

تهیه موноکریستالهای فلورو آپاتیت کلسیک که شامل مقدار اندکی از ایونهای Mn^{2+} است و بررسی بوسیله لومینسانس و RPE

نوشتہ :

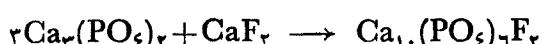
ترا بعضی بر اتعلی
دانشیار دانشکده علوم

چکیده :

مونوکریستالهای فلورو آپاتیت کلسیک که در آنها مقدار اندکی از ایونهای Mn^{2+} بجای Ca^{2+} قرار گرفته است با استفاده از روش سنتز تهیه شد. این روش موجب می شود که بتوان تمرکز ضعیفی از لحاظه واضح خالی در طول محور سنتر مارپیچی بدست آورد. در این شرایط بررسی طیفی و RPE نشان می دهد که ایونهای Mn^{2+} فقط در مواضع $Ca(I)$ قرار می گیرند.

میدانیم که فلورو آپاتیت کلسیک $Ca_{1-x}F_x(PO_4)_2$ (گروه فضایی $P6_3/m$) دارای دو نوع وضعیت کاتیونی است: چهار موضع $Ca(I)$ با تقارن C و شش موضع $Ca(II)$ با تقارن C_{1h} در هر واحد شبکه [۲] و [۳].

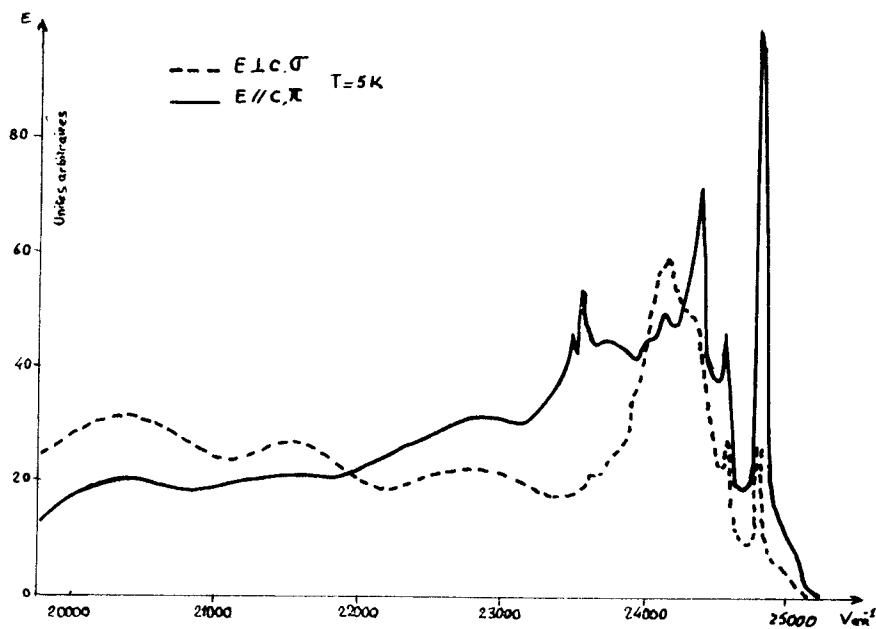
در بررسیهای ریان (۴) و وارن (۵) و (۶) روی آپاتیت هایی که در آنها مواضع خالی نسبتاً زیاد است (استخلاف جزئی، غیر استوکیومتری) مشاهده شده است که ایونهای Mn^{2+} میتوانند در هر دو موضع قرار گیرند. در این مقاله به تعیین ایونهای Mn^{2+} در شبکه مونوکریستال فلورو آپاتیت که مواضع خالی آن کم است با استفاده از یک روش سنتز جدید می پردازیم. کریستال از پودر فلورو آپاتیت حاصل از واکنش فسفات تری کلسیک اندیزید β بسیار خالص (۷) و فلورورور کلسیم خالص (۸) در $1200^{\circ}C$ و اتمسفر آرگون خالص مطابق واکنش:



تهیه شد.

آپاتیتی را که بدین ترتیب تهیه شد بهالت ذوب در آورده و آنگاه ایونهای Mn^{2+} را با افزودن فلورورمنگانز (II) وارد کردیم، سپس کریستال را با روش چشرالسکی Czochralski در $1600^{\circ}C$ در آتمسفر آرگون خالص و در مجاورت مقدار کمی فلورور کلسیم برای جبران نقصان بوسیله تبخیر، تهیه کردیم.

بررسی بوسیله آنالیز شیمیائی، دیفراکسیون اشعه X و اندازه‌گیری دانسیته این بلورنشان سیده‌هار که یک فلوروز و آپاتیت استوکیومتریک نیباشد و ۹۰٪ ایونهای Mn^{2+} جایگزین شده‌اند.



شکل ۱ - طیف تحریکی Mn^{2+} در بلور فلوروز آپاتیت

این بلور بوسیله لومینسانس و بوسیله RPE بررسی شد.

بررسی بوسیله لومینسانس با استفاده از طیف صادره و تحریک در نور قطبی انجام گرفته است.

طیف صادره، بوسیله تاباندن اشعه ماوراء بنفش 5537 A° ایجاد گردید و فقط هنگامی قابل مشاهده بود که میدان الکتریکی E وابسته به تابش به محور C واحد شبکه (پلاریزاسیون σ) عمود بود. این طیف بصورت یک نوار پهن نامتقارن ظاهر می‌شود که بین 300 A° و 400 A° قرار دارد، و در حدود 780 A° متتمرکز یافته است، و فاقد هرگونه سازمان می‌باشد: فلوروسانس معرف آنست که ایون Mn^{2+} در محل $\text{Ca}(\text{I})$ قرار گرفته است (۴).

فقدان طیف هنگامی که میدان الکتریکی E موازی به محور C (پلاریزاسیون π) است، نشان می‌دهد که در اینجا مرکزهای X که وارن یافته است (۵) موجود نیست: این مرکزها بوسیله یک باند پلازاسیون π که در 7200 A° متتمرکز است مشخص می‌شوند (۴).

طیفهایی که در پلازاسیون σ و پلازاسیون π بدست آمد (شکل ۱)، تعبیر آنها، و همچنین مقادیری که ریان (۶) منتشر کرده در جدول زیر درج گردیده است. برخلاف مشاهدات این مؤلف در پلازاسیون π بالاتر از 20000 cm^{-1} باند تحریک وجود ندارد.

علاوه بر این جدول نشان می‌دهد، که عبور $\text{E}^{\text{G}} \rightarrow \text{A}_1$ با یک انرژی دوتایی 24764 cm^{-1} شیخی کننده ایون Mn^{2+} واقع در یک موضع $\text{Ca}(\text{I})$ متناظر است (۴) و بالاخره عبور انرژی 24940 cm^{-1} که مشخص کننده ایون Mn^{2+} در موضع $\text{Ca}(\text{II})$ است مشاهده نمی‌شود (۴).

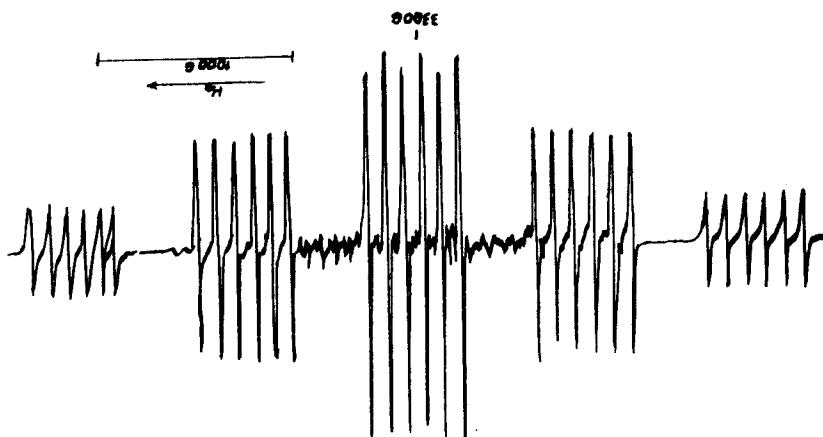
محاسبات نظری براساس پارامترهای انتشار یافته درباره ایون Mn^{2+} و باحتساب نتایج تجربی انجام گرفته است (۹).

با استفاده از رزونانس پارامagnetیک الکترونی می‌توان تعبیر دقیقتری یافت. طیف RPE (شکل ۲) مونوکریستال فلوروز آپاتیت مزبور که موازی قرار دادن محور C آن با حوزه مغناطیسی \vec{B} بدست آمده است اساساً از هدسته که هریک

جدول

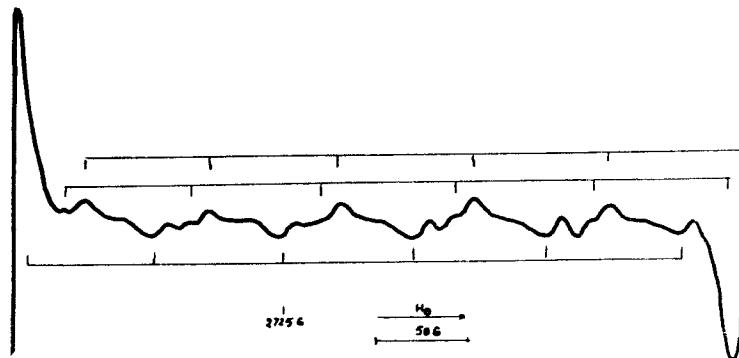
مواضع اصلی (A°)	انرژی (cm⁻¹)	شدت	پلاریزاسیون	انرژی بنابر نظریه ریان (ε)	حالات	انرژی محاسبه شده (cm⁻¹)	
۴۹۰۰	۲۰۴۰۰	متوسط، پهن	σ	۲۰۵۳۰	${}^4T_1({}^4G)$	۲۰۴۷۰	
۴۶۵۰	۲۱۰۰۰	متوسط، پهن	σ	۲۱۶۹۰		»	»
۴۳۶۰	۲۲۹۰۰	متوسط، پهن	np	—	${}^4T_2({}^4G)$	—	
۴۲۰۹	۲۳۴۷۳	ضعیف	np	۲۳۳۴۰		—	—
۴۲۴۱	۲۳۵۷۳	متوسط	np	—		—	—
۴۲۱۰	۲۳۷۱۸	متوسط، پهن	np	۲۳۶۹۰		—	—
۴۱۸۷	۲۳۸۷۷	خیلی ضعیف	σ	۲۳۹۲۰		—	—
۴۱۶۲	۲۴۰۲۰	خیلی ضعیف	π	—		—	—
۴۱۴۴	۲۴۱۲۴	قوی، پهن	σ	۲۴۲۰۰		—	—
۴۱۰۸	۲۴۳۳۶	قوی	π	۲۴۳۹۰		—	—
۴۰۷۶	۲۴۵۲۷	قوی	np	۲۴۵۷۰		—	—
۴۰۳۰	۲۴۷۷۶	خیلی قوی	π	۲۴۷۷۰		${}^4E({}^4G)$	۲۴۷۷۰
۴۰۳۷	۲۴۷۶۴	خیلی قوی	π	۲۴۷۷۰	—		—
۴۰۰۰	۲۴۹۹۰	خیلی ضعیف	np	۲۰۰۹۰	—	—	

np = non Polarised



شکل ۲- طیف RPE یک نمونه فلورور آپاتیت که محور C آن موازی با حوزه مغناطیسی \vec{B} می باشد.

شامل خط (Raie) می باشد تشکیل گردیده است، و مشخص کننده ایون Mn^{2+} که در پوش (I) قرار دارد، می باشد. دو شکل ۳ قسمتی از سرکز طیف را که در آن سه تایی هائی با فواصل V_Gs دیده می شود بزرگ (أگراندیسمان) کرده ایم. این سه تایی هارا نمی توان با جتماع دو تاییها [بافو ص ۴۹] و مشخص کننده ایونهای Mn^{2+} در پوش



شکل ۳- مرکز طیف RPE در شکل ۲.

[Ca(II) و یک تائیها [بافوصل V_2O_5 و مشخص آننده یونهای Mn^{3+} در سوچع (Ca(II) که در نزدیک مرند قوار دزند] تعبیر کرد
بر عکس میتوان آنرا بصورت تأثیر متقابل ایون Mn^{3+} با یک یون مجاور که گشتاور مغناطیسی هسته‌ای آن است یا با دو ایون مجاور که فواصل متساوی و گشتاور $I = \frac{1}{2}$ در نظر گرفت و سه تائی مذبور را تعبیر کرد. در ساختمان فلوئورو آپاتیت دیده می‌شود که دواتم فسفر در صفحه‌های $z = \frac{1}{4}$ و $z = \frac{3}{4}$ قرار دارند و گشتاور آنها برابر $\frac{1}{2}$ است. وجود این دواتم با آنکه از ایون Mn^{3+} (صفحه $z = \frac{1}{2}$) دوراند ($\frac{3}{2}$ و $\frac{1}{2} \text{ Å}^{\circ}$) می‌تواند تأثیر متقابل را که برای تعبیر سه تائی‌ها لازم است ایجاد کند.

منابع

- 1) T. Baratali, J. C. Heughebaert, J. Seriot et G. Montel, Comptes rendus , 282 , Serie C, 1976, p. 31 – 33.
- 2) St. Naray - Szabo, Zeit., Krist., 75, 1930, p. 387 – 398.
- 3) P. D. Johnson, dans Luminescence of Organic and Inorganic Materials , édité par H. P. Kallmann et G. M. Spruch, Wiley, New York, P. 563 a 575.
- 4) F. M. Ryan, C. R. Ohlmann, F. Murphy, R. Mazelsky, G. R. Wagner et R. W. Warren, Physical Review, B, (7), 1970, p. 2341 – 2352.
- 5) R. W. Warren, Physical Review, B.Z,(11), 1970, P. 4383 – 4388.
- 6) R. W. Warren et R. Mazelsky, Physical Review, B, 10, (1), 1974, p. 19 – 25.
- 7) J. C. Heughebaert et G. Montel, Bull. Soc. Chim. Fr. , 1970 d. 2923 – 2924.
- 8) G. Petit - le - du, Rev. Intern. Haute Temperatures et Refractaires , 7, 1970¹, p. 100-105.
- 9) J. Seriot, These de Doctorat ès - Sciences physiques, Lyon, 1975.
- 10) MM. pierre Miahle et Bernard Tribollet de l' Université Claude - Bernard de Lyon, nous ont aidés pour la réalisation et l' interprétation des spectres de RPE.