



ویژگی‌های اپتیکی و شیمی کانی فلئوریت‌های رنگین از معادن استان مازندران و علل رنگ‌بندی آنها

عبدالحلیم مختومی^۱، بهنام شفیعی بافتی^{۱*}، رحیم لطفی اوریمی^۲

۱- گروه زمین شناسی، دانشگاه گلستان، گرگان، ایران

۲- گروه فیزیک دانشگاه گلستان، گرگان، ایران

(دریافت مقاله: ۹۷/۱۲/۲۸، نسخه نهایی: ۹۸/۴/۵)

چکیده: فلئوریت‌های رنگین و بی‌رنگ از معادن استان مازندران به منظور دستیابی به علل رنگ‌بندی آنها به روش‌های طیف‌سنجی، پرتودهی گاما، گرمادهی و تجزیه شیمیایی بررسی شدند. همه فلئوریت‌ها در ناحیه فرابنفش جذب نشان دادند اما در بخش مرئی، فلئوریت بنفش پرننگ در ۵۶۰ نانومتر و فلئوریت قهوه‌ای پرننگ حدود ۴۳۳ نانومتر دارای نوار جذبی پهن بودند و انواع بی‌رنگ و سفید نوار جذبی نداشتند. پرتودهی فلئوریت بی‌رنگ اولیه با پرتوی گاما افزون بر رنگین نمودن آنها، موجب ایجاد نوار جذبی در طیف مرئی شد. گرمادهی فلئوریت‌های بنفش پرننگ موجب کاهش رنگ به صورتی کم‌رنگ و فلئوریت بنفش کم‌رنگ به بی‌رنگ گردید. از نظر شیمیایی، فلئوریت قهوه‌ای پرننگ و بنفش پرننگ از بیشترین مقدار (۱) مجموع غلظت عناصر خاکی نادر (حدود $\Sigma REEs = 20 \text{ ppm}$)، Y (۹ ppm) برای فلئوریت قهوه‌ای و $3/5 \text{ ppm}$ برای فلئوریت بنفش) و (۲) مجموع غلظت عناصر رادیواکتیو U و Th (۲/۸ ppm) برای فلئوریت قهوه‌ای و ۷/۹ ppm برای فلئوریت بنفش) برخوردار بودند. برپایه این پژوهش، ناراستی‌های شبکه‌ای در ساختار فلئوریت ناشی از واپاشی پرتوزاد اورانیوم و توریم که مراکز رنگ را در شبکه بلوری فلئوریت سبب می‌شوند به عنوان مهمترین عامل ایجاد رنگ در فلئوریت‌های مورد بررسی معرفی شدند که با آزمایش‌های پرتودهی گاما و گرمادهی تأیید شد.

واژه‌های کلیدی: فلئوریت؛ رنگ‌بندی؛ طیف جذبی؛ شیمی کانی.

مقدمه

[۲]. به نظر می‌رسد که نظریه به نسبت جدید مراکز رنگ (مراکز F, M, R) در ارتباط با رنگ فلئوریت‌ها در بین پژوهشگران پرطرفدارترین نظریه باشد [۳، ۲]. بررسی‌های اپتیکی متعدد بر فلئوریت‌های طبیعی دارای رنگ‌های مختلف و یا بر فلئوریت‌های رنگین مصنوعی با روش‌های طیف‌سنجی نوری نشان داده است که این فلئوریت‌ها در گستره طول موج-های مرئی نور طیف جذب، عبور، نشر و چگالی اپتیکی متفاوتی را به نمایش می‌گذارند و بر پایه طیف‌جذبی نوری، در مورد رنگ‌های متنوع فلئوریت به نتایج زیر رسیده‌اند [۴-۶]: ۱- رنگ ناشی از وجود مراکز الکترونی و انباشت آنها در بلورهای خالص مانند رنگ بنفش و آبی [۷]، ۲- رنگ ناشی از جذب

تنوع رنگی فلئوریت‌ها از گذشته‌های دور موضوع بررسی‌های بلورشناسی، کانی‌شناسی، فیزیک و علوم وابسته بوده است و در مورد علت پیدایش رنگ‌های مختلف نظریه‌های متعددی مطرح شده است. مهمترین نظریه‌ها به حضور ناخالصی‌ها در فلئوریت اشاره داشته است که اغلب جانشین کلسیم در ساختار فلئوریت می‌شوند و از مهمترین آنها می‌توان به عناصر خاکی نادر اشاره کرد [۱]. بمباران رادیواکتیو در نتیجه واپاشی پرتوزای اورانیوم (U) و توریم (Th) در فلئوریت و ایجاد ناراستی‌های ساختاری در شبکه بلوری فلئوریت از دیگر نظریه‌های مطرح شده در زمینه رنگ‌بندی فلئوریت‌هاست

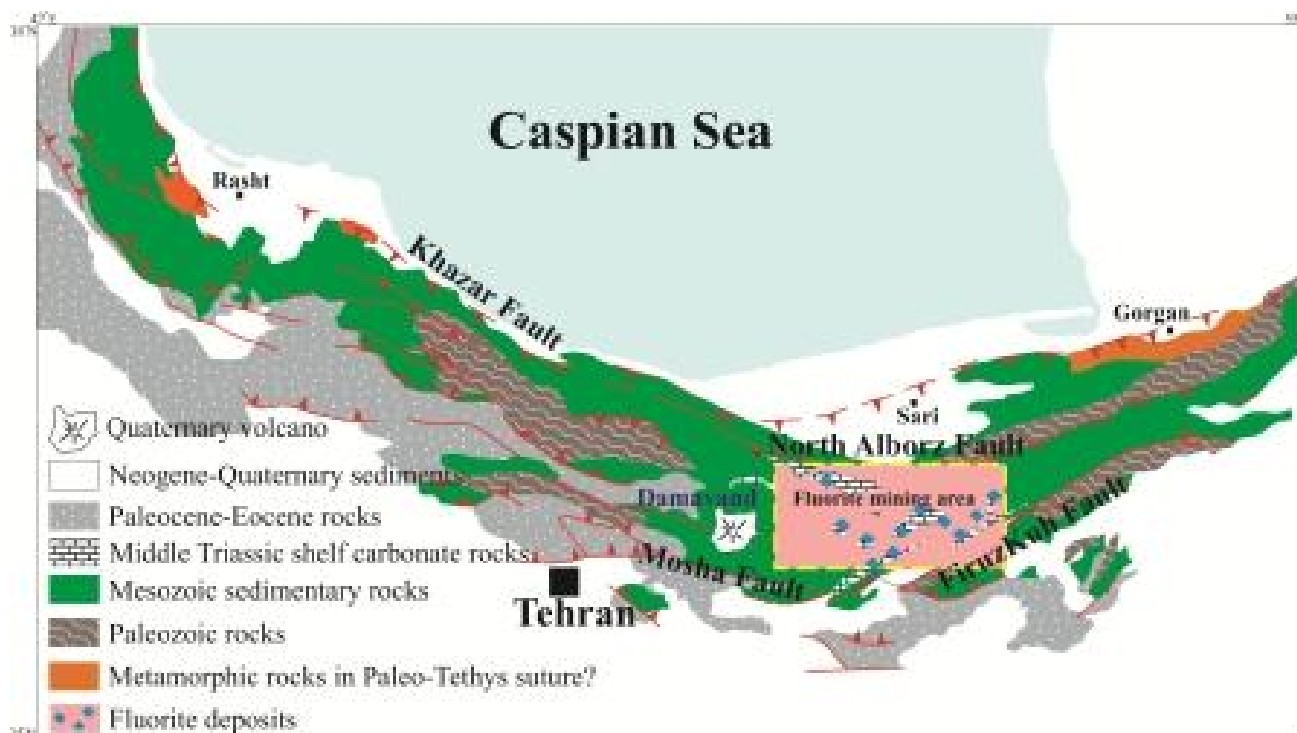
فلوئوریت‌ها و مشخصه‌های آپتیکی آنها، ارتباط بین رنگ‌بندی فلوئوریت‌ها و ناخالصی‌های شیمیایی موجود در ساختار آنها و ناراستی‌های شبکه‌ای ناشی از واپاشی پرتوزاد عناصر رادیواکتیو و علل احتمالی رنگ‌بندی فلوئوریت‌ها بررسی شده است.

روش پژوهش

برای انجام این پژوهش، تعداد ۲۰ نمونه از فلوئوریت‌های رنگین با رنگ‌های سفید، بنفش تیره، بنفش کم رنگ، قهوه‌ای کم‌رنگ، قهوه‌ای پررنگ و فلوئوریت بی‌رنگ و شفاف، از معادن فلوئوریت پاچی-میانا، کمربست و اراه در بخش مرکزی کوهزاد البرز در شرق استان مازندران برداشت شد (شکل ۱). به منظور طیف‌سنجی جذبی نمونه‌ها در گستره طول موج‌های فرابنفش - مرئی و نوری، در مجموع تعداد ۶ نمونه فلوئوریت خالص به رنگ‌های بنفش پررنگ، بنفش کم‌رنگ، قهوه‌ای پررنگ، قهوه‌ای کم‌رنگ، سفیدرنگ و بی‌رنگ به دقت و با استفاده از میکروسکوپ دو چشمی انتخاب شدند (شکل ۲). نمونه‌های خالص از فلوئوریت‌های رنگین و بی‌رنگ برداشت شده، پس از بُرش، سایش، صیقل و ریز صیقل، به صورت تیغه‌هایی با ضخامت حدود ۲ میلی‌متر زیر میکروسکوپ بررسی شدند.

کلسیم کلوئیدی مانند رنگ سبز، بنفش، آبی و ۳- رنگ ناشی از وجود هر دو پدیده جذب یون‌های ناخالصی و وجود حفره‌های الکترونی جفت نشده در فلوئوریت‌های زرد و قهوه‌ای. مراکز رنگ در فلوئوریت‌ها که مکان جذب نور در بلور هستند در واقع مراکز میکرونی یا نانومتری الکترون‌های گرفتار در بلور یا در نقایص موجود در آن هستند که معمولاً با ناخالصی‌های شیمیایی مانند عناصر خاکی نادر و سدیم و یا در اثر تابش پرتوهای پراثرژی UV و X ایجاد می‌شوند [۷]. دو مرکز F کنار هم در یک بلور یک مرکز M و سه مرکز F در کنار هم یک مرکز R را ایجاد می‌کنند که این مراکز اغلب به‌وسیله ویژگی‌های آپتیکی مجزایی مشخص می‌شوند [۸].

معادن فلوئوریت در استان مازندران دارای فلوئوریت‌هایی با رنگ‌های متنوع شامل بنفش تیره، بنفش، بنفش کم رنگ، زرد-قهوه‌ای، سفید، نباتی و بی‌رنگ است که تا کنون تنوع رنگی و دلایل رنگ‌بندی آنها بررسی نشده است. در این پژوهش بر پایه نتایج آزمایش‌های فیزیکی، شیمیایی و زمین‌شناسی، رنگ‌بندی فلوئوریت‌ها و مسائل مهمی چون تفاوت‌ها و شباهت‌های آپتیکی بلورهای فلوئوریت با رنگ‌های مختلف، ارتباط بین رنگ



شکل ۱ موقعیت ناحیه معدنکاری فلوئوریت در نقشه زمین‌شناسی ساده شده کمرند کوهزاد البرز [۱۰،۹].



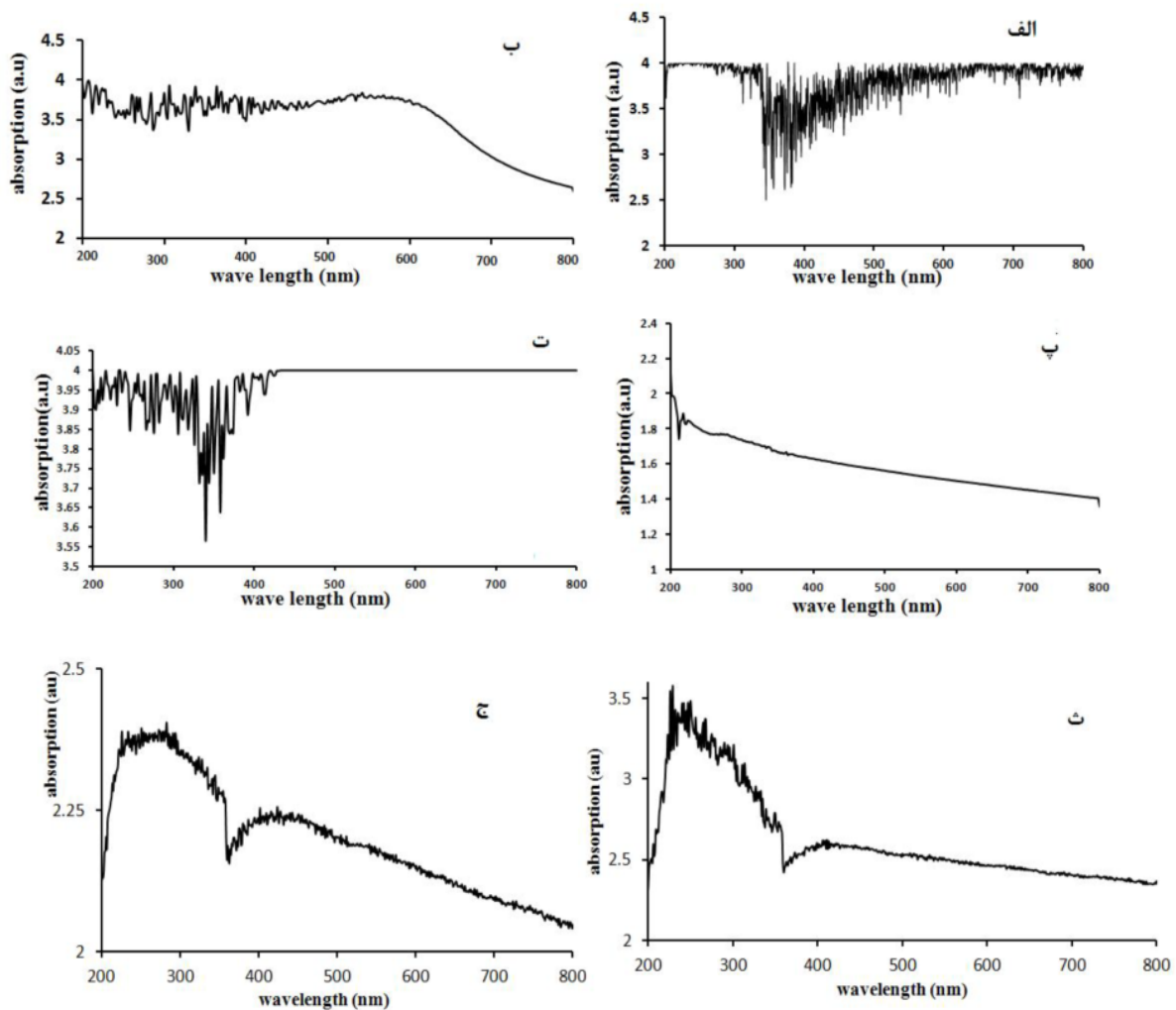
شکل ۲ انواع فلئوریت‌های رنگی و بی‌رنگ مورد بررسی: الف- نمونه بی‌رنگ، ب- نمونه قهوه‌ای کم‌رنگ (کرم رنگ)، پ- نمونه سفیدرنگ (نباتی)، ت- نمونه بنفش کم‌رنگ، ث- نمونه بنفش تیره و ج- نمونه قهوه‌ای پررنگ.

دانشگاه گلستان (با شیب ۲ درجه سانتیگراد در هر دقیقه تا رسیدن به دمای ۴۰۰ درجه سانتیگراد و سپس ثابت نگه داشتن دما به مدت ۲ ساعت در آن دما) از دیگر آزمایش‌های انجام شده در این پژوهش برای پی بردن به علل رنگ‌بندی فلئوریت‌ها بود.

بحث و بررسی

نتایج طیف‌سنجی جذبی فرابنفش-مرئی: همه نمونه‌های فلئوریت مورد بررسی در ناحیه فرابنفش طیف امواج دارای جذب بودند که در فلئوریت قهوه‌ای پررنگ و کرم‌رنگ شدت جذب نسبت به نمونه‌های دیگر (سفید، بی‌رنگ، بنفش پررنگ و بنفش کم‌رنگ) بیشتر بود (شکل ۳). فلئوریت‌های بی‌رنگ و سفید در ناحیه مرئی طیف جذب ویژه‌ای را نشان ندادند (شکل‌های ۳ الف و پ). البته الگوی جذب آنها در بخش مرئی یکسان نبود. فلئوریت بنفش پررنگ از طول موج ۵۱۰ تا ۵۸۰ نانومتر افزایش در جذب را نشان داد که بیشترین شدت جذب در ۵۶۰ نانومتر رخ داده بود (شکل ۳ ب). طیف جذبی فلئوریت بنفش کم‌رنگ که بین ۴۲۵ تا ۴۵۰ نانومتر نسبت به سایر نقاط مرئی ضعیفتر بود (شکل ۳ ت). فلئوریت‌های قهوه‌ای پررنگ و کرم‌رنگ در ۴۳۵ نانومتر بیشترین شدت جذب را داشتند؛ البته شدت جذب بود در فلئوریت قهوه‌ای پررنگ بیشتر بود (شکل‌های ۳ ث و ج).

دیده شد که به جز فلئوریت‌های سفید رنگ که دارای میانبار-های باریت و انیدریت بودند، در بقیه نمونه‌ها میانبارهای میکروسکوپی از کانی‌های دیگر وجود ندارند. سپس طیف جذبی این تیغه با استفاده از طیف‌سنج جذبی فرابنفش-مرئی SHIMADZU مدل UV1800 در دانشگاه گلستان ثبت شد سپس، نمونه‌های خالص از فلئوریت‌های مورد بررسی با هاون چینی خرد و پودر شده و از محلول سوسپانسیون آنها طیف نشری تهیه شد. همچنین، برای دستیابی به شیمی کانی مقدار ۲ گرم پودر با اندازه ذرات ۲۰۰ میکرون از ۵ نمونه فلئوریت-های رنگین به آزمایشگاه‌های شرکت Actlabs کانادا ارسال گردیدند نمونه‌ها با روش طیف‌سنجی جرمی پلاسمای جفت شده القایی (ICP-MS) برای عناصر فرعی و کمیاب با حد تشخیص ۰/۱ ppm برای عناصر واسط فلزی، غیرفلزی و شبه فلزات و حد تشخیص ۰/۱ ppm برای عناصر خاکی نادر و عناصر رادیواکتیو تجزیه شیمیایی شدند. همچنین، تیغه‌های نازک (با ضخامت تقریبی ۳ میلیمتر) از ۲ نمونه فلئوریت بی‌رنگ، شفاف و خالص در پژوهشکده کاربرد پرتوهای سازمان انرژی اتمی ایران با پرتوهای گاما با شدت‌های ۲ کیلوگری و ۸۸ کیلوگری پرتودهی شده و سپس از نمونه‌های پرتودیده طیف جذبی تهیه شد. گرمادهی قطعاتی از ۲ نمونه فلئوریت خالص با رنگ‌های بنفش تیره و بنفش کم‌رنگ (یاسی) درون کوره مدل Paragone در آزمایشگاه فیزیک جامدات دانشکده علوم



شکل ۳ طیف‌های جذبی در گستره نور مرئی و فرابنفش برای فلئوریت‌های بی‌رنگ و بارنگ طبیعی مورد بررسی: الف: نمونه سفید رنگ، ب: نمونه بنفش پررنگ، پ: نمونه بی‌رنگ، ت: نمونه بنفش کم‌رنگ (یاسی)، ث: نمونه قهوه‌ای پررنگ و ج: نمونه قهوه‌ای کم‌رنگ

کیلوگری پرتو دهی شده بود، در ناحیه فرابنفش نوار جذبی جدیدی با شدت بالا در حدود طول موج ۳۲۰ نانومتر به وجود آورد و در ناحیه مرئی نیز نوار جذبی بیشینه در ۶۰۰ نانومتر به وجود آمد (شکل‌های الف و ب). در طیف نمونه‌ای که با شدت ۸۸ کیلوگری پرتو دهی شده بود نیز در ناحیه فرابنفش، نوار جذب قوی در ۳۲۰ نانومتر و در ناحیه مرئی نیز در ۵ نقطه‌ی ۴۰۴، ۵۱۰، ۵۷۲، ۶۲۸ و ۶۶۸ نانومتر نوارهای جذبی به وجود آمدند (شکل ۶ ج).

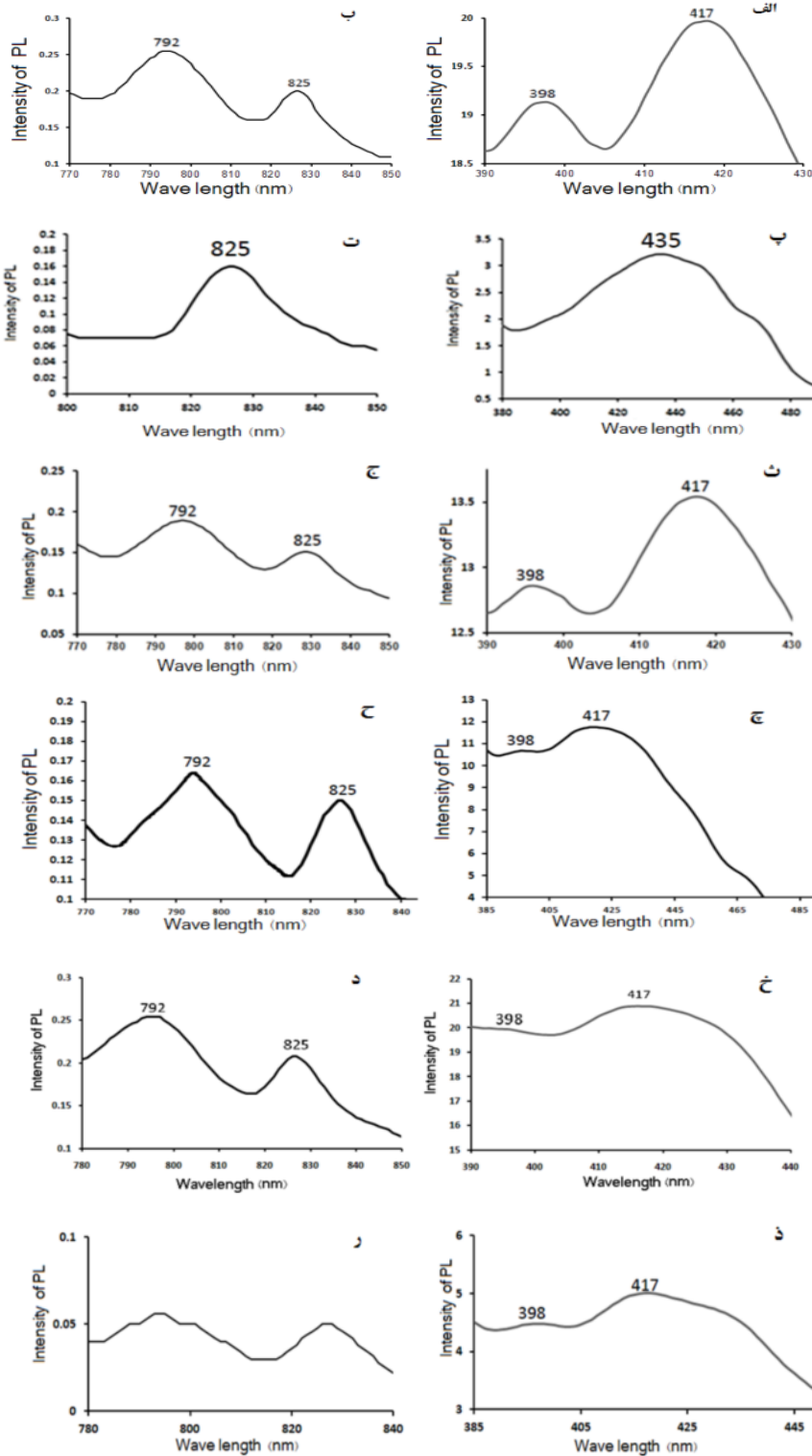
نتایج گرمادهی: فلئوریت بنفش کم‌رنگ خالص (بدون میانبار-های میکروسکوپی از کانی‌های دیگر) در اثر گرمادهی رنگ خود را به طور کامل از دست داد و فلئوریت بنفش پررنگ خالص نیز به رنگ صورتی کم‌رنگ درآمد (شکل ۷). طیف سنجی نمونه‌های گرما دیده نشان داد که فلئوریت بنفش کم‌رنگ

نتایج آزمایش‌های نورافشانی: همه فلئوریت‌های مورد بررسی جز فلئوریت قهوه‌ای پررنگ در چهار طول موج ۳۹۸، ۴۱۷، ۷۹۲ و ۸۲۵ نانومتر بیشترین نشر را نشان دادند (شکل ۴). فلئوریت قهوه‌ای پررنگ در ۴۳۵ و ۸۲۵ نانومتر بیشترین نشر را داشتند (شکل ۴). از نظر الگوی نشر در طول موج‌های ۳۹۸ و ۴۱۷ نانومتر هیچ تفاوتی در نمونه‌ها دیده نشد، اما در ۸۲۵ نانومتر، فلئوریت قهوه‌ای پررنگ بیشترین تفاوت را با سایر نمونه‌ها نشان داد (شکل ۴ ج).

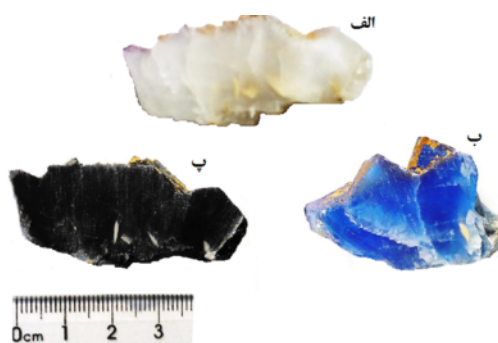
نتایج پرتو دهی: تانوارن پرتوی گاما به فلئوریت بی‌رنگ با شدت ۲/۵ کیلوگری باعث تغییر رنگ آن به آبی آسمانی و با شدت ۸۸ کیلوگری موجب تغییر رنگ به خاکستری تیره شد (شکل ۵). طیف سنجی فلئوریت بی‌رنگ پیش و پس از تانوارن پرتوی گاما نشان داد که برای نمونه‌ای که با شدت ۲/۵

بنفش‌پرنگ نیز پس از گرمادهی به ۴۸۸ نانومتر تغییر مکان داد. افزون بر این، در شدت جذب نیز کاهش دیده شد (شکل های ۸ الف-ب).

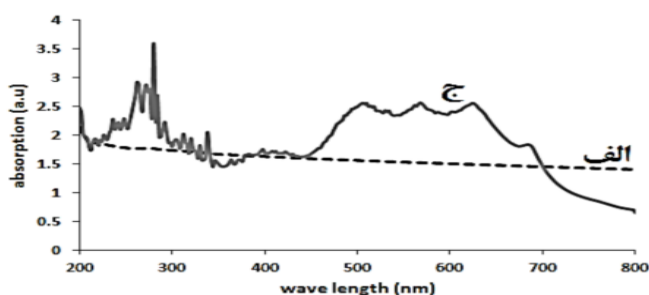
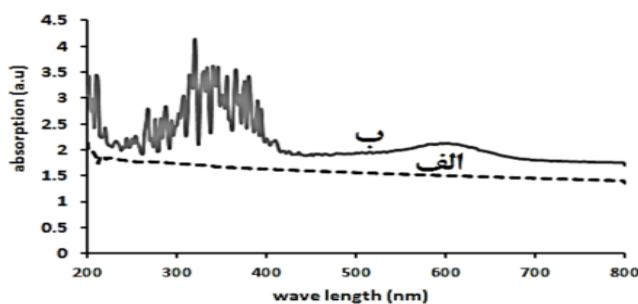
خالص پس از گرمادهی در همه نقاط طیف مرئی جذب یکسانی داشت و از شدت جذب نیز در تمام نقاط کاسته شد (شکل‌های ۸ پ-ت). جذب بیشینه در ۵۶۰ نانومتر برای فلئوئوریت



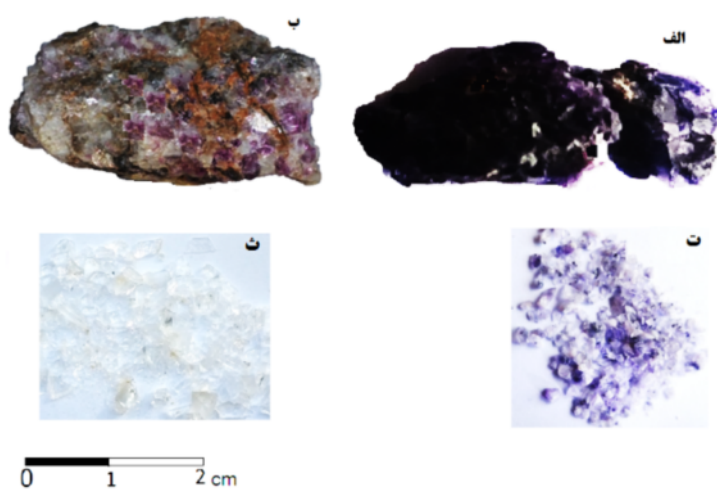
شکل ۴ طیف نشری نوررخشانی نمونه‌های مختلف رنگی: الف و ب: نمونه‌ی سفید رنگ، پ و ت: نمونه‌ی قهوه‌ای پرنگ، ث و ج: نمونه‌ی بنفش پرنگ، چ و ح: نمونه‌ی قهوه‌ای کم‌رنگ، خ و د: نمونه‌ی بی‌رنگ، ذ و ز: نمونه‌ی بنفش کم‌رنگ.



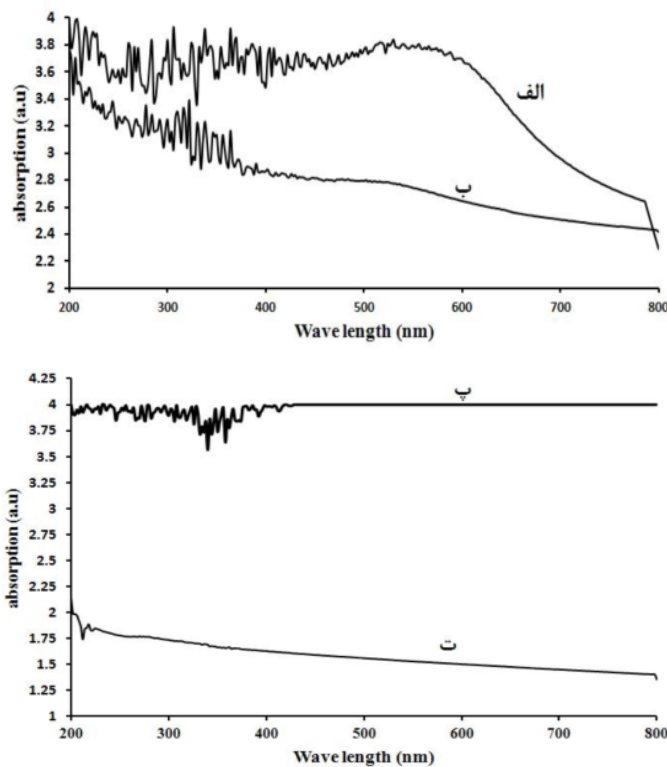
شکل ۵ الف- نمونه بی‌رنگ پیش از پرتو دهی. ب-قطعه‌ای از همان نمونه پس از پرتو دهی با پرتوگاما با شدت ۲٫۵ کیلوگرمی که به رنگ آبی آسمانی درآمده است و پ-همان نمونه پس از پرتو دهی گاما با شدت ۸۸ کیلوگرمی که به رنگ خاکستری تیره درآمده است.



شکل ۶ نمودار تغییرات نوارهای جذبی پیش و پس از پرتو دهی. الف- طیف مربوط به فلوئوریت بی‌رنگ پیش از تابان پرتوگاما. ب- طیف مربوط به نمونه آبی‌رنگ پس از پرتو دهی با پرتو گاما با شدت ۲٫۵ کیلوگرمی. پ- طیف مربوط به نمونه‌ی خاکستری تیره پس از پرتو دهی با پرتوگاما با شدت ۸۸ کیلوگرمی.



شکل ۷ الف- نمونه بنفش پرنگ پیش از گرمادهی. ب-همان نمونه پس از گرمادهی. پ-نمونه بنفش کم‌رنگ (یاسی) پیش از گرمادهی. ت- همان نمونه پس از گرمادهی.



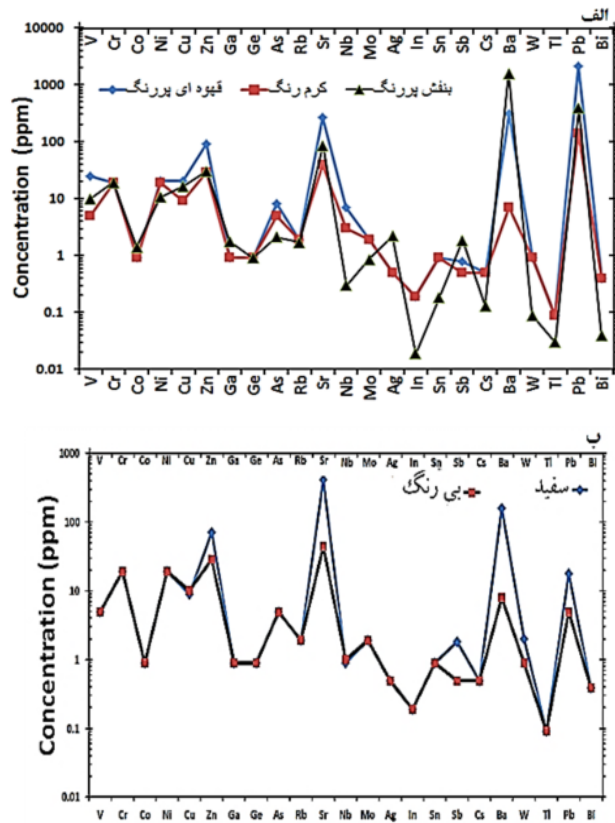
شکل ۸ الف- طیف جذبی فلئوئوریت بنفش پررنگ، ب- همان فلئوئوریت پس از گرمادهی تا دمای ۴۰۰ درجه سانتیگراد که به صورتی کم‌رنگ درآمد، پ- فلئوئوریت بنفش کم‌رنگ (یاسی)، ت- همان نمونه پس از گرمادهی تا دمای ۴۰۰ درجه سانتیگراد

فلئوئوریت سفید (به ترتیب ۱۵۸ و ۴۱۲ ppm) و کمترین آن در فلئوئوریت بی‌رنگ (به ترتیب ۴۴ و ۸ ppm) بدست آمد (شکل ۹). الگوی توزیع عناصر خاکی نادر فلئوئوریت‌های قهوه‌ای پررنگ و کم‌رنگ (یا کرم‌رنگ) کاملاً یکسان بوده و تنها تفاوت آنها در کمتر بودن غلظت عناصر خاکی نادر در فلئوئوریت قهوه‌ای کم‌رنگ (کرم‌رنگ) است (شکل ۱۰ الف). از بین عناصر خاکی نادر، Ce در فلئوئوریت بنفش پررنگ (۱۶۶ ppm) و قهوه‌ای پررنگ (۱۲۲ ppm) بیشترین غلظت را داراست. Y در فلئوئوریت قهوه‌ای پررنگ بیشترین غلظت (از ۶ ppm در نوع کم‌رنگ تا ۹ ppm در نوع قهوه‌ای پررنگ) را دارد (جدول ۱ و شکل ۱۰). الگوی توزیع غلظت عناصر خاکی نادر در فلئوئوریت‌های سفید و بی‌رنگ کاملاً یکسان بود، حتی غلظت عناصر نیز جز در دو مورد Nd و Th تفاوتی با هم نداشتند (شکل ۱۰ ب). همچنین غلظت عناصر رادیواکتیو U و Th در فلئوئوریت بنفش پررنگ (۷٫۹ ppm) و در نمونه قهوه‌ای پررنگ (۲٫۸ ppm) بیشتر از سایر نمونه‌ها بوده است (شکل ۱۰ ت، جدول ۱).

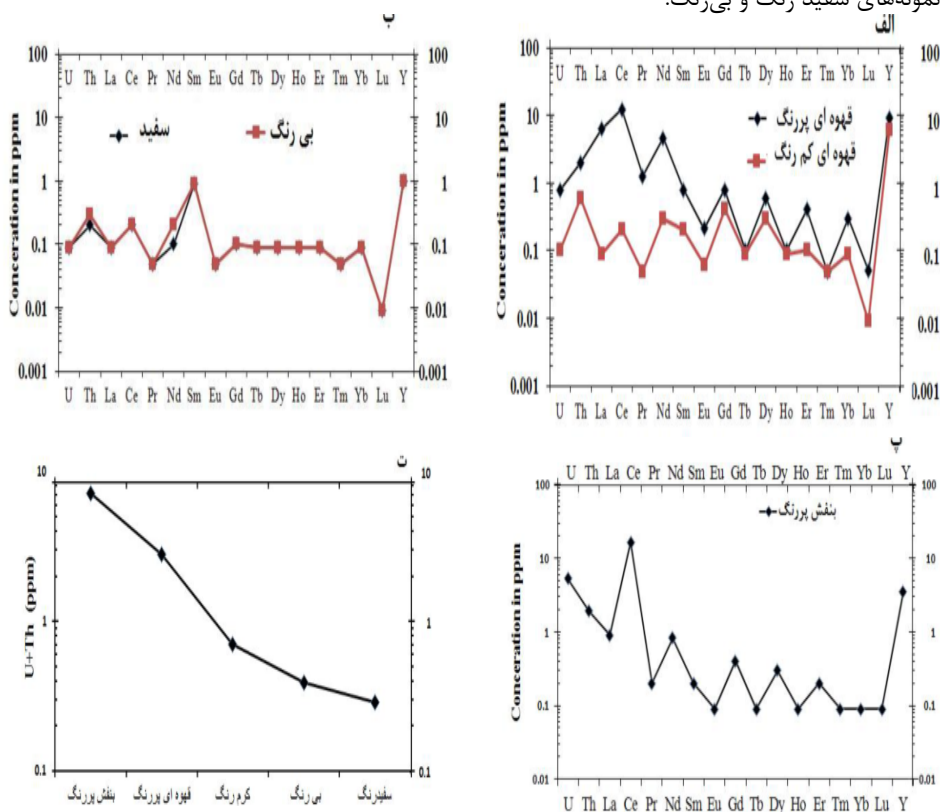
نتایج تجزیه شیمیایی: نمونه‌های مورد بررسی دارای انواع ناخالصی‌های شیمیایی بیشتر با غلظت‌های عادی و کمتر غیرعادی از عناصر واسطه فلزی، غیرفلزی، شبه فلزات، عناصر خاکی نادر و رادیواکتیو بودند. عناصر خاکی نادر (La, Ce, Nd, Pr, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu, Y و عناصر واسطه فلزی (V, Cr, Co, Ni, Cu, Mo, Pb, Zn)) در فلئوئوریت قهوه‌ای پررنگ بیشترین مجموع غلظت (۲۸۹۳/۶۲ ppm) و در فلئوئوریت بی‌رنگ کمترین مجموع غلظت (۱۷۸/۷۱ ppm) را نشان دادند (جدول ۱، شکل‌های ۹ و ۱۰). در بین عناصر واسطه فلزی، بیشترین غلظت برای Pb در فلئوئوریت قهوه‌ای پررنگ (۲۰۷۰ ppm)، برای Ba در فلئوئوریت بنفش پررنگ (۱۵۷۰ ppm) و برای Sr در فلئوئوریت سفید رنگ (۴۱۲ ppm) بدست آمد (شکل ۹). همچنین، Tl در همه نمونه‌ها کمترین غلظت را داراست (۰٫۱۰۹ ppm - ۰٫۰۳ ppm؛ جدول ۱). اگرچه الگوی توزیع غلظت عناصر واسطه فلزی در فلئوئوریت‌های سفید و بی‌رنگ یکسان بود ولی بیشترین غلظت عناصر قلیایی خاکی Ba و Sr در

جدول ۱ غلظت عناصر موجود در فلوتوریت بر حسب ppm.

عنصر	قهوه‌ای کم‌رنگ	قهوه‌ای پررنگ	بی‌رنگ	سفید	بنفش پررنگ
V	۴٫۹	۲۵	۴٫۹	۴٫۹	۱۰
Cr	۱۹	۱۹	۱۹	۱۹	۱۹
Co	۰٫۹	۰٫۹	۰٫۹	۰٫۹	۱٫۴
Ni	۱۹	۲۰	۱۹	۱۹	۱۰٫۵
Cu	۹	۲۰	۱۰	۹	۱۶٫۵
Zn	۲۹	۹۰	۲۹	۷۰	۳۰٫۲
Ga	۰٫۹	۰٫۹	۰٫۹	۰٫۹	۱٫۷۸
Ge	۰٫۹	۰٫۹	۰٫۹	۰٫۹	۰٫۹
As	۹٫۴	۸	۴٫۹	۴٫۹	۱٫۲
Rb	۱٫۹	۱٫۹	۱٫۹	۱٫۹	۱٫۷
Sr	۳۹	۲۶۸	۴۴	۴۱۲	۸۴٫۶
Y	۶	۹	۱	۱	۳٫۵
Zr	۱۰	۴۰	۴٫۹	۴٫۹	۱۸٫۹
Nb	۳	۷	۱	۰٫۹	۰٫۳
Mo	۱٫۹	۱٫۹	۱٫۹	۱٫۹	۰٫۸۶
Na	—	—	—	—	۱٫۵۳
Ag	۰٫۴۹	۰٫۴۹	۰٫۴۹	۰٫۴۹	۲٫۲
In	۰٫۱۹	۰٫۱۹	۰٫۱۹	۰٫۱۹	۰٫۱۹
Sn	۰٫۹	۰٫۹	۰٫۹	۰٫۹	۰٫۱۸
Sb	۰٫۴۹	۰٫۸	۰٫۴۹	۱٫۸	۱٫۸۵
Ba	۷	۳۱۰	۸	۱۵۸	۱۵۷۰
La	۰٫۰۹	۶٫۳	۰٫۰۹	۰٫۰۹	۰٫۹
Ce	۰٫۲	۱۲٫۲	۰٫۲	۰٫۲	۱۶٫۶
Pr	۰٫۰۴۹	۱٫۲۷	۰٫۰۴۹	۰٫۰۴۹	۰٫۲
Nd	۰٫۳	۴٫۶	۰٫۲	۰٫۱	۰٫۸۳
Sm	۰٫۲	۰٫۸	۰٫۰۹	۰٫۰۹	۰٫۲
Eu	۰٫۰۶	۰٫۲۱	۰٫۰۴۹	۰٫۰۴۹	۰٫۰۹
Gd	۰٫۴	۰٫۸	۰٫۱	۰٫۱	۰٫۴
Tb	۰٫۰۹	۰٫۰۹	۰٫۰۹	۰٫۰۹	۰٫۰۹
Dy	۰٫۳	۰٫۶	۰٫۰۹	۰٫۰۹	۰٫۳
Ho	۰٫۰۹	۰٫۱	۰٫۰۹	۰٫۰۹	۰٫۰۹
Er	۰٫۱	۰٫۴	۰٫۰۹	۰٫۰۹	۰٫۲
Tm	۰٫۰۵	۰٫۰۵	۰٫۰۵	۰٫۰۵	۰٫۰۹
Yb	۰٫۰۹	۰٫۳	۰٫۰۹	۰٫۰۹	۰٫۰۹
Lu	۰٫۰۱	۰٫۰۹	۰٫۰۱	۰٫۰۱	۰٫۰۹
Hf	۰٫۷	۰٫۹	۰٫۱۹	۰٫۱۹	۰٫۴
Ta	۰٫۷	۰٫۸	۰٫۴	۰٫۴	۰٫۰۵
W	۰٫۹	۰٫۹	۰٫۹	۲	۰٫۰۹
Tl	۰٫۰۹	۰٫۰۹	۰٫۰۹	۰٫۰۹	۰٫۰۳
Pb	۱۳۷	۲۰۷۰	۴٫۹	۱۸	۳۸۹
Bi	۰٫۳۹	۰٫۳۹	۰٫۳۹	۰٫۳۹	۰٫۰۴
Th	۰٫۶	۲	۰٫۳	۰٫۲	۱٫۹
U	۰٫۱	۰٫۸	۰٫۰۹	۰٫۰۹	۵٫۳



شکل ۹ غلظت عناصر واسطه فلزی در فلئوئوریت‌های رنگین و بی‌رنگ مورد بررسی: الف- نمونه‌های بنفش پررنگ، قهوه‌ای کم‌رنگ (یا کرم‌رنگ) و قهوه‌ای پررنگ. ب- نمونه‌های سفید رنگ و بی‌رنگ.



شکل ۱۰ غلظت عناصر خاکی نادر به همراه U, Y, و Th. الف- در نمونه‌های قهوه‌ای پررنگ و کم‌رنگ (یا کرم رنگ)، ب- در نمونه‌های سفید رنگ و بی‌رنگ، پ- در نمونه بنفش رنگ. ت- مجموع غلظت U و Th در نمونه‌های مختلف رنگی.

برداشت

نتایج برآمده از طیف سنجی فرابنفش- مرئی نشان داد که همه انواع رنگی و بی‌رنگ فلئوریت در ناحیه فرابنفش (۴۰۰ تا ۲۰۰ نانومتر) جذب دارند، اما شدت جذب در آنها متغیر است و بیشترین شدت در فلئوریت قهوه‌ای پررنگ در ۲۳۰ نانومتر دیده می‌شود. فلئوریت بنفش پررنگ در ۵۶۰ نانومتر و قهوه‌ای پررنگ در ۴۳۳ نانومتر دارای نوار جذب پهن هستند. گرمادهی نمونه‌ها تا دمای ۴۰۰ درجه سانتیگراد موجب تغییر رنگ و طیف جذبی فلئوریت بنفش پررنگ از ۵۶۰ به ۴۸۸ نانومتر و برای بنفش کم‌رنگ موجب از بین رفتن کامل طیف جذبی و کاهش جذب شد. تانوارن پرتوی گاما به نمونه اولیه بی‌رنگ با شدت ۲/۵ کیلوگری موجب ایجاد رنگ آبی آسمانی و نوار جذبی پهن در ۶۱۰ نانومتر گردید و گامای با شدت ۸۸ نانومتر نیز موجب ظهور ۵ نوار جذبی جدید در ۴۰۴، ۵۱۰، ۵۷۲، ۶۲۸ و ۶۶۸ نانومتر شد. تجزیه شیمیایی نمونه‌ها نشان داد که در فلئوریت عناصر بسیاری به‌ویژه عناصر واسط فلزی و خاکی نادر جانشین شده‌اند. بطور کلی، نمونه‌های فلئوریت قهوه‌ای پررنگ و بنفش پررنگ از نظر عناصر خاکی نادر و عناصر واسط فلزی از بقیه نمونه‌ها غنی‌تر هستند. گفتنی است که فلئوریت‌های بنفش رنگ کانسار فلئوریت قهرآباد در غرب ایران نیز بیشترین غلظت عناصر خاکی نادر را در بین فلئوریت رنگین این کانسار نشان داده‌اند [۱۱]. فلئوریت قهوه‌ای کم-رنگ (یا کرم‌رنگ) از نظر غلظت عناصر خاکی نادر و Y نسبت به نمونه‌های سفید و بی‌رنگ غنی‌تر است، در حالی‌که از نظر غلظت عناصر واسط فلزی پس از فلئوریت سفید رنگ قرار دارد. فلئوریت‌های سفید و بی‌رنگ از نظر غلظت عناصر خاکی نادر و Y یکسان هستند، اما از نظر عناصر واسطه فلزی تفاوت‌های چشمگیری دارند به طوری که فلئوریت سفید رنگ غلظت بالاتری از عناصر واسطه را داراست و فلئوریت بی‌رنگ در بین سایر نمونه‌ها ناخالصی کمتری دارد.

تاکنون نظریه‌ها و فرضیه‌های متعددی درباره علت رنگ-بندی در فلئوریت‌ها مطرح شده است، اما حضور ناخالصی‌های

شیمیایی از جمله یون‌های فلزی به ویژه عناصر واسط فلزی و عناصر خاکی نادر بعنوان یکی از عوامل اصلی ایجاد رنگ در بسیاری از کانی‌ها معرفی شده است [۷-۱۲] (جدول ۲). در این پژوهش، رنگ‌های مشاهده شده برای فلئوریت‌ها مستقل از غلظت عناصر خاکی نادر و عناصر واسط فلزی در آنها است؛ به جزء Y که غلظت آن با رنگ ایجاد شده هماهنگی دارد، در سایر موارد چنین ارتباطی دیده نمی‌شود. البته در فلئوریت بنفش رنگ نیز غلظت Y قابل توجه است و باید رنگی از گروه رنگ‌های قهوه‌ای را پدید بیاورد، اما در عمل چنین نیست. نتایج به دست آمده از آزمایش‌های گرمادهی و پرتودهی فلئوریت‌ها که باعث تغییر رنگ و تغییر طیف جذبی قابل ملاحظه‌ای در آنها شد نیز در تایید عدم نقش ناخالصی‌های عنصری در کنترل رنگ فلئوریت‌هاست. در آزمایش گرمادهی، فلئوریت‌های بنفش پررنگ و کم‌رنگ بی‌آنکه عنصری به آنها اضافه یا کم شود تغییر رنگ دادند. افزون بر این، در آزمایش تانوارن پرتوی گاما، در حالی‌که هیچ عنصر واسط فلزی یا خاکی نادر به سیستم اضافه یا کم نشد، تغییر رنگ قابل توجهی به وجود آمد. بنابراین نمی‌توان حضور ناخالصی‌های عنصری در فلئوریت‌ها را دلیل تنوع رنگ در فلئوریت‌ها دانست. اگرچه بر پایه آنچه که تاکنون بیان شد نمی‌توان نقش مستقیمی برای یون‌های ناخالصی موجود در فلئوریت‌ها در ایجاد نوارهای جذبی در نظر گرفت، اما آنها به طور غیرمستقیم در ایجاد رنگ‌ها تأثیرگذارند و بر این اساس به گروه‌های زیر تقسیم شده‌اند [۴]: الف- عناصر تک ظرفیتی به ویژه Na^+ که به راحتی می‌توانند جانشین Ca^{2+} شبکه‌ی بلوری شوند. حضور این یون تشکیل مراکز رنگ را آسانتر می‌کند، ب- عناصر خاکی نادر با ظرفیت ۳ و Y^{3+} که به عنوان تله الکترون عمل کرده و ایجاد مراکز F را شدت می‌بخشند، پ- عناصر رادیواکتیو U و Th که با عمل واپاشی رادیواکتیو، پرتوهای پر قدرت جهت ایجاد تغییر در ساختار فلئوریت را فراهم می‌آورند و ت- عنصر Ce که طی واکنش‌هایی موجب ایجاد مراکز رنگ زرد و قهوه‌ای O_3^- در بلور می‌شود.

جدول ۲ رنگ مورد انتظار از حضور عناصر فرعی و کمیاب در فلئوریت‌ها و غلظت میانگین این عناصر مذکور در فلئوریت‌های رنگین مورد بررسی.

عنصر	رنگ ایجاد شده	مرجع	بنفش	سفید	بی‌رنگ	قهوه‌ای پررنگ	قهوه‌ای کم‌رنگ
V	سبز، آبی	[12]	۱۰	۴۹	۴۹	۲۵	۴۹
Cr	قرمز، سبز	[12]	۱۹	۱۹	۱۹	۱۹	۱۹
Co	قرمز، آبی	[12]	۱۴	۰۹	۰۹	۰۹	۰۹
Cu	انواع رنگ آبی، سبز، فیروزه‌ای	[12]	۱۶۵	۹	۱۰	۲۰	۹
Ni	رنگ سبز	[12]	۱۰۵	۱۹	۱۹	۲۰	۱۹
Y	قهوه‌ای، نارنجی	[17]	۳۵	۱	۱	۹	۶
Sm	سبز، زرد متمایل به سبز	[17]	۰۲	۰۹	۰۹	۰۹	۰۹
Eu	زرد	[1]	۰۹	۰۴۹	۰۴۹	۰۲۱	۰۶۶

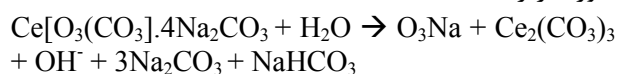
نظریه مراکز F که برای توضیح رنگ هالیدهای قلیائی ارائه شده یکی دیگر از پرترفدارترین نظریه‌ها در رابطه با رنگین بودن کانی‌هاست [۷-۱۳]. براساس این نظریه، رنگ به‌وسیله مراکز F به نام مرکز F به‌وجود می‌آید. در واقع، مرکز F یک تهی‌جای یون منفی همراه با یک الکترون مقید به آن است که این نقص بلوری از نوع فرانکل است و در آن آنیون یا کاتیون از جای خود خارج شده و به یون بین‌نشین تبدیل می‌شود [۸]. ثابت شده است که تعداد مراکز F با تعداد یون‌های بین‌نشین شده آنیونی برابر است [۱۳]. این نوع نقص بلوری در فلوئوریت‌ها از رانده شدن یون منفی فلوئورین از جایگاه خود به‌وجود می‌آید. این امر زمانی رخ می‌دهد که تابش‌های پراثرژی به بلور فلوئوریت برخورد کند و یا این که بلور در شرایطی که غلظت کلسیم زیاد است رشد یافته باشد. برای این که بلور از نظر بار الکتریکی خنثی بماند، باید یک الکترون یک جایگاه جای خالی را اشغال کند و یک مرکز رنگ الکترونی به‌وجود آید. الکترون جفت نشده در حالت برانگیخته خود است و می‌تواند منشأ رنگ و رخسانی باشد [۷-۱۴]. ثابت شده است که فلوئوریت‌ها همواره دارای مقدار کافی از عناصر رادیواکتیو U و Th برای ایجاد مرکز رنگ هستند [۱]. گفته شده است که گرچه غلظت مواد رادیواکتیو در فلوئوریت‌ها کم است، اما در مدت زمان طولانی زمین‌شناسی اثر خود را بر بلور می‌گذارد [۱۴]. وجود مراکز F در سایر هالیدهای قلیایی چون NaCl, KCl, RbCl و CsCl نیز گزارش شده است [۸]. افزون بر تابش‌های پرقدرت، عوامل دیگری نیز موجب تشدید و یا تسهیل ایجاد مراکز F می‌شوند که عبارتند از [۴]: (۱) عناصر خاکی نادر و Y: که به حالت سه ظرفیتی خود در بلور حضور دارند. آنها هنگام جانشینی با یون F⁻ بین‌نشین خنثی می‌شوند. REE³⁺ و Y³⁺ در ساختار بلور به عنوان تله الکترون عمل می‌کنند. بنابراین، اگر چنین بلوری تابش پرقدرت دریافت کند الکترون‌های تهی‌جای آنیونی را راحت‌تر از یون‌های Ca²⁺ به دام می‌اندازد. (۲) عناصر تک ظرفیتی به ویژه Na⁺ که می‌تواند به راحتی جانشین Ca²⁺ شود. برای حفظ موازنه در بلور، به ازای هر یون Na⁺ یک یون Ca⁺ همراه با یک حفره ایجاد می‌شود که هریک از آنها با یک یون F⁻ خنثی می‌شوند. در این حال، یون دیگر مقید به کلسیم آزاد شده و به یون بین‌نشین تبدیل می‌شود. بنابراین حضور Na⁺ پیدایش مرکز F را آسانتر می‌سازد. نتایج به‌دست آمده از فلوئوریت‌های مورد بررسی به

خوبی با مدل ارائه شده توسط بیروسی [۴] همخوانی دارد؛ این موارد به شرح زیر هستند: مجموع غلظت عناصر خاکی نادر و Y فلوئوریت بنفش پررنگ و قهوه‌ای پررنگ بیشتر از نمونه‌های بی‌رنگ و سفید است. این امر با تسهیل ایجاد مراکز F همخوانی دارد. در فلوئوریت بنفش پررنگ ضمن ایجاد جذب در ناحیه‌ی فرابنفش موجب نوار جذبی در ۵۸۰ نانومتر شده است (شکل ۱۱ الف). در مقایسه، مجموع غلظت U و Th در فلوئوریت بنفش تیره بیشتر از سایر نمونه‌هاست. غلظت بیشتر عناصر رادیواکتیو پیدایش مراکز رنگ در اثر تابش پرتوهای رادیواکتیو را تقویت می‌کند. آزمایش تانوران پرتو گاما نظریه پیدایش مراکز F در اثر تابش‌های پرقدرت را به شدت تأیید می‌کند. از بین رفتن رنگ گرچه با نظریه‌ی کلسیم کلونیدی همخوانی بیشتری دارد، اما با نظریه مراکز الکترونی رنگ نیز قابل توجه است. فرض بر این است که در شرایط افزایش دما، الکترون‌های مرکز رنگ با دریافت انرژی محل خود را ترک کرده و موجب از بین رفتن رنگ بلور می‌شوند. غیریکتواخت بودن توزیع رنگ و وجود پیوستگی بین بخش‌های بی‌رنگ و رنگین در بلور را می‌توان چنین توضیح داد که بلور در شرایط اولیه بی‌رنگ بوده و پس از دریافت پرتوهای رادیواکتیو طی دوره زمین‌شناسی، رنگ آن تغییر کرده است. براساس پژوهش‌های انجام شده، مقدار کمی از عناصر رادیواکتیو توان ایجاد تغییر رنگ را دارد [۱] و رخداد آن را طی زمان زمین‌شناسی امکان پذیر می‌کند [۱۴].

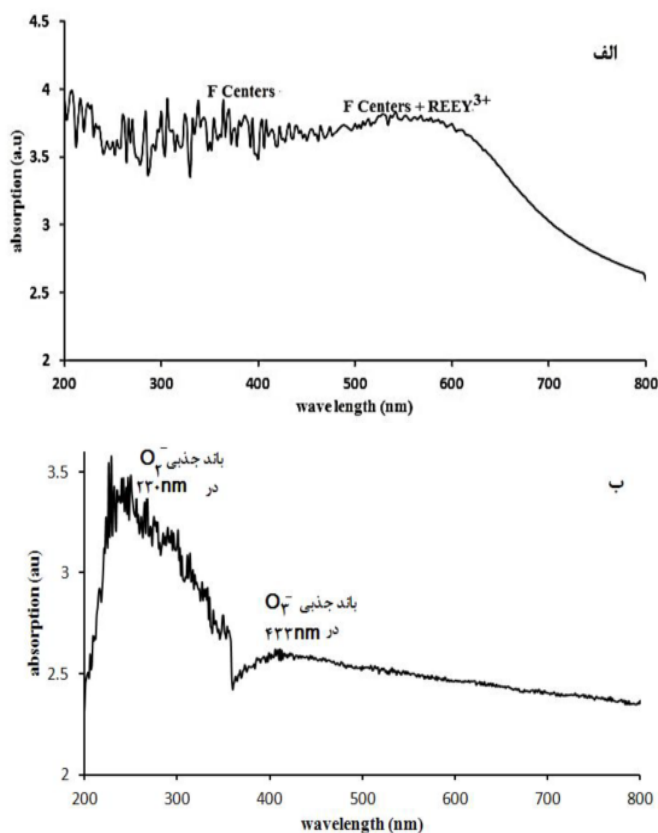
نظریه‌های متعددی در مورد رنگ قهوه‌ای فلوئوریت ارائه شده است. سازگارترین نظریه با رنگ قهوه‌ای در برخی از نمونه‌های فلوئوریت این پژوهش، نظریه مراکز رنگ O₃⁻ برای فلوئوریت‌های منطقه معدنی کنتاکی - ایلینویز در ایالات متحده امریکاست [۱۵] که مشابه با فلوئوریت‌های مورد بررسی هستند [۱۶] و از منظر شیمی عناصر خاکی نادر و طیف‌های جذبی نیز شباهت‌های قابل ملاحظه دارند. سازوکار تشکیل این مراکز رنگ به این صورت است که چون فلوئوریت‌ها آماده پذیرش عناصر خاکی نادر هستند، بنابراین انواع مختلف یون‌های خاکی نادر در ساختار آنها جایگزین می‌شوند. در بین عناصر خاکی نادر، Ce اهمیت ویژه‌ای در ایجاد مراکز رنگ دارد [۱۵-۱۷]. از طرفی، اکسیژن می‌تواند طی فرآیند آبکافت به راحتی وارد بلور شود. یون مولکولی O₃⁻ می‌تواند جانشین دو یون F⁻ در شبکه بلوری شود. توازن بار الکتریکی هنگام جانشینی O₃⁻ به وسیله

در اثر O_2^- به وجود آمده است [۱۵] (شکل ۱۱ ب). علت نورافشانی در فلئوئوریت‌های مورد بررسی نیز در ظاهر ارتباط مستقیم با حضور عناصر خاکی نادر در فلئوئوریت‌ها دارد. این یون‌ها به عنوان مراکز رخشانی عمل می‌کنند. مراکز F و Ce^{3+} رخشانی در ناحیه فرابنفش را به وجود آورده‌اند. یون‌های Eu^{2+} ، O_2^- و O_3^- مهمترین عامل رخشانی در حدود ۴۱۷ نانومتر بوده و رخشانی ضعیف در ۷۹۲ و ۸۲۰ نانومتر نیز به حضور یون‌های سه ظرفیتی چون Dy^{3+} نسبت داده شده است [۵]. همه نمونه‌های مورد بررسی طیف‌های نوررخشانی پهنی را با چند نقطه اوج نشان می‌دهند. علت طیف‌های پیوسته و پهن وجود همه عناصر خاکی نادر در نمونه‌هاست. نقاط اوج در ۳۹۸ نانومتر به مرکز F و Ce^{3+} و در ۴۱۷ نانومتر به یون فعال کننده Eu^{2+} نسبت داده شده‌اند (شکل ۱۲ الف). نشر نوررخشانی ضعیف‌تر در طول موج‌های فروسرخ ۷۹۲ و ۸۲۵ نانومتر به حضور یون‌های فعال کننده Er^{3+} ، Sm^{3+} و Dy^{3+} نسبت داده شده است (شکل ۱۲ ب).

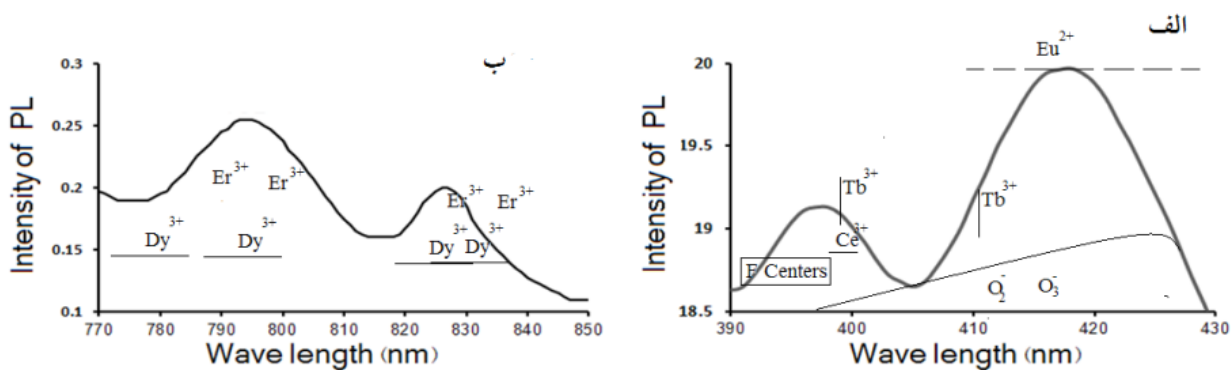
Na^+ انجام می‌شود. واکنش شیمیایی که صورت می‌گیرد به صورت زیر است:



محلول‌های باقیمانده و ته‌نشین نشده دارای یون‌های کربنات و Ce^{3+} بوده که قادر به تشکیل کمپلکس پراکسیدی هستند. براساس واکنش بالا، پراکسید سربوم سیال در سطح بلور طی رشد تجزیه شده و Na^+ و O_3^- را برجای می‌گذارد و در پی آن جانشین شدن O_3^- با دو یون F^- همسایه صورت می‌گیرد که بار الکتریکی آن با Na^+ خنثی می‌شود. مرکز O_3^- در بلور ماندگار است. پس از تجزیه شدن پراکسید سربوم در سطح بلور Ce^{3+} به شکل ذرات کربناتی که نمی‌تواند به سادگی در ساختار فلئوئوریت شرکت کنند در می‌آید. البته کربنات سربوم مانند یک کاتالیزور عمل کرده و تشکیل O_3^- را پیش می‌برد. انجام این واکنش نیاز به محیط احيایی دارد که نتایج بررسی‌ها وجود این شرایط را تأیید می‌کند [۱۵]. علت نوار جذبی ۴۳۳ نانومتر یون مولکولی O_3^- است. همچنین نوار جذبی قوی ۲۳۰ نانومتر



شکل ۱۱ الف- طیف جذبی فلئوئوریت بنفش پررنگ. نوارهای جذبی ناحیه فرابنفش در اثر مراکز F و بین ۵۰۰ تا ۶۰۰ نانومتر به وسیله مراکز F همراه با یون‌های REE^{3+} یا Y^{3+} به وجود آمده‌اند. ب- طیف جذبی فلئوئوریت قهوه‌ای رنگ که در ۲۳۳ نانومتر به حضور O_2^- و در ۴۳۳ نانومتر به مراکز O_3^- نسبت داده شده است.



شکل ۱۲ طیف نشری به همراه یون‌های فعال کننده نورخشانی: الف- بین طول موج‌های ۳۹۰ تا ۴۳۰ نانومتر و ب- بین ۷۷۰-۸۵۰ نانومتر.

[4] Birsoy R., "Coloration of fluorites and problems related to their origin. New Mexico Institute of Mining and Technology", Socorro, New Mexico (1978).

[5] Sills J., Hausfeld S., Claub W., Pahl U., Lindner R., Reichling M., "Impurities in synthetic fluorite for deep ultraviolet optical applications", Journal of Applied Physics, 106(2009) 1091-1098

[6] Dill H.G.M., Webber B., "Variation of color, structure and morphology of fluorite and the origin of hydrothermal F-Ba deposits at Nabburge-Wolsendorf, SE Germany", Neues Jahrbuch für Mineralogie 187 (2010) 113-132

[7] Nassau K., "The origins of color in minerals", American Mineralogist, 63 (1978) 219-229.

[8] Kittel C., "Introduction to solid state physics. 8th Edition", Jun Wily & Sons, Hand Book in solid state physics (2005).

[9] Allen M.B., Ghassemi M.R., Shahrabi M., Qorashi M., "Accommodation of late Cenozoic oblique shortening in the Alborz range", northern Iran. Journal of Structural Geology 25 (2003) 659-672.

[10] Zanchi et al. Zanchi A., Zanchetta S., Garzanti E., Balini M., Berra F., Mattei M., Muttoni G., "The Eo-Cimmerian (Late? Triassic) orogeny in North Iran. In South Caspian to Central Iran Basins (eds M.F. Brunet, M. Wilmsen, & J.W. Granath)", pp. 31-55. Geological Society of London, Special Publications no. 312 (2009).

[11] Alipour S., Abedini A., Talaie B., "Geochemical characteristics of the Qahr-Abad fluorite deposit, southeast of Saqqez", western Iran. Arabian Journal of Geosciences, 8 (2015) 7309-7320.

[12] Rossman G.R., Fritsch E., "An update on color in gems part I", Introduction and colors caused by dispersed metal ions, 23 (1987) 126-139.

از آنجا که انرژی امواج فرسرخ بسیار کم‌تر از پرتوهای فرابنفش و مرئی است، شدت نشر رخشانی آن‌ها نیز به مراتب پایین‌تر است. شدت رخشانی نمونه‌های مورد بررسی به صورت زیر بود: فلوئوریت قهوه‌ای > بنفش کم رنگ > کرم رنگ > بنفش تیره > سفید = بی‌رنگ. این در حالی است که مجموع غلظت عناصر خاکی نادر و Y نمونه‌ها رابطه‌ای بر عکس را نشان می‌دهد؛ یعنی فلوئوریت قهوه‌ای پررنگ و بنفش پررنگ بیشترین غلظت عناصر خاکی نادر را دارند. در توضیح علت این تفاوت باید به عامل بازدارندگی ناشی از تمرکز یا خود بازدارندگی اشاره کرد. چنانچه غلظت یون‌های فعال کننده بالا باشد، در اثر تداخل عمل آنها ویژگی بازدارندگی پدید می‌آید که این حالت بازدارندگی ناشی از انتقال انرژی بین یون‌های مشابه و کنار هم است [۱۸]. در بین نمونه‌های مورد بررسی، فلوئوریت‌های سفیدرنگ و بی‌رنگ کمترین مقدار غلظت عناصر خاکی نادر را دارند، در حالیکه غلظت Ba و Sr در نمونه سفیدرنگ بیشتر است. علت رنگ سفید فلوئوریت‌ها نیز پدیده ساده فیزیکی حضور میانبارهای جامد کانی‌های سفیدرنگ چون باریت و انیدریت در کانی بی‌رنگ و شفاف فلوئوریت است که ناشی از تشکیل فلوئوریت‌ها به صورت جانشینی کانی‌های سفیدرنگ باریت و انیدریت است [۱۹-۲۰].

مراجع

- [1] Prizbraum K., "Color bands in fluorspar", Nature, 172 (1938) 860-861.
- [2] Allen D., "Variations in chemical and physical properties of fluorites", American mineralogist, 37 (1952) 910-930.
- [3] Mackenzie K.J.D., Green J.M., "The Cause of coloration in Derbyshire Blue John banded fluorite and other blue banded fluorites", Mineralogical magazine, 38 (1971) 470-459

- [18] Tarashchan A.N., Waychunas G., "Interpretation of luminescence spectra in terms of band theory and crystal field theory. Sensitization and quenching photo luminescence, radio luminescence, and cathodo luminescence", In: *Advanced mineralogy 2*, Berlin, Springer Verlag, (1995) 124-35.
- [19] Zabihitabar Sh., Shafiei B., "Mineralogy and mode occurrence of sulfides, sulfates and carbonates at fluorite mines in East of Mazandaran province", *Journal of Geology of Iran*, 33 (2015) 62-78 (in Persian with English abstract).
- [20] Nabeiloo F., Shafiei B., Amini A., "Diagenetic and post-diagenetic fabrics in Kamarposht fluorite mine (east of Mazandaran province): Explaining and genetic interpretation", *Journal of Economic Geology*, 9 (2017) 483 - 507 (in Persian with English abstract).
- [13] Gorlich P., "The color center absorption of X-ray colored alkaline earth fluoride crystals", *Solid State Physics*, 25: 93-103.
- [14] Nassau K., "The origin of color in gems and minerals", *Gems & Gemology*, 15 (1975) 4-43.
- [15] Trinkler M., Monecke T., Thomas R., "Constraints on the genesis of yellow fluorite in hydrothermal barite-fluorite veins of the Erzgebirge, eastern Germany: evidence from optical absorption spectroscopy REEs data, and fluid-inclusion investigations", *The Canadian Mineralogist*, 43 (2005) 883-898.
- [16] Mehraban Z., Shafiei B., Shamanian G.H., "REEs geochemistry in fluorite deposits of Elika Formation (East of Mazandaran Province)", *Journal of Economic Geology*, 8: 201-221 (in Persian with English abstract) (2016).
- [17] Bill H., Calas G., "Color centers, associated Rare Earth Ions and origin of Coloration in natural fluorites", *Physics and Chemistry of Minerals*, 3 (1978) 117-131.