (\lambda^2/4a^2)\sin^2\beta = \sin^2\theta hoo...$$
(4)

$$B = (\lambda^2/4b^2)\sin^2\beta = \sin^2\Theta oko...$$
(5)

$$C = (\lambda^2/4c^2)\sin^2\beta = \sin^2\theta oo\ell...$$
 (6)

С учетом уравнения (4), (5) и (6), также (3) получим следующее выражения:

$$\sin^2 \theta hk\ell = \sin^2 \theta hoo + \sin^2 \theta_{OKO} + \sin^2 \theta_{OO}\ell -$$

 $2hlSin\Theta_{h00}$ · $Sin\Theta_{00\ell} cos\beta$...

где

Из эксперимента можно найти следующие значения:

 $\sin^2 \Theta_{\rm hco}$ соответствующие к $\sin^2 \Theta_{100}$ $\sin^2 \Theta_{\rm oko}$ соответствующие к $\sin^2 \Theta_{010}$ $\sin^2 \Theta_{00}$ соответствующие к $\sin^2 \Theta_{001}$ где h, k и l-может принимать значение ряд натуральных целых и дробных чисел, как положительные, так и отрицательные.

После чего можно идентифицировать ренгенограммы, а для рефлексов hko и ok ℓ , методом сравнения по значениям $\sin^2 \Theta$ из экспериментальных и вычисленных данных.

Далее угол β определяется по уравнению (2) или (6). [5,6]. Таким образом, все полученные данные параметры элементарной ячейки занесены на таблице 1.

(7)

НАУКА, НОВЫЕ ТЕХНОЛОГИИ И ИННОВАЦИИ КЫРГЫЗСТАНА №6, 2017

Построены формы и виды пространственного изображения элементарной ячейки моноклинной системы кристаллической решетки [5] показано на рис.1.



Рис. 1. Виды и формы пространственного изображения элементарной ячейки некоторых тиокарбамидных солей тяжелых металлов в кристаллической решетке моноклинной системы.

1. $PbSO_4*4(NH_2)_2*CS$, 4. $CdSO_4*(NH_2)_2*CS*3H_2O$, 5. $ZnSO_4*4(NH_2)_2*CS$

2. $CdSO_4*4(NH_2)_2*CS*5H_2O$,

3. Cd
$$SO_4$$
*4(*NH*₂)₂*CS* 3 H_2 O

Вывод

1. Определены параметры элементарной ячейки кристаллической решетки: (a, b, c, α , β , γ и V.) тиокарбамидных солей тяжелых металлов.

2. Вычислены: масса, длина, и диаметры молекулы, а также количество молекул содержащихся в элементарной ячейки.

3. Результате работы могут быть использованы на практических занятиях по физике твердого тела.

Литература:

1. Акбаев А.А. Взаимодействие солей тяжелых металлов с азотосодержащими соединениями и физактивных веществ. - Фрунзе. - Илим. - 1984. - 470 С.

- 2. Абдыбалиев Д.А. Методическое руководство к лаб. работам = «Физические основы рентгеноструктурного анализа» для студентов Кыргызского горно-металлургического института им. академика У.А.Асаналиева -Бишкек. - ИЦ Техник. - 2000.-14 с.
- 3. Миркин Л.И. Справочник по рентгеноструктурному анализу поликристаллов//Под ред. проф. Я.С. Уманского. Изд-во физмат. лит. - 1961. - 860 с.
- 4. Липсон Г. Стипл Г. Интерпретация порошковых рентгенограмм. / Пер. с англ. Е.Н. Беловой и Г.П. Литвинской// Под ред. академика Н.В. Белова. - Мир. - М-1972 - 384 c.
- 5. Абдыбалиев Д.А. и др. Начертательная геометрия с основами инженерной графики. - Б.- 2013. - 30 с.
- Lipson H. The interpretation of X-zay Diffzaction Photographs, Macmillan. London. -1960.

Рецензент: к.ф-м.н., доцент Байтереков А.Т.