

مطالعه و بررسی خواص سنگی گرونا از دیدگاه فرآوری

فیروز علی نیا
استادیار

بهرام رضایی
استادیار

اسماعیل جرجانی
دانشجوی کارشناسی ارشد

دانشکده مهندسی معدن و متالورژی، دانشگاه صنعتی امیرکبیر

چکیده

ذخایر بزرگی از گرونا در نقاط مختلف ایران از جمله منطقه کوه گبوی رفسنجان گزارش شده است که از لحاظ عبار نیز قابل توجه می باشد. گرونای این منطقه به دلیل وجود ناخالصی های همراه به صورت مستقیم قابل کاربرد در صنایع ساینده، تصفیه آب و دیگر صنایع نمی باشد. به منظور دستیابی به ترکیبات کانی شناختی، نوع گرونا، خواص شیمیایی و حد بهینه خردابیش که از پارامترهای مؤثر در طراحی فلوشیت گرونا می باشد، نمونه، مورد مطالعات عمقی میکروسکوپی، کانی شناسی، تجزیه ابعادی و شیمیایی و تعیین درجه آزادی قرار گرفته است. نتایج به دست آمده نوع گرونای منطقه را آندرایوت با عبار تقریبی ۷۵ درصد تعیین نمود که ذرات آن از نظر شکل گوشیدار بوده و بنابراین از دیدگاه کاربرد در صنایع ساینده و تصفیه آب از اهمیت خاصی برخوردار می باشد. ناخالصی های همراه شامل کوارتز، گلسیت، ولاستونیت، مینیت و هماتیت می باشد. مطالعات تعیین درجه آزادی نیز حد بهینه خردابیش را در حدود ۶۰ میکرون مشخص نموده است. با توجه به مسائل عنوان شده پیش یینی می گردد که بتوان ناخالصی های همراه را با روش های نقلی و یا مغناطیسی از گرونا جدا نمود.

The Characterization Studies of Garnet Deposits from Beneficiation Point of View

Bahram Rezai
Assistant Prof.

Firouz Alinia
Assistant Prof.

Esmail Jorjani
M.Sc. Student

Mining and Metallurgical Eng. Dept. Amirkabir Univ. of Tech.

Abstract

The occurrences of huge reserves of garnet deposits have been reported from different parts of Iran specially those of Kohe-E-Gabri area which is situated near Refsanjan city. These deposits cannot be directly used as abrasives, filter aid and many others because of some impurities present. To know the mineralogical composition, type of garnet, shape of the particles, chemical characters and the mesh of grind which play vital role in finding out suitable flowsheet design, the samples have been subjected to detailed mineralogical and microscopic studies, sieve analysis, liberation studies and chemical analysis. The results obtained have shown that the type of the garnet is andradite with relative grade of 75% and most of the particle shapes are edged type rather than rounded one and this is to be taken into account while using them as abrasives and filter aid.

Quartz, Calcite, Wollastonite, Magnetite and Hematite are the impurities present in the order of abundances and liberation studies have shown that optimum mesh of grind is about 600 microns. Lastly with the investigation carried out we can predict the gravity and magnetic methods would be the suitable separation techniques for removing the impurities.

۳- گرونای کروم^۱

شامل اوواروویت^۱ به فرمول $\text{Ca}_3\text{Cr}_2(\text{SiO}_4)_3$ کاربردهای گرونا شامل تولید ساینده‌های پوششی (کاغذهای ساینده، سنجکهای ساینده، چرخ‌ها و غلتک‌های ساینده)، تصفیه آب (کاهش سختی آب)، گریس سنباده، ساندبلاست، کاربردهای زینتی و استفاده آن در واترجت می‌باشد.

برای کاربرد گرونا در صنعت ساینده‌ها این کانی باقیستی دارای گوشش‌های تیز بوده، از سختی بالایی برخوردار باشد، فاقد انکلوژن بوده و پس از شکستن و خرد شدن دوباره تولید ذرات گوشش دار نماید [۲].

چنانچه کاربرد آن در تصفیه آب و ساندبلاست مطرح گردد، عامل دانه‌بندی مدنظر قرار می‌گیرد. به گونه‌ای که جهت مصرف در تصفیه آب دانه‌بندی درشت ($1/3 + 1/4 - 7/5$) و دانه‌بندی ریز ($3/0 + 0/84 - 0/40$) میلیمتر و جهت مصرف در ساندبلاست نیز از محدوده دانه‌بندی های ($0/3 + 0/21 - 0/59$) و ($0/0 + 0/59 - 0/0$) میلیمتر استفاده می‌گردد [۲].

تولیدکنندگان جهانی گرونا به ترتیب شامل ایالات متحده آمریکا (۴۴ درصد)، استرالیا (۲۸ درصد)، چین (۱۷ درصد)، هند (۹ درصد) و سایر کشورها (۲ درصد) می‌باشند [۳].

فاکتورهای مهم و کنترل کننده رفتار گرونا در طی مراحل فرآوری شامل نوع کانی‌های همراه، درصد هر یک از کانی‌ها، ابعاد، شکل ذرات و جرم مخصوص است.

۱- مقدمه

گرونا نامی عمومی برای گروهی از ترکیبات سیلیکاته با خواص فیزیکی، شکل بلورین و فرمول شیمیایی مشابه می‌باشد. این کانی در سیستم مکبی متبلور شده و شامل یک سری شکل‌های بلورین دوازده وجهی (دوکائدر) تا چهل و هشت وجهی (هگزاکائدر) می‌باشد [۱].

نام گرونا از زبان لاتین و از لغت گرونا تووس^۱ به معنای «دانه اناری» مشتق شده است. فرمول شیمیایی این کانی به صورت $\text{A}_3\text{B}_2(\text{SiO}_4)_3$ می‌باشد که در آن عنصر دو ظرفیتی می‌تواند، هر یک از عناصر کلسیم، منیزیم، آهن و یا منگنز و عنصر سه ظرفیتی نیز عناصری شامل الومینیوم، آهن، کروم و یا به ندرت تیتانیم باشد. براساس عناصر تشکیل دهنده فرمول فوق، گروناها را می‌توان به سه دسته عمدۀ تقسیم نمود [۱]:

۱- گرونای آلومینیوم^۲

الف: گروسولاریت^۲ به فرمول $\text{Ca}_3\text{Al}_2(\text{SiO}_4)_3$
ب: پیروپ^۳ به فرمول $\text{Mg}_3\text{Al}_2(\text{SiO}_4)_3$
ج: آلماندین^۴ به فرمول $\text{Fe}_3\text{Al}_2(\text{SiO}_4)_3$
د: اسپسارتیت^۵ به فرمول $\text{Mn}_3\text{Al}_2(\text{SiO}_4)_3$

۲- گرونای آهن^۶

شامل آندرادیت^۶ به فرمول $\text{Ca}_3\text{Fe}_2(\text{SiO}_4)_3$

جهت تأیید نوع گرونا، نمونه‌ای خالص از گرونا در منطقه با روش‌های معمول فرآوری تهیه و مورد تجزیه شیمیایی قرار گرفت که نتیجه آن در جدول (۲) آمده است.

جدول (۲) نتایج آنالیز شیمیایی نمونه گروناي خالص

درصد وزنی	ترکیبات	درصد وزنی	ترکیبات
۰ / ۰۲۸	SO ₃	۳۷	SiO ₂
۰ / ۰۲۷	K ₂ O	۲۲ / ۴	CaO
۰ / ۰۱۲	P ₂ O ₅	۲۵ / ۲	Fe ₂ O ₃
۰ / ۲۷	(۹۰۰ °C)L.O.I	۲ / ۴۱	AL ₂ O ₃
۱ / ۰۱۳	سایر عناصر	۰ / ۵	MgO
۱۰۰	جمع	۰ / ۱۴	MnO

X.R.D - ۳-۲ مطالعات

جهت تعیین فازهای میزراوژیکی نمونه به روش اشعه X، مقداری نمونه نماینده تهیه و تابعاد زیر ۲۰۰ میکرون، با روش‌های معمول (A.S.T.M) مش دهنده مطابق دیفرانکتوگرامهای به دست آمده مشخص شدند. جدول (۳) ترکیب میزراوژیکی نمونه را نشان می‌دهد.

۳-۲-۱ آنالیز حاصل از X.R.D

گانی	d	۴θ	ردیف
کوارتز	۲ / ۲۴	۲۶ / ۷	۱
ولاستونیت	۲ / ۲۱	۲۶ / ۸	۲
کلسیت	۲ / ۰۲	۲۹ / ۵	۳
آندرادیت	۲ / ۶۹	۳۲ / ۲	۴
منیتیت	۲ / ۵۲	۳۵ / ۴۹	۵

باتوجهه به جدول (۲) و (۳) نوع گروناي غالباً (گروناها عموماً به صورت ترکیبی از انواع آنها یافت می

کانی‌های همراه گرونا در اغلب ذخایر شامل فلدوپهات، میکا، هورنبلند، پیروکسن و کوارتز می‌باشد. کانی‌های همچون منیتیت، پیریت، لیمونیت، ایلمنیت، پیروتیت، روتیل، کالکوپیریت و کروندوم نیز به میزان کمتری در آنها یافت می‌شود. روش‌های معمول فرآوری گرونا در سطح جهانی شامل روش‌های ثقلی، مغناطیسی و فلواتسیون است [۲].

منطقه کوه گبری با وسعت ۹۰ کیلومتر مربع در چهل کیلومتری شرق رفسنجان و یا به طور دقیق تر در سمت راست کیلومتر هفتاد و چهار کیلومتری رفسنجان و در فاصله یک کیلومتری شمال دهکده ده پناه قرار دارد [۳].

مطالعات خواص سنگی بر روی گروناهای این منطقه جهت دستیابی به روش‌های مناسب فرآوری در ادامه این مقاله آورده شده است.

۲- آزمایش‌ها

۲-۱ آماده سازی نمونه

نمونه ارسالی از ناحیه کوه گبری، پس از سنگ شکنی تا حد زیر ۲۲۶۰ میکرون، با روش‌های معمول کاهش ابعاد و نمونه گیری، به وزن‌های ۱۰۰۰ گرمی جهت آزمایش‌های مختلف آماده گردید.

۲-۲ تجزیه شیمیایی نمونه

مقدار معینی از نمونه معرف پس از عبور از سرند ۱۵۰ مش (A.S.T.M) جهت تعیین اکسیدهای موجود در نمونه تجزیه شیمیایی شده است که نتایج حاصل در جدول (۱) درج شده است.

جدول (۱) نتایج آنالیز شیمیایی نمونه گرونا

درصد وزنی	ترکیب	درصد وزنی	ترکیب
۰ / ۰۷۲	K ₂ O	۳۵	CaO
۰ / ۰۵	SO ₃	۲۴ / ۶	SiO ₂
۰ / ۰۳	P ₂ O ₅	۲۲	Fe ₂ O ₃
۳ / ۴۹	(۹۰۰ °C)L.O.I	۲ / ۰۸	AL ₂ O ₃
۱ / ۶۶	سایر عناصر	۰ / ۸۲	MgO
۱۰۰	جمع	۰ / ۲	MnO

موجود در سطح و همچنین در حاشیه دانه ها به اکسیدهای آهن (هماتیت، گوتیت و لیمونیت) تبدیل شده است که این مسئله باعث تخریب ساختمان گرونا گردیده و سختی آن را کاهش می دهد.

۲.۵. تهیه نمودار استاندارد به منظور عیار سنجدی گرونا با توجه به اینکه فرمول شیمیایی کلیه گروناها ترکیبی از عناصر مختلف (SiO_4)₃ (A_3B_2) بوده و در باطله های همراه گرونا نیز، این عناصر وجود دارند بنابراین به کمک تجزیه شیمیایی نمی توان عیار گرونا را مشخص نمود. جهت عیار سنجدی گرونا در طی مطالعات مقدماتی و عملیات فرآوری، نمودار استانداری تهیه گردید. برای تهیه این نمودار ابتدا مقداری گرونا خالص با روش های معمول تهیه و سپس درصد های مقادیری از باطله به آن اضافه گردید. در انتها جهت کاهش میزان خطا، ۱۰ درصد وزنی فلورین نیز به عنوان استاندارد داخلی به نمونه ها اضافه و از کلیه نمونه ها با عیارهای مختلف، X.R.D تهیه گردید. نسبت بین سطح زیر پیک اصلی گرونا به سطح زیر پیک اصلی فلورین در تمامی نمودارها به عنوان معیار عیار سنجدی نمونه ها مدنظر قرار گرفت. جدول (۶) نسبت بین سطح زیر پیک اصلی گرونا به سطح زیر پیک اصلی فلورین به ازای عیارهای مختلف گرونا و شکل (۳) نمودار استاندارد تهیه شده را نشان می دهد.

جدول (۶) نسبت بین سطح زیر پیک اصلی گرونا به سطح زیر پیک اصلی فلورین به ازای عیارهای مختلف

نسبت پیکها	عيار گرونا (%)	نسبت پیکها	عيار گرونا (%)
۱/۶۹	۶۲/۱۱	۰/۸۵	۳۵/۵
۱/۸۵	۷۱/۳۹	۱/۲۵	۴۲/۷۹
۲/۱۵	۷۸/۲۴	۱/۱۸	۴۸/۳
۲/۷	۹۰	۱/۲۶	۵۵/۴۳

با توجه به شکل (۳) معادله این نمودار نیز مطابق رابطه زیر می باشد:

$$G = ۳۱/۸۹۹ y + ۸/۵۸$$

شوند) آندرادیت با فرمول شیمیایی $\text{Ca}_3\text{Fe}_2(\text{SiO}_4)_3$ بوده و سایر کانی ها به ترتیب فراوانی شامل کلسیت، منیتیت، ولاستونیت و کوارتز می باشند.

۲-۴- مطالعات میکروسکوپی

در فرآوری گرونا بررسی های میکروسکوپی و کانی شناسی نقش مهمی را ایفاء می کنند. از آن جمله می توان به تعیین نوع و عیار تقریبی کانی ها، میزان درگیری آنها، ابعاد ذرات، شکل ذرات، حد بهینه خردایش و خواص ویژگی های سطحی گروناها همچون اکسیداسیون اشاره نمود. پس از آماده سازی نمونه، ۱۰ مقطع نازک تهیه و با میکروسکوپ نور عبوری، مطالعاتی بر روی مقاطع انجام گردید. درصد تقریبی کانی ها در جدول (۴) درج شده است که مطالعات X.R.D را نیز تأیید می کند. انواع و درصد گروناهای موجود نیز، در جدول (۵) نشان داده شده است.

جدول (۴) درصد کانی های تشکیل دهنده نمونه

کانی	گرونا	کلسیت	کوارتز	ولاستونیت	منیتیت و هماتیت	۷
درصد	۷۵	۷	۵	۶	۷	درصد

جدول (۵) نوع و درصد گروناهای موجود در نمونه

کانی	آندرادیت	گروسوپلار	آلمندین	پیروپ	اسپسارتین	کمتر از یک	درصد
۹۰	۷	۱-۲	۱				درصد

مقاطع نازک، نیز در شکل های (۱) و (۲) نشان داده شده است. از مطالعات میکروسکوپی نتایج زیر را می توان مطرح نمود:

- الف: کانی اصلی نمونه گرونا بوده و ۸۰ درصد ذرات آن ابعادی بین ۳۰۰-۴۰۰ میکرون دارند.
- ب: درگیری گرونا بیشتر با منیتیت و ولاستونیت است و به نظر می رسد بتوان با خردایش نمونه تا حد زیر ۵۰۰ میکرون به درجه آزادی مطلوب دست یافت.
- ج: در محدودی از مقاطع، گرونا در امتداد شکستگی های

۷: نسبت بین سطح زیر پیک اصلی گرونا (A_1) به سطح زیر پیک اصلی فلورین (A_2)
G: عیار تقریبی گرونا قبل از اضافه کردن فلورین

فراکسیون توسط محلول های سنگین با جرم مخصوص های ۲/۸۹ (برموفرم)، ۳/۲۲ (دی یدو متان) و ۰/۴ (فرمات مالونات تالیوم) گرم بر سانتیمتر مکعب مورد جدایش قرار گرفت. شکل (۷) توزیع گرونا در بخش غرق شده را نسبت به جرم مخصوص محلول سنگین نشان می دهد. با توجه به این شکل با کاهش ابعاد ذرات تا حد ۵۰۰ میکرون، میزان توزیع گرونا در بخش (جرم مخصوص) ۳/۲، ۳، افزایش می یابد و این مسأله نشان دهنده آزاد شدن ذرات گرونا و تجمع آنها در این بخش است.

۳- نتایج

با توجه به مطالعات انجام شده بر روی گرونای منطقه کوه گبری رفسنجان می توان به نتایج زیر دست یافت:
۱) نتایج تجزیه شیمیایی و مطالعات X.R.D نشان می دهد که نوع گرونا، آندرادیت و فراوان ترین کانی موجود در نمونه است. سایر کانی ها به ترتیب فراوانی شامل کلسیت، منیتیت و لاستونیت و کوارتز می باشند.
۲) مطالعات کانی شناسی و میکروسکوپی نشان می دهد که:

الف: در بعضی از ذرات، آهن موجود در ساختمان آندرادیت در حاشیه دانه ها و در شکاف های موجود در سطح آنها در حال تبدیل به اکسیدهای آهن بوده و این مسأله باعث تخریب سطح ذرات گردیده و سختی آنها را کاهش می دهد.

ب: در گیری گرونا بیشتر با منیتیت و لاستونیت است و به نظر می رسد بتوان با خردایش نمونه تا حد زیر ۵۰۰ میکرون به درجه آزادی مطلوب دست یافت.

ج: شکل ذرات بیشتر گوشه دار بوده و از دیدگاه کاربرد این مواد در صنایع مختلف از اهمیت خاصی برخوردار است.

۳) مطالعات توزیع ابعادی نشان می دهد که:
الف: تقریباً ۸۰ درصد مواد دارای ابعادی کمتر از ۱۱۴۰ میکرون است.

ب: توزیع گرونا در فراکسیون ($1000 + 500$) میکرون زیاد بوده و این مسأله می تواند تأییدی بر درجه آزادی محاسباتی توسط سایر روشها باشد.

۴) در مطالعات درجه آزادی نتایج زیر حاصل گردید:
الف: در روش شمارش میکروسکوپی ۸۰ درصد ذرات گرونا در دانه بندی ریزتر از ۶۳۰ میکرون به درجه آزادی می رستند. ب: در روش محلول های سنگین با

۲-۶- مطالعات توزیع ابعادی

برای مطالعه و بررسی تغییرات عیار و توزیع گرونا در بخش های مختلف دانه بندی نمونه ای به وزن ۱۰۰۰ گرم مورد تجزیه سرندی قرار گرفت. منحنی های دانه بندی و توزیع گرونا در شکل های (۴) و (۵) نشان داده شده است.

براساس مطالعات توزیع ابعادی می توان نتایج زیر را مطرح نمود.

الف: عیار متوسط نمونه ۷۷ درصد است.
ب: تقریباً ۸۰ درصد ذرات دارای ابعادی کمتر از ۱۹۰۰ میکرون و ۵۰ درصد مواد دارای ابعادی کمتر از ۱۱۴۰ میکرون است.

ج: توزیع عیار در فراکسیونهای ($1400 + 2000$) و ($500 + 100$) میکرون نسبت به سایر فراکسیونها بیشتر بوده و این مسأله در مطالعات تعیین درجه آزادی می تواند مد نظر قرار گیرد.

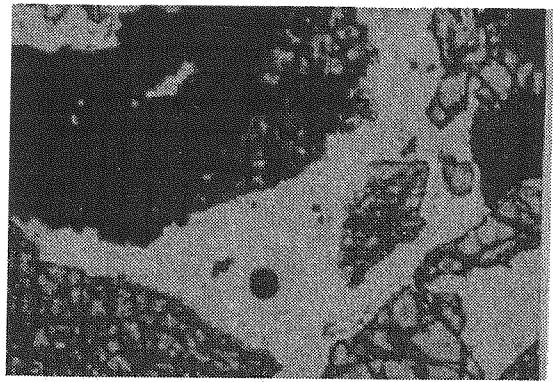
۲-۷- مطالعات تعیین درجه آزادی

جهت بررسی درجه آزادی گرونا از ناخالصی های همراه از دو روش شمارش میکروسکوپی و محلول های سنگین استفاده شده است.

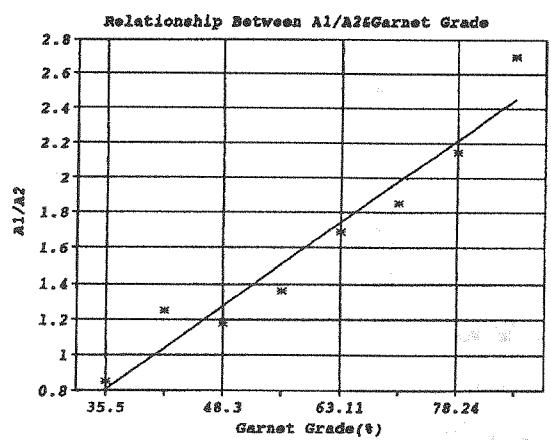
۲-۷-۱- تعیین درجه آزادی از طریق شمارش میکروسکوپی
در این مرحله، پس از تجزیه سرندی نمونه؛ از هر بخش ۲۰ دانه به طور غیر انتخابی جدا کرده و چنانچه مجموع دانه ها در هر فراکسیون کمتر از ۲۰۰ عدد باشد، تمام نمونه، مورد استفاده قرار خواهد گرفت. پس از تعیین تعداد گرونای آزاد، در گیر و باطله، درجه آزادی در هر فراکسیون محاسبه شده است. نتیجه حاصل از این بخش در شکل (۶) نشان داده شده است.

با توجه به شکل (۶) هشتاد درصد ذرات گرونا در دانه بندی ریزتر از ۶۳۰ میکرون به درجه آزادی می رستند.

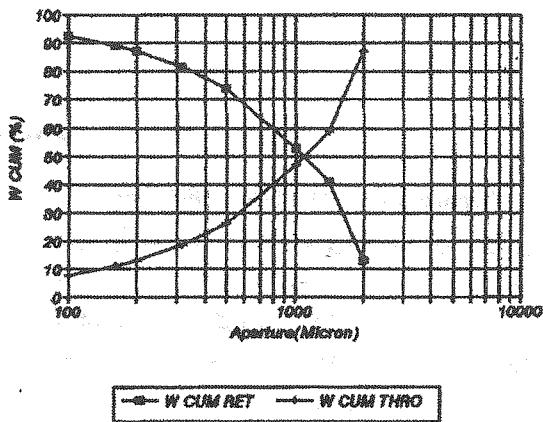
۲-۷-۲- تأیید درجه آزادی به روش محلول های سنگین
نمونه تا ابعاد کمتر از ۱ میلیمتر خرد و سپس به فراکسیون های ($1000 + 700$), ($500 + 700$) و ($500 + 315$) میکرون تفکیک گردید. سپس هر



شکل (۲) مقطع نازک با بزرگنمایی ($5 \times 1/6 \times 12/5$) دانه های سیاه منیتیت می باشند. کلسیت نیز در شکل مشخص است.



شکل (۳) نمودار استاندارد عیار سنگی برای گرونا



شکل (۴) منحنی دانه بندی (خروجی از سنگ شکن)

کاهش ابعاد از ۱۰۰۰ به ۵۰۰ میکرون توزیع گرونا در محدوده مایع سنگین با جرم مخصوص ($3/32 - 4/03$) افزایش می یابد که این مسئله نشان دهنده افزایش آزادی گرونا است.

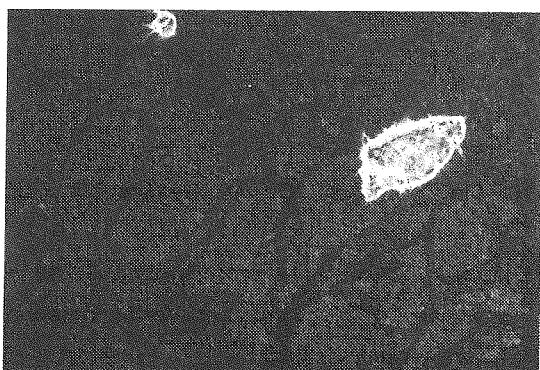
(۵) باتوجه به وزن مخصوص و خواص مغناطیسی آندرادیت و کانی های همراه و از طرفی باتوجه به درجه آزادی گرونا روش های فرآوری به صورت زیر پیش بینی می گردد:

الف: جرم مخصوص تقریبی کانی های آندرادیت، ولستونیت، کلسیت و کوارتز به ترتیب $2/8$, $3/8$, $2/72$ و $2/65$ گرم بر سانتیمتر مکعب بوده و درجه آزادی مطلوب تقریباً 600 میکرون می باشد. لذا پیش بینی می شود بتوان با برخی از روش های ثقلی از جمله میز، اسپیرال، جدا کننده مولتی گراویتی و سپس یک مرحله جدا شدن مغناطیسی شدت پایین جهت جدا شدن منیتیت گرونا را پر عیار نمود.

ب: گرونا پارامنیتیت بوده و کلیه باطله های همراه آن به جز منیتیت، دیامنیتیت می باشند، لذا می توان در دو مرحله به روش مغناطیسی گرونا را پر عیار نمود. در مرحله اول می توان با جدا کننده مغناطیسی شدت بالا ($12-19$ کیلو گوس) گرونا و منیتیت را جدا و سپس با جدا کننده مغناطیسی شدت پایین (1 کیلو گوس) منیتیت را جدا نمود [۵].

ج: باتوجه به میزان درجه آزادی گرونا به خصوص بخش ریزدانه، روش فلوتاسیون نیز می تواند مد نظر قرار گیرد.

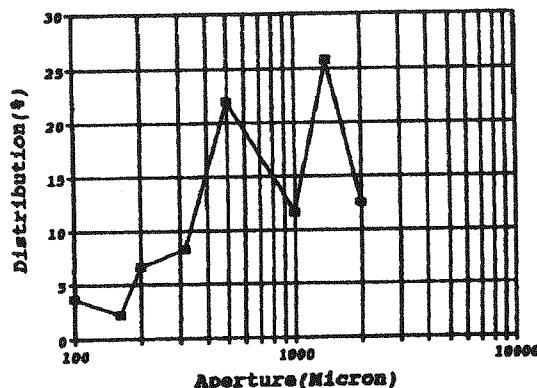
۶ در نهایت گرونایی این منطقه جهت کاربرد در صنایع تصفیه آب، واترجت، ساند بلاست و شایید ساینده های پوششی توصیه می گردد.



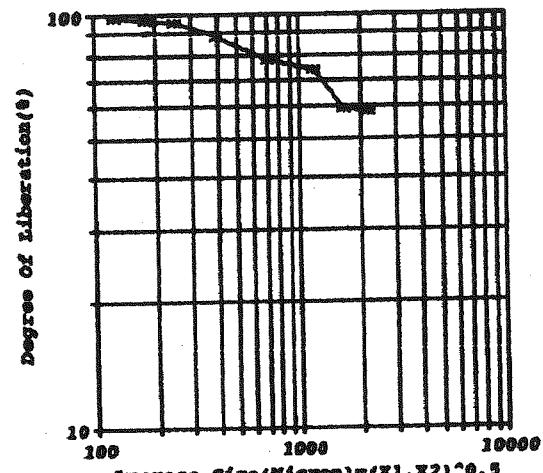
شکل (۱) مقطع نازک با بزرگنمایی ($5 \times 1/6 \times 12/5$) دانه های

سیاه، گرونایی است که در حاشیه و درزه ها اکسید شده است -

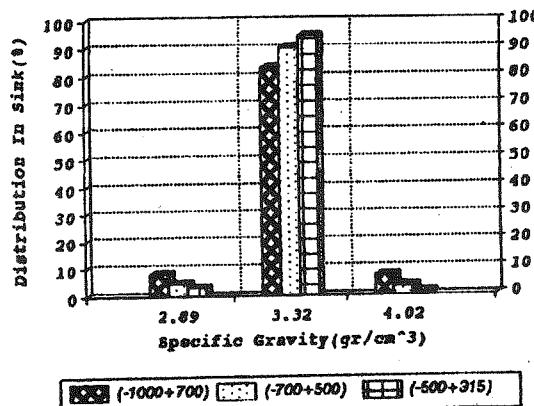
زمینه روش گرونا است .



شکل (۶) توزیع درجه آزادی



شکل (۵) منحنی تغییرات توزیع گرونا



شکل (۷) توزیع گرونا در بخش غرق شده به ازای جرم مخصوص های مختلف از محلول سنگین و دانه بندی های مختلف

مراجع

- [1] John D. Rouse, "Garnet" Butterworths Gem Books. (1986)
- [2] Grodon T. Austin, "Abrasive Materials", Annual Report, U.S. Department of Interior, Bureau of Mines, pp: 1-34 (1991)
- [3] U.S. Bureau of Mines, "Mineral Commodity Summaries", (1991, 1992, 1993, 1994).
- [4] صرافی، علیرضا و آفتتابی، علیجان بررسی ساینده ها از نوع گروناهای استان کرمان، سازمان زمین شناسی مرکز کرمان (۱۳۷۰).
- [5] Wills, B.A., "Mineral Processing Technology", 2nd ed. Pergamon press. pp 525 . (1981).