



دانشگاه آزاد اسلامی
واحد تهران جنوب
گروه معدن

عنوان:

بررسی مقایسه ای فراوری کانسار های کرومیت دار با
روشهای ثقلی و فلوتاسیون و لیچینگ

استاد:

دانشجو :

فهرست مطالب

صفحه

عنوان

فصل ۱

مطالب و اطلاعات کلی در مورد کرومیت

فصل ۲

فرآوری مجدد با طله های کرومیت

۲-۱ مقدمه

۲-۲ روش آزمایشگاهی

۲-۳ نتایج و بحث در مورد موضوع

۴-۲ نتیجه گیری

فصل ۳

استخراج با حلال اسید سولفوریک از کرومیت غلیظ ترکی

۳-۱ مقدمه

۳-۲ مواد لازم برای شروع به کار

۳-۳ تشکیلات آزمایشگاهی و روش کار

۴-۳ نتایج به دست آمده و بحث

۳-۵ نتیجه گیری

فصل ۴

مقایسه مستقیم تحلیل های اندازه مکانیکی و عددی کمی کرومیت، فینلند

۱-۴ مقدمه

۱-۱-۴ مطالب کلی (نمونه هاومحدوده ها)

۱-۲-۴ کار برد تجزیه الکترودینا میکی

۲-۴ تجزیه های اندازه غربانی کرومیت در سنگ معدن شکسته

۲-۱-۴ غربال کردن مکانیکی و تجزیه های اندازه غربالی

۲-۲-۴ تفکیک مایعات به وسیله سنگین و تجزیه غلظت کرومیت اندازه غربالی

۳-۴ تجزیه های اندازه تصویری کرومیت در غلظت و سنگ معدن

۱-۳-۴ تجزیه های تصویری و ذرات

۲-۳-۴ غلظت کرومیت

۳-۳-۴ کرومیت در سنگ معدن نشکسته

۴-۴ مقایسه

۴-۵ نتیجه گیری

فصل ۵

اثرات نوع کف کننده وارتفاع کف بر عملکرد شناور سازی کرومیت در سنگ معدن

۵-۱ مقدمه

۵-۲ جزئیات آزمایشگاهی

۵-۳ نتایج و بحث

۵-۴ نتیجه گیری

فصل ششم

احیای کرومیت در حضور سیال سیلیسیمی

۶-۱ مقدمه

۶-۲ نتایج وروش کار تجربی

۶-۳ جنبش های احیا

۶-۴ نتیجه گیری

فصل اول

مطالب و اطلاعات کلی در مورد گرومیت

کانی کرومیت تا پیش از سال ۱۷۶۶ به نام «سرب قرمز» شناخته می‌شد. در سال ۱۷۶۱ johann Gottlob Lehmann در کوههای اورال دریافت که یک کانی قرمز نارنجی در وجود دارد که او آن را سرب قرمز سیبرین Siberian نامید.

در سال ۱۷۷۰ Peter Simon Pallas مکان مشابه Lehmann را دید و یک کانی سرب قرمز رنگ را یافت که خواص خیلی مفیدی را مانند رنگ‌ها در نقاشی داشت.

در سال ۱۷۹۷ Nicolas-Louis Vauquelin شیمیدان فرانسوی برای اولین بار عنصر کرم (Cr) و نمونه‌های کانسنگ کروکوئیت را در یکی از معادن طلای سیبری نخستین کانی کروم دار کشف شد و کروکوئیت با ترکیب $PbCrO_4$ نامگذاری شد. او قادر بود که اکسید کروم CrO_3 را از اختلاط کروکوئیت با اسید هیدروکلریک بدست آورد.

او متوجه شد که کانی کرومیت به فرمول شیمیایی $PbCrO_4$ ، محتوی اکسید یک فلز ناشناخته تا آن زمان می‌باشد، از آنجائی که ترکیبات کروم اکثراً دارای رنگ‌های گوناگون از قبیل قرمز، زرد، آبی روشن و... می‌باشد، واگولین با درک این امر نام کروم را از لغت یونانی کرومما (Chroma) به معنی رنگ برای این عناصر اقتباس نمود.

اگر چه کروم علاوه بر کرومیت در مواد معدنی دیگری نیز یافت می‌شود، اما کرومیت تنها منبع تجاری آن تلقی می‌شود. یک سال بعد از شناسایی عنصر کروم توسط Vauquelin در سال ۱۷۹۸، در کوههای اورال شوروی سابق کانسنگ کرومیت کشف شد.

وی همچنین کشف نمود که می‌توان کروم فلزی را بوسیله حرارت دادن اکسید در کوره

زغال چوب بدست می آورند. همچنین وی آثار کروم در جواهرات قیمتی مانند یاقوت یا زمرد را تشخیص داد.

در طول دهه ۱۸۰۰ کروم عمدتاً به صورت جزء سازنده رنگ‌ها استفاده می‌شد اما حالا عمدتاً (۸۵٪) آن برای آلیاژهای فلزی مصرف می‌شوند و باقی مانده در صنعت شیمی، صنایع نسوز و ذوب آهن استفاده می‌شود.

از آن زمان تا سال ۱۸۲۷ میلادی کرومیت حاصل از سلسله جبال اورال شوروی سابق تنها مرکز عمدۀ عرضه کرومیت جهان محسوب می‌شد و بیشتر مورد مصارف شیمیایی قرار می‌گرفت. کشف کرومیت در مریلند در سال ۱۸۲۷ و متعاقب آن در ایالات پنسیلوانیا و ویرجینیا و همچنین کشف و توسعه کانسارهای عظیم کرومیت در ترکیه در سال ۱۸۶۰، شوروی سابق را از صدر فهرست تولید کنندگان کرومیت در جهان خارج ساخت، این ماده معدنی تا اوایل سال ۱۹۰۰ میلادی عمدتاً برای صنایع شیمیایی مصرف می‌گردید ولی از آن پس به طور وسیع در مصارف تولیدات متالورژی و نیز آجرهای نسوز به کار رفت.

برای اولین بار در سال ۱۹۱۳، فلز کروم در صنعت تولید فولاد ضد زنگ به کار برده شد، پس از آن این عنصر در جامعه صنعتی موقعیت استراتژیک یافته و تقریباً در دهه، تولید سالانه کرومیت دو برابر شده است، به طوری که امروزه با ذخیره ۳۶۰۰ میلیون تن، در جهان میزان تولید سالیانه آن به ۱۲/۷ میلیون تن در سال ۲۰۰۰ رسیده است.

کلارک (G. L. Clark) و آلی (A. Ally) در سال ۱۹۳۲ نمونه‌های زیادی از کرومیت های بوشولد، رودزیا، کوبا و یونان را بطريقه شیمیایی تجزیه کرده اند. در این نمونه ها

مقدار Cr_2O_3 بین ۳۳ تا ۵۳ درصد متغیر بوده است. این دو نفر نشان داده اند که پارامتر شبکه کرومیت با پائین آمدن مقدار درصد Al_2O_3 در ترکیب جسم از ۸/۱۷۹ آنگستروم تا ۸/۲۸۵ آنگستروم تغییر می کند.

هفتاد نمونه از کرومیت های شمال و جنوب ایران نیز در سال ۱۳۴۱ مورد تجزیه شیمیائی قرار گرفته است، مقدار Cr_2O_3 در این نمونه ها بین ۴۸ درصد تا ۶۳ درصد متغیر بوده است، خمنا مقدار a پارامتر شبکه ای (برای نمونه ای با ۱۲/۶۱ درصد به مقیاس ۸/۲۸۲۷ آنگستروم محاسبه شده است.

کانه کروم یعنی کرومیت به طورکلی در سنگ های اولترابازیک (هارزبورژیت، پریدوتیت، دونیت، گابرو، نوریت و پیروکسنتیت) با ویژگی های فوق الذکر متمرکز می شود و در واقع ترکیب آن تابع سنگ های اطراف آن میباشد، هر چقدر مقدار اولیوین در سنگ بیشتر باشد، مقدار ۲ Cr_2O_3 نیز در ترکیب کرومیت بیشتر خواهد بود به لحاظ ساخت، بخشی از کرومیت به صورت اتومورف و قسمتی نیز به صورت گزنومورف می باشد، قطر دانه های آن بین ۰/۰ تا ۱۰ میلیمتر (mm) است، این بلورها اکثراً ریز و کوچکتر از ۲ میلیمتر (mm) هستند و غالباً در سنگ های حاوی پیروکسن یافت می شوند، بلورهای گزنومورف غالباً دانه بندی منظمی دارند.

بافت اولیه کرومیت به ساخت اولیه و منشاء آن بستگی دارد و به همین جهت هم کرومیت با بافت های متنوعی مشخص می گردد و بر این اساس کرمیت از لحاظ بافت به دو دسته کلی، بافت نامنظم (در آن دانه های کرومیت بدون تبعیت از جهت خاص در داخل

سنگهای میزبان قرار می‌گیرد) و بافت منظم (دانه‌های کرومیت تحت تأثیر عواملی خاص در جهت مشخصی متمرکز و به اشکال مختلف دیده می‌شود) تقسیم می‌شوند، که در ادامه به مشخصات چند نمونه از بافت‌های کرومیت خواهیم پرداخت.

بافت نواری:

معرف نوعی بافت منظم است که در آن لایه‌ها یا نوارهای کرومیت با بخش‌های سرپانتین و الیوین به طور متناوب قرار گرفته اند، در این کانسنگ نسبت مقدار کرومیت به سیلیکات متغیر است.

بافت پوست پلنگی:

این بافت از تجمع دانه‌های کرومیت تشکیل می‌شود که در آن بلورهای زیادی از کرومیت دیده می‌شود، بخشی از اتومورف و قسمتی نیز گزنومورف است، تجمع دانه‌ها در بخشی از آن به شکل کروی و در قسمتی نیز بیضوی است. درشتی دانه‌ها بین ۳ تا ۲۰ میلیمتر (mm) متغیر است.

بافت کوکاد:

این بافت شامل یک هسته کروی کرومیت است که حول آنرا پوسته سرپانتینی فراگرفته و بعد از آن مجدداً حاشیه دیگری قرار گرفته که دارای بلورهای ریز زیادی از کرومیت است.

البته می‌توان به بافت‌های دیگری از قبیل بافت افسان، توده‌ای و متراکم نیز اشاره نمود، به عنوان مثال در منطقه افیولیتی سبزوار، بافت کرومیت‌ها بیشتر از نوع متراکم بوده،

ولی در بعضی از رخمنون‌ها بافت پوست پلنگی نیز دیده می‌شود که در عمق این بافت به بافت متراکم تغییر می‌یابد، بافت پوست پلنگی و نواری بیشتر در توده‌های تیپ لایه ای این منطقه و همچنین سایر مناطق از جمله فاریاب و اسفندقه در جنوب ایران مشهود است. لازم به ذکر است گهگاهی اوقات دانه‌های کرومیت تحت فشارهای تکنونیکی خرد شده اند که به این فرم شکستگی‌ها در دانه‌های کرومیت، شکستگی‌های کاتاکلاستیک گفته می‌شود. کروم به صورت فرعی در کانی‌هایی مانند وزوویانیت، دیوپسید، تورمالین، گرونا، میکا و کلریت نیز وجود دارند، اما باید توجه داشت که کانی اصلی فلز کروم، کرومیت است.

•کرومیت

کرومیت تنها کانی کروم دار است و فرمول کرومیت را بصورت $\text{FeO},\text{Cr}_2\text{O}_3$ یا FeCr_2O_4 و یا فرمول ترکیبی $(\text{Mg},\text{Fe}^{2+})(\text{Cr},\text{Al},\text{Fe}^{3+})_2\text{O}_4$ نشان داده اند. در برخی نمونه‌های کرومیت نیز عناصر روی، نیکل، منگنز، تیتانیوم و وانادیوم به مقدار کم تشخیص داده شده است. میزان Cr_2O_3 در کرومیت‌های تجاری بین ۲۵ تا ۶۵ درصد متغیر می‌باشد.

این کانی به صورت نیمه شفاف تا کدر بوده و رنگ آن در نور انعکاسی سیاه با جلای نیمه فلزی و به صورت بلورهای نیمه شکل دار و درهم مشاهده می‌شود. ترکیبات ساده تری از کرومیت مشخص شده اند که عبارتست از: فروکرومیت FeCr_2O_4 ، پیکرو کرومیت یا منیزیو کرومیت MgCr_2O_4 ، اسپینل MgFe_2O_4 ، هرسینیت FeAl_2O_4 ، منیزیوفریت MgAl_2O_4 و مانیتیت.

کرومیت و تمام ترکیبات ساده فوق در سیستم کوبیک و رده هگزاکیز اکتاھدرال متبلور می شود و از نظر ساختمان به گروه اسپینل تعلق دارند.

کانسارهای کرومیت با وجود تنوع اشکال آن همواره در داخل سنگهای آذرین قلیایی تا بسیار قلیایی تشکیل می شود. سنگهای آذرین مزبور فاقد کوارتز و فلدسپاتهای آلکالن بوده، از نظر ترکیبات گوگردی نیز بسیار فقیر است. مقدار سیلیس این سنگها از 45 درصد کمتر است. ترکیب کانی شناسی آنها در درجه اول از اولیوین، ارتوپیروکسن ها و کلینوپیروکسن ها تشکیل یافته است. در بعضی از آنها آمفیبول و فلدسپاتهای قلیایی نیز وجود دارد.

کرومیت اساساً در سنگهای بسیار قلیایی مرکز می شود و ترکیب آن تابع ترکیب سنگهای اطراف خود می باشد. هر قدر مقدار اولیوین در سنگ بیشتر باشد به همان اندازه مقدار Cr₂O₃ در ترکیب کرومیت بالاتر است.

قسمت اعظم تغییراتی که بنام سرپانتینیزاسیون معروف است ناشی از تأثیر آبهای ماقمایی است که بلا فاصله بعد از تبلور موجب این تغییر می گردد. در برخی از سنگها (مانند فیلیت ها و شیست های آلومین دار) بخشی از آب از خارج منشأ می گیرد که در ماقمای سخت شده وارد می شود.

عوامل دیگری مانند شکستگی و گسل در سنگها موجب تشدید سرپانتینیزاسیون آنها می گردد.

بر اساس نظر هیس لایتر تغییرات سنگهای اطراف کرومیت همواره شدیدتر از بخش‌های دیگری است که فاقد کرومیت می‌باشد، این دانشمند معتقد است که پدیده مزبور ناشی از آب مagma-توژنی است که از خود توده کرومیت مجدداً خارج می‌شود و به سنگهای اطراف تأثیر می‌گذارد.

اما پدیده سرپانتینیزاسیون بطور نسبتاً بی‌قاعده انجام می‌گیرد، این تغییر در بخش کناری توده سنگ و اکثرًا در امتداد شکستگی‌ها و گاهی نیز در داخل سنگ به اشکال نوار مانند و رشته‌ای ظاهر می‌شود.

ضمن سرپانتینیزاسیون سنگ ابتدا کانی اولیوین و بعد انواع پیروکسن و بالاخره آمفیبول‌ها متأثر می‌شود و بدین جهت در یک توده آذرین قلیایی سنگهای دونیت شدیدتر از پیروکسنتیت‌ها سرپانتینیزه می‌شوند.

از نظر کانی شناسی هر دو نوع سرپانتین یعنی کانی کریزوتیل (سرپانتین رشته‌ای) و آنتی‌گوریت (سرپانتین ورقه‌ای) تشکیل می‌گردد.

بنابرنظر آنگل (F. Angel) سرپانتینیزاسیون شامل دو شکل متمایز می‌باشد که عبارتست از:

- 1- اتوسرپانتینیزاسیون که ضمن آن سرپانتین کریزوتیل تشکیل می‌گردد.
- 2- دیناموسرپانتینیزاسیون که در ضمن آن سرپانتین آنتی‌گوریت ایجاد می‌شود. در منطقه بالکان نوع کریزوتیل در سنگهای کرومیت دار بیشتر است.

در توده های سنگهای بسیار قلیایی جنوب ایران (فاریاب - آبدشت) هر دو نوع سرپانتین تشخیص داده می شود. در ضمن سرپانتینیزاسیون کانیهای مختلف دیگری نیز تشکیل می گردد و از آن جمله سوزنهای نازک مانیتیت که بطور ثانوی ایجاد می شود.

ساخت و بافت کرومیت:

برای مشخص کردن ماده معدنی کرومیت در کانسارهای آن سه نکته اساسی ساخت و بافت و شکل آن مورد توجه قرار می گیرد.

در منابع علمی آمریکا غالباً به جای ساخت (Structure)، کلمه (Form) و به جای بافت (Texture)، کلمه ساخت (Structure) بکار رفته است. غرض از ساخت در این مبحث،
حالت خاص دانه های کرومیت از لحاظ شکل، درشتی و وضع آن نسبت به کانی های
نجاور بخصوص سیلیکاتهاست (میکروسکپی) و اصطلاح بافت ناظر بر جایگزینی و پخش
کرومیت در حوزه کانسار است (ماکروسکپی).

ساخت :

کرومیت بخشی بصورت اتومرف، قسمتی نیز گزنومرف دیده می شود. قطر دانه های آن بین ۰/۲ میلی متر متغیر است. بلورهای اتومرف آن کمتر از شکل گزنومرف است. این بلورها اکثر ریز و کوچکتر از ۲ میلی متر است و غالباً در سنگهای واجد پیروکسن زیاد دیده می شود.

بلورهای گزنومرف غالباً دانه بندی منظم دارد. در سنگهای آنورتوزیت بلورهای کرومیت دارای یال های محدب است که تحت تأثیر خورده‌گی شیمیایی قرار گرفته است. در

اثر حرکاتی که توده کرومیت بعد از سخت شدن ممکن است تحمل کرده باشد ساخت دیگری نیز بصورت برش مانند در آن ظاهر می شود .

اگر دانه های کرومیت در اثر محلولهای گرمابی و پنوماتولیتی، خوردگی شیمیایی پیدا کرده باشد یالها و حواشی آنها بصورت نامنظم و دندانه دار در می آید و این حواشی با خطوط تیره رنگی از مواد آهن دار مشخص می گردد.

بافت :

بافت اولیه کرومیت که در کانسارهای مختلف آن دیده می شود با ساخت اولیه و منشاء آن بستگی دارد، به این جهت هم کرومیت با بافت های متنوعی مشخص می گردد .

بافت های کرومیت که انواع آن باز بوسیله حالات حد واسطی بهم نزدیک می شود به صورت ذیل است :

●**بافت نامنظم:**

بافتی که در آن دانه های کرومیت بدون نظم و یا بدون تبعیت از جهت خاصی در داخل سنگ های میزبان قرار می گیرد.

●**بافت منظم:**

بافتی که در آن دانه های کرومیت تحت تأثیر عواملی در جهت خاصی متمرکز و به اشکال مختلف دیده می شود. در زیر چند نمونه از بافت کرومیت را معرفی می کنیم :

●**کرومیت لک دار :**

معرف نوعی بافت نامنظم است که لکه های آن از پریدوتیت یا سرپانتین تشکیل شده است و دانه های کرومیت بقطر متوسط ۰/۲ تا ۳ میلی متر بدون نظم در آن پراکنده است، دانه های ریز ماده معدنی غالباً اتومورف ولیکن دانه های درشت تر واجد یالها و حواشی محدب می باشد. در این کانسنگ نسبت مقدار کرومیت به سیلیکات بسیار متغیر است .

•کرومیت پوست پلگی:

این بافت از تجمع دانه های کرومیت تشکیل می شود که در آن بلورهای زیادی از کرومیت دیده می شود. بخشی از آنها اتومرف و قسمتی نیز گزنومرف است و بندرت تک بلورهای کرومیت نیز در آن به چشم می خورد.

تجمع دانه ها در بخشی از آن به شکل کروی و در قسمتی نیز بیضوی است. درشتی دانه ها بین ۳ تا ۳۰ میلی متر تغییر می کند. در نمونه هایی که بافت شکل بیضوی دارد حالات حد واسط بین بافت نامنظم تا بافت منظم جهت یافته مشاهده می شود. هر یک از اشکال کروی یا بیضوی از یک بخش مرکزی کرومیت تشکیل می شود و دور آن بوسیله یک منطقه کرومیتی و اولیوین احاطه شده است .

حالت دیگری از این شکل بنام بافت کوکاد نامیده می شود که در آن در حول هسته کروی کرومیت یک پوسته سرپانتینی قرار دارد و بعد از آن مجدداً حاشیه دیگری قرار گرفته است که دارای بلورهای ریز زیادی از کرومیت می باشد .

حالت دیگری نیز دیده شده است که در آن هسته کروی کرومیت وجود ندارد و یا فقط آثاری از آن دیده می شود و پوسته های دارای دانه های کرومیت فقط در حول بخش مرکزی متشکل از سرپانتین یا دونیت قرار گرفته است.

در بافت منظم یک نوع جهت یافتنی از نظر قرار گرفتن دانه های کرومیت در کانسنگ آن دیده می شود. حالات لایه ای، ورقه ای، نواری از اشکال بافت منظم کرومیت است. در این کانسنگ، لایه ها یا نوارهای کرومیت با بخش های سرپانتین بطور متناسب قرار گرفته است.

بطور کلی کرومیت در مرحله آغازی تبلور بصورت بلورهای ریز اتومرف تشکیل کانسارهای نوع بوشولد صفحه ای شکل می باشند و همراه با سنگهای لایه ای شکل مافیک و اولترامافیک یافت می شوند. کانسارهای اخیر مربوط به پرکامبرین می باشند و در درون نواحی کراتونی قرار دارند. کانسارهای نیامی کرومیت دارای شکل نامنظم تا عدسی شکل می باشند و در درون پریدوتیت های آلپی و یا مجموعه های افیولیتی یافت می شوند.

همراه با کانسارهای کرومیت نوعی دگرسانی بنام سرپانتینی شدن مشاهده می شود. این دگرسانی توسط آبهای حاصل از مagma که ضمن تبلور از آن جدا می شوند، ایجاد می شود. این دگرسانی در محل هایی که تعداد شکستگیها و گسلها زیاد است گسترش بیشتری دارد.

سرپانتینی شدن، ابتدا الیوین، بعد پیروکسن و بالاخره آمفیبول را تحت تأثیر قرار می دهد. این دگرسانی در کانسارهای لایه ای شکل ضعیف، اما در کانسارهای نیامی گسترش

زیادی دارد. ضمن سرپاپتینی شدن، هم کریزوتیل و هم آنتی گوریت ایجاد می شود.

کریزوتیل نتیجه اتوسراپاپتینیزاسیون و آنتی گوریت نتیجه دیناموسراپاپتینیزاسیون است.

در منطقه بالکان نوع کریزوتیل در سنگهای کرومیت دار بیشتر است. در سنگهای بسیار

قلیائی جنوب ایران) فاریاب و آبدشت)، هر دو نوع سرپاپتین تشخیص داده می شود.

نام کرومیوم Chromium از واژه یونانی Chroma به معنی رنگ گرفته شده است.

کرومیوم شانزدهمین عنصر فراوان در پوسته زمین است که در حدود ۰/۰۳٪ پوسته

زمین را می سازد.

کرومیوم فلزی است نسبتاً سخت به رنگ سیاه خاکستری - فولادی با نماد Cr ، عدد

اتمی ۲۴، وزن اتمی ۹۹/۵۱، وزن مخصوص ۷/۱۹ گرم بر سانتی متر مکعب، سختی ۸/۵

در مقیاس موس، دارای جلا و صیقل بالا، گدازپذیری متفاوت، مقاوم در برابر خوردگی،

نقطه جوش ۲۶۷۲ درجه سانتی گراد و نقطه ذوب ۱۸۵۷ درجه سانتی گراد. کرومیوم در

گروه ۶ (VI) جدول تناوبی به عنوان Transition Metals بوده و در دوره ۴ قرار دارد.

در طبیعت بیش از ۲۵ کانی حاوی کروم شناسایی شده است. اما تنها و مهمترین کانی

اقتصادی آن کرومیت می باشد. رنگ آن از سیاه آهنه تا سیاه قهوه ای تغییر می کند، دارای

جلای فلزی بوده و رنگ خاکه آن قهوه ای می باشد، بر روی شعله ذوب نمی شود و

برخلاف کانی مگنتیت در اسیدها حل می شود.

کروم (Chromium) فلزی است شفاف و به رنگ آبی روشن که از لحاظ جلای فلزی

مشابه پلاتین می باشد، این فلز در تماس با هوا بر روی آن قشر اکسیدی بسیار نازک،

متراکم و چسبنده و محافظی ایجاد می‌گردد که بقیه فلز را از اکسید شدن و خوردگی حفظ می‌نماید، این فلز در خالص ترین حالت خود (بیش از ۹۹/۹۹% Cr) به مقدار محدود از طریق روش‌های ویژه و تبخیر در خلاء تولید می‌شود و به دلیل کاربرد وسیع آن در صنایع، به عنوان فلز استراتژیک مطرح می‌باشد.

این فلز به واسطه ویژگی‌های فیزیکی خاص، موارد استفاده وسیعی در صنایع متالورژیکی، شیمیایی و دیرگذازها (نسوزها) یافته است و همچنین در الیاژهای آهنی و غیرآهنی به منظور ایجاد سختی و مقاومت در مقابل اکسایش و خوردگی به کار برده می‌شود.

کرومیت دارای متوسط وزن مخصوص ۳ cm/gr و سختی ۵/۵ موس بوده و نقطه ذوب آن ۲۱۳°C می‌باشد که البته به هنگام مخلوط شدن با چسب‌های ویژه جهت تولید مواد نسوز این نقطه ذوب کاهش می‌یابد، مقاومت حرارتی کانه کروم به مشخصه‌ها و مجموع سیلیکات‌های موجود در کانه بستگی دارد. چون ماده اصلی مورد کاوش در این مهم کروم (Cr) می‌باشد، لذا به طور خلاصه به ویژگی‌های فیزیکی و مکانیکی آن نیز اشاره خواهد شد.