

Mineralogy, Chemical Composition and Industrial use of Feldspars from Mashhad and in Comparison with other Feldspar Deposits in Iran

Karimpour, M. H.

Faculty of Sciences, Ferdowsi University of Mashhad, Mashhad

Ebrahimi, K.

Faculty of Sciences, Ferdowsi University of Mashhad, Mashhad

Keywords: *Alkali feldspar, Albite, K-feldspar, Ceramics, Glass.*

Abstract: Mashhad granite and granodiorites are intruded in three different period between Triassic to Late Jurassic. Muscovite- biotite granite and pegmatites (the youngets) are exposed between Khaladge and Khajeh Mourad area. Alkali feldspars within pegmatite dykes, between Gheshlagh, and Khaladge, were studied in detail including ore reserve estimation, mineralogy, chemical composition, and industrial uses. Feldspar in the Gheshlagh area is K-rich type ($K_2O > \%9$ and $Na_2O < \%2$). While in Khajeh Mourad area, both types of K and Na-rich feldspars are recognized. The Gheshlagh feldspar is suitable for ceramic body and the Na-rich type from Khajeh Mourad is applicable in glass and as filler in paint and rubber industries.

پژوهشی

کانی شناسی، ترکیب شیمیایی و مصارف صنعتی فلدسپات‌های مشهد و مقایسه آنها با دیگر فلدسپات‌های ایران

محمد حسن کریم‌پور

گروه زمین شناسی، دانشگاه فردوسی مشهد

حسرو ابراهیمی

گروه زمین شناسی، دانشگاه فردوسی مشهد

چکیده: گرانو دیوریت و گرانیتها محدوده دهنو-وکیل آباد- خواجه مراد در سه مرحله زمانی در محدودهٔ تریاس تا اوخر ژوراسیک نفوذ کرده‌اند. پگماتیتها واقع در مسکویت- بیوتیت گرانیت، و فلدسپات گرانیت، جوانترین توده‌های نفوذی جنوب مشهداند. دایکهای پگماتیتی مناطق قشلاق، کال‌چفوکی و خواجه مراد مورد تعیین ذخیره شدند. ۵ نوع دایک پگماتیتی در این مناطق شناسایی شدند. فلدسپات‌های قشلاق از نوع غنی از پتاسیم $\text{K}_2\text{O} < 2\%$ و $\text{Na}_2\text{O} < 9\%$ بوده. در محدودهٔ خواجه مراد فلدسپات‌ها قلیایی از نوع غنی از پتاسیم و غنی از سدیم‌دار حاوی ۴ تا ۷٪ Na_2O و کمتر از ۳٪ K_2O است. فلدسپات‌های این مناطق با معادن مهم فلدسپات ایران مقایسه شدند. فلدسپات قشلاق بهترین نوع فلدسپات غنی از پتاسیم ایران و مشابه معدن قزل‌چه (زنجان) است. فلدسپات قشلاق به عنوان مادهٔ اصلی سازنده‌ای سرامیکی کاربرد دارد. ترکیب فلدسپات غنی از سدیم خواجه مراد مشابه معادن فلدسپات قره‌داش (زنجان)، بمرود (قاین) و چقائی (همدان) است. این فلدسپات در صنایع شیشه و پرکننده در رنگ‌سازی، لاستیک، و تمیز کننده کاربرد دارد.

واژه‌های کلیدی: فلدسپات قلیایی، آلبیت، پتاسیم فلدسپات، سرامیک، شیشه

مقدمه

حدود ۶۵ درصد از فلدوپاتها قلیایی در صنایع شیشه‌سازی، ۳۰ درصد در صنایع سرامیک، و ۵ درصد دیگر به عنوان پرکننده و موارد دیگر به مصرف می‌رسد. در صنایع شیشه‌سازی از فلدوپات برای تأمین آلومینیوم و سدیم مورد نیاز استفاده می‌شود [۱]. در ساخت انواع محصولات سرامیکی از فلدوپات قلیایی بهره می‌برند. فلدوپات در رنگ‌سازی و لاستیک‌سازی به عنوان پرکننده به مصرف می‌رسد. همچنین به میزان کمتری به عنوان ساینده و در مواردی تمیزکننده به کار می‌رود. از فلدوپات سدیک به بخار دمای ذوب پایین (۱۱۵°C)، چسبندگی کم آن و موارد دیگر در تهیه انواع لعابها و شیشه استفاده می‌کنند، حال آنکه فلدوپات پتاسیک به عنوان ماده اصلی سازنده‌های سرامیکی کاربرد دارد [۲]. بالاخره ترکیب کانی شناسی، شیمیایی، میزان ذخیره و مصارف صنعتی فلدوپاتهای موجود در پگماتیتها و گرانیتها مشهد مورد مطالعه قرار گرفتند.

کانی شناسی پگماتیتها، گرانیتها و گرانودیوریتها

گرانیت و گرانودیوریتها مشهد براساس سن و ترکیبات کانی شناسی به سه گروه تقسیم می‌شوند:

- (۱) گرانودیوریت و کوارتز مونزودیوریتها دهنو-وکیل‌آباد-کوهسنگی (شکل ۱)
- (۲) فلدوپات گرانیت سنگبست (شکل ۱)
- (۳) مسکویت-بیوتیت گرانیت و پگماتیتها خلچ-قشلاق (شکل ۱)

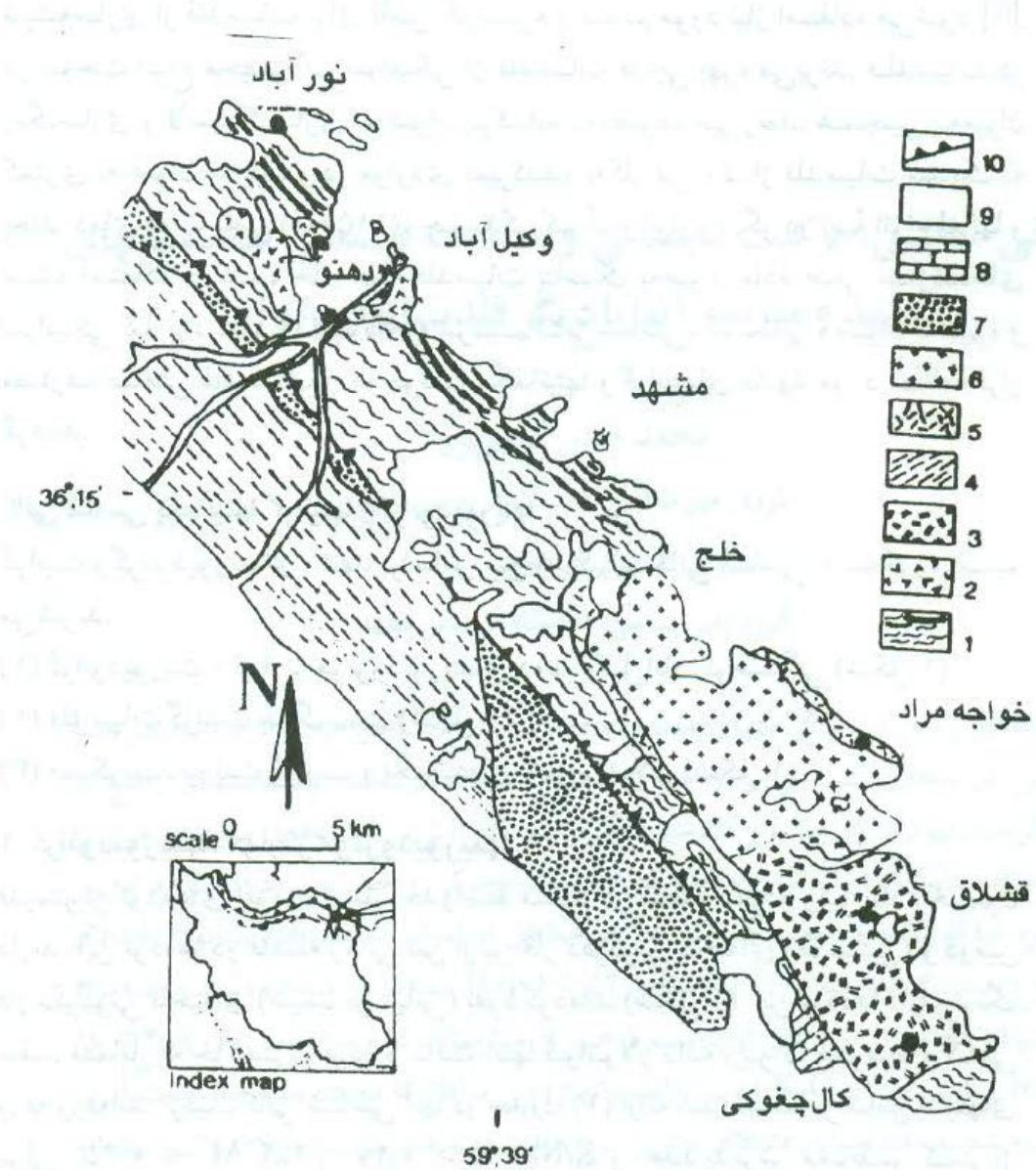
۱- گرانودیوریتها-کوارتز مونزودیوریتها

قدیمترین توده‌های نفوذی اسید-حدواسط مشهد در منطقه دهنو و وکیل‌آباد رختمن دارند. این توده‌ها در فاصله زمانی بین اولین فاز دگرگونی ناحیه‌ای (هرسینین) و دومین فاز دگرگونی ناحیه‌ای (سیمیرین میانی) نفوذ کرده‌اند (شکل ۱). این توده‌ها دارای رنگ سفید متمایل به خاکستری بوده و بافت آنها گرانولار دانه ریز تا متوسط و گاهی ورقه ورقه‌اند. ترکیب کانی شناسی آنها در جدول (۱) ارائه شده است. براساس نسبتهای مولی $\text{CaO} / \text{Na}_2\text{O} < 47$ ، $\text{C/CAF} > 0.35$ و عدد پذیرش مغناطیس کمتر از ۴۵٪ این توده‌ها به گرانیتها نوع S ارتباط دارند.

۲- فلدوپات گرانیت سنگبست

این توده در محدوده سنگبست، قشلاق، و ریاط خاکستری در منطقه‌ای به وسعت ۱۰×۵ کیلومتر مریع رخمنون دارد (شکل ۱). این توده دارای رنگ سفید متمایل به خاکستری و بلورهای پتاسیم فلدوپات صورتی است و تشکیل بلورهای درشت داده‌اند

(۱ تا ۶ سانتی متر) که ترکیب کانی شناسی آن در جدول (۱) آمده است. براساس خصوصیات ترکیب شیمیایی و عدد پذیرش مغناطیس این توده از گروه گرانیتهای S است.



شکل ۱ - نقشه زمین‌شناسی جنوب مشهد. ۱- زون دگرگونی شمال (اسلیت، فیلیت، کوارتزیت، مرمر و افیولیتهای دگرگون شده)، ۲- گرانوڈیوریت و کوارتز مونزوڈیوریت دهنو - وکیل آباد - کوهسنگی، ۳- فلدسپات گرانیت (سنگ بست)، ۴- زون دگرگونی جنوب (تریاس فوقاری - ژوراسیک تحتانی)، ۵- آپلیت گرانیت، ۶- مسکویت - بیوتیت گرانیت، ۷- کنگلومرا، ماسه سنگ و شیل ژوراسیک، ۸- آهک کرتاسه، ۹- رسوبات کواترنر، و ۱۰- گسل (تراست).

جدول ۱ - ترکیب کانی شناسی توده‌های اسید - حد بواسطه منطقه مشهد (کانیهای مودال) [۱]

کانی	دهنو- وکیل اباد کوه‌سنگ	گرانو- دیبوریت	فلذسپات گرانیت	مسکویت گرانیت خلع - قشلاق
کوارتز	۲۵ تا ۴۵	۱۵ تا ۲۵	۳۲ تا ۴۰	۲۵ تا ۳۸
آلکالی فلذسپات	۸ تا ۱۵	۲۱ تا ۲۵	۳۲ تا ۴۰	۲۱ تا ۲۵
پلازیوکلاز	۳۵ تا ۵۰	۸ تا ۱۷	۲۷ تا ۳۲	۲۷ تا ۳۲
بیوتیت	۱۱ تا ۱۵	۱۰ تا ۱۵	۵ تا ۱/۵	۱/۵ تا ۲/۵
مسکویت	-	-	-	۲/۵ تا ۵
آمفیبول - پیروکسن	دارد	-	-	-
گارنت	-	-	-	دارد
تورمالین	-	-	-	دارد

۳- مسکویت - بیوتیت گرانیت

این توده‌ها از محدوده قشلاق تا خلنج رخنمون دارند (شکل ۱). قطعاتی از فلذسپات گرانیت که دارای تورق بوده و جهت آن در قطعات یکسان نیست در این توده‌ها یافت می‌شوند. براساس سن نسبی، این توده‌ها بعد از دومین فاز دگرگونی ناحیه‌ای (سیمیرین میانی) و قبل از کرتاسه نفوذ کرده‌اند. ترکیب کانی شناسی آن در جدول (۱) آرازه شده است. بافت در حاشیه آپلیتی و به طرف مرکز گرانولار دانه متوسط است. براساس نسبتها مولی $K/Na+K < 0.6$ و $C/CAF < 0.22$ و عدد پذیرش مغناطیس، این توده‌ها از گروه گرانیتهای نوع S هستند. با در نظر گرفتن مسکویت، گارنت و نسبت مولی $A/NKC < 1/1$ این گرانیتها نیز از نوع غنی از آلومینیوم اند.

۴- پگماتیتها

دایکهای پگماتیتی غالباً در توده‌های مسکویت- بیوتیت گرانیت، و فلذسپات گرانیت نفوذ کرده‌اند. در سایر توده‌های اسید- حد بواسطه طور محدود دایکهای پگماتیتی مشاهده می‌شوند. بیشترین تجمع آنها در مناطق قشلاق، رباط خاکستری، و خواجه مراد واقع شده است (شکل ۱).

دایکهای پگماتیتی از نظر ترکیب کانی شناسی به انواع زیر تقسیم می‌شوند.

الف- میکروکلین، کوارتز، آلبیت و مسکویت

ب- میکروکلین، کوارتز، مسکویت، آلبیت و تورمالین

پ- میکروکلین، کوارتز، مسکویت، آلبیت و گارنت

ت- میکروکلین، کوارتز، مسکویت، آلبیت و بریل

پگماتیتها نوع الف: فراواتر و متنوعترند.

الف-۱) ضخامت آنها از ۵ تا ۲۰ متر تغییر می‌کند. آریمومت بین ۲۰ تا ۸۰ درجه و شیب ۴۵ تا ۷۵ درجه است. این دایکها از ۹۰ درصد میکروکلین (نسبتاً خالص) به رنگ صورتی و تا طول ۱۵ سانتی متر، ۶ درصد کوارتز شفاف، و تا ۴ درصد مسکویت تشکیل شده‌اند.

الف-۲) این نوع پگماتیت حاوی ۵۰ تا ۶۰ درصد میکروکلین صورتی با مقدار کم انکلوزیون کوارتز، ۲۰ تا ۳۰ درصد کوارتز، و ۴ تا ۷ درصد مسکویت درشت بلور است.

الف-۳) این نوع حاوی ۵۰ تا ۶۰ درصد میکروکلین و کوارتز به صورت بافت گرافیک، ۲۰ درصد کوارتز و تا ۲۰ درصد مسکویت است.

الف-۴) این نوع مشابه الف-۲ به اضافه مقدار کمی هماتیت و کائولین است.

الف-۵) این نوع حاوی ۶۰ تا ۷۰ درصد میکروکلین با کوارتز به حالت بافت گرافیک، ۱۰ درصد کوارتز، و ۱۰ درصد مسکویت (با ابعاد تا ۶ سانتی متر) سرسیست تا ۱۵ درصد با آگرگات شعاعی است.

پگماتیتهاي نوع ب: اين دايکها حاوی ۷۰ تا ۸۰ درصد میکروکلین خالص با ابعاد تا ۷۰ سانتي متر، ۱۰ تا ۱۵ درصد کوارتز، تا ۵ درصد مسکویت به ابعاد ۲ سانتي متر و ۵ درصد تورمالین به طول حداچشم ۱۰ سانتي متر.

پگماتیتهاي نوع پ و ت نسبتاً محدود هستند.

میزان ذخیره فلدسپات

- پگماتیتها: دايکهاي پگماتيتي محدوده شمالی و جنوبی قشلاق از نظر طول، عرض، و تعداد در ۵۰۰ متر مربع اندازه گيري شدند [۳]. مجموع ذخایر اين دايکها با عيار متوسط ۶۰ درصد میکروکلین که عمدتاً از نوع غنی از پتاسیم است، حداچشم عمق محاسبه ذخیره ۳۰ متر در نظر گرفته شد. ذخیره بخش شمالی در حدود $2/5$ میليون تن با عيار تقریبی ۶۳ درصد میکروکلین و ذخیره جنوبی در حدود ۱ میليون تن با عيار ۶۰ درصد میکروکلین برآورد شد.

- مسکویت-بیوتیت گرانیت: این توده‌ها حاوی ۲۱ تا ۲۵٪ پتاسیم فلدسپات، ۲۷ تا ۳۲٪ آلبیت، ۳۵ تا ۳۸٪ کوارتز، ۲/۵ تا ۵٪ مسکویت، و ۱/۵ تا ۲/۵٪ بیوتیت‌اند. ذخیره آن تا عمق ۱۰۰ متر تقریباً به مقدار $10^6 \times 11250$ تن است.

- فلدسپات گرانیت: این توده متشکل از ۲۷ تا ۳۸٪ پتاسیم فلدسپات، ۲۷ تا ۳۰٪ آلبیت، ۱۸ تا ۲۵٪ کوارتز، و ۵ تا ۸٪ بیوتیت است. و میزان ذخیره آن تا عمق ۱۰۰ متر تقریباً برابر $10^6 \times 8000$ تن تعیین شد.

- آپلیت گرانیت: آپلیت گرانیت مشابه مسکویت-بیوتیت گرانیت است. فقط به میزان ۲ تا ۳ درصد در آن تورمالین و گاهی گارنت مشاهده می‌شود. ذخیره آن تا عمق ۱۰۰ متر به میزان ۲۷۵ میليون تن برآورد شد.

ترکیب شیمیایی فلدسپاتهای مشهد

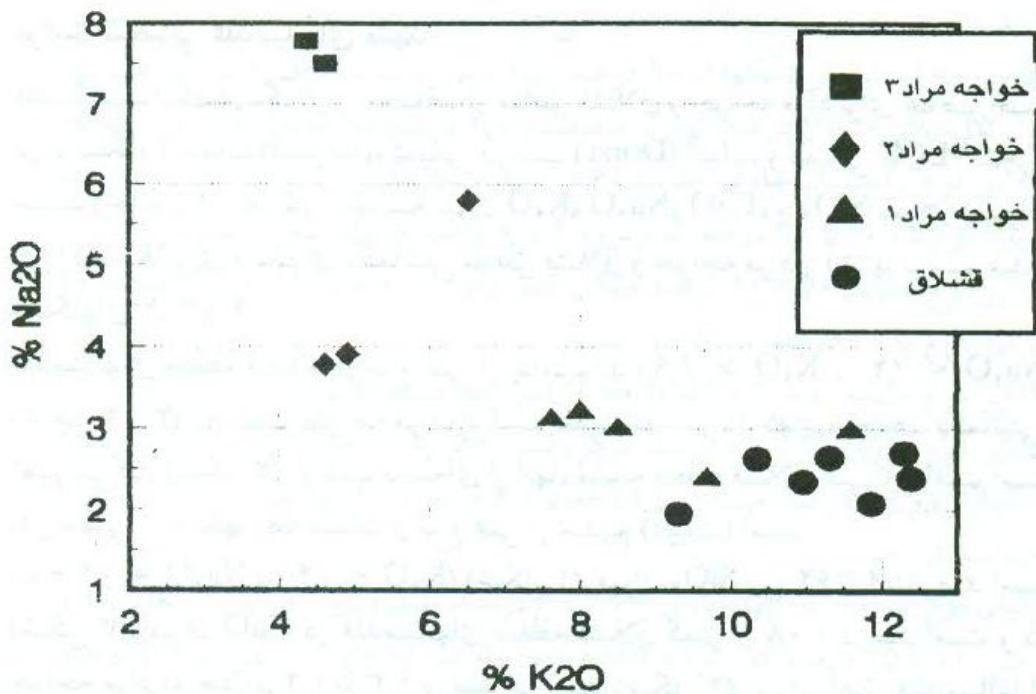
فلدسپات دایکهای پگماتیتی مختلف از مناطق قشلاق و خواجه مراد برای عناصر اصلی در دانشگاه تاسمانیا (استرالیا)، کمپانی درست (Dorst) آلمان، و کمپانی ECC^(۱) (تجزیه شدنده) (جدول ۲). به منظور مقایسه میزان SiO_2 , CaO , Na_2O , K_2O , و Al_2O_3 نمودار تغییرات این اکسیدها برای دایکهای پگماتیتی مناطق قشلاق و خواجه مراد و آپلیتها ترسیم شدند (شکل‌های ۲، ۳ و ۴).

فلدسپاتهای منطقه قشلاق از نوع غنی از پتابسیم‌اند ($\text{Na}_2\text{O} < \text{K}_2\text{O} > \text{CaO}$) (شکل ۲ و ۳). به سمت خواجه مراد، ترکیب فلدسپاتها، در دایکهای مختلف پگماتیتی، تغییر می‌کند (شکل ۲). ترکیب دسته‌ای از آنها، مشابه منطقه قشلاق غنی از پتابسیم است. در بعضی از دایکها، فلدسپات از نوع غنی از سدیم (آلیت) است.

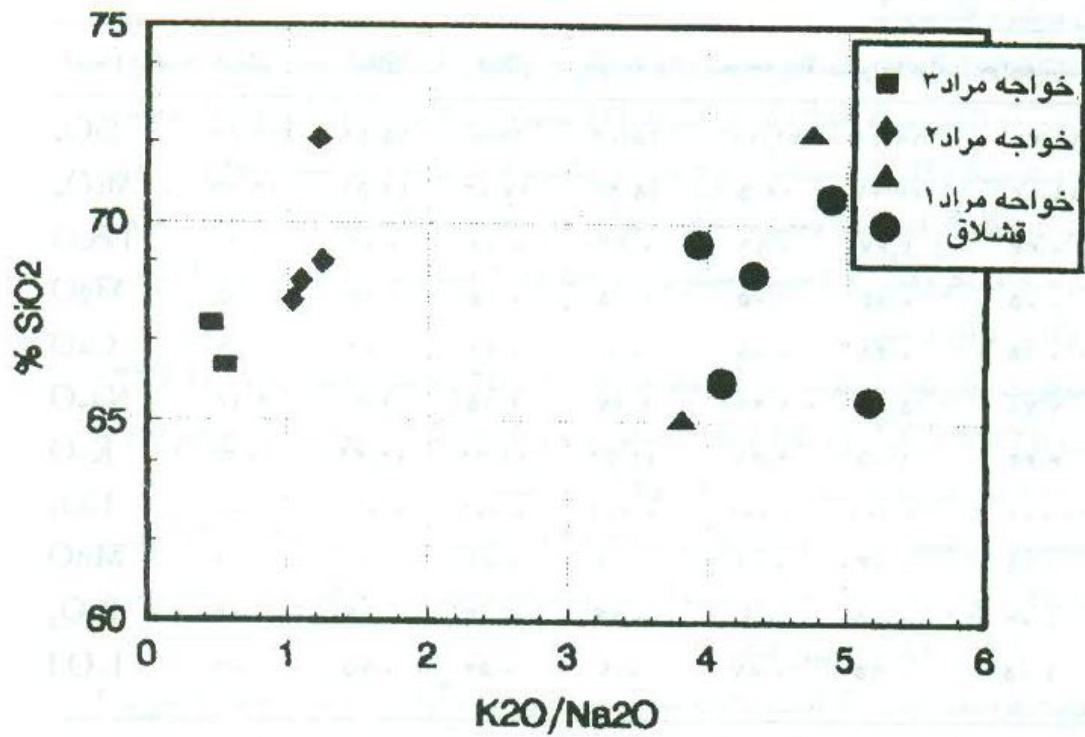
$\text{Na}_2\text{O} = 7\% - 17\%$ و $\text{K}_2\text{O} < 7\% - 17\%$ (شکل ۲). میزان SiO_2 بین ۷۴ تا ۶۴ درصد است (شکل ۳). میزان CaO در فلدسپاتهای منطقه قشلاق کمتر از ۰٪۰۸ درصد است و در خواجه مراد به حدود ۰٪۰۲ تا ۰٪۰۳ درصد می‌رسد (شکل ۴). میزان آهن فلدسپاتها از منطقه قشلاق به خواجه مراد افزایش می‌یابد (جدول ۲).

جدول ۲- ترکیب شیمیایی فلدسپاتهای قشلاق و خواجه مراد (میانگین نمونه‌ها) [۳]

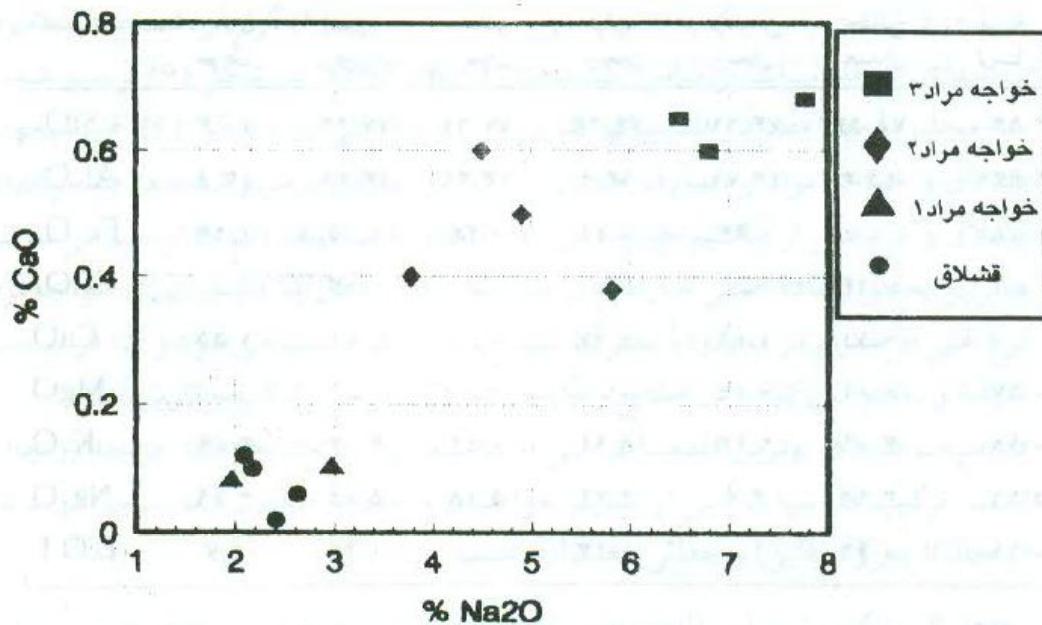
				خواجه مراد	خواجه مراد	خشلاق	خشلاق	خشلاق	خشلاق	اکسید / درصد
۶۶/۳۶	۶۸/۲۸	۷۲/۲۲	۶۵/۰۳	۶۸/۸	۶۵/۵۸	۶۹/۴۷				SiO_2
۱۹/۱۲	۱۷/۴۷	۱۴/۵	۱۸/۸۱	۱۷/۰۲	۱۸/۵۶	۱۶/۳۳				Al_2O_3
۰/۳۴	۱/۴۷	۰/۱۶	۰/۲۲	۰/۰۸	۰/۰۶	۰/۱				TiFeO
۰/۰۵	۰/۰۵	۰/۰۵	۰/۰۵	۰/۰۵	۰/۰۵	۰/۰۵				MgO
۰/۶۸	۰/۳۸	۰/۰۸	۰/۱	۰/۱۲	۰/۰۲	۰/۰۶				CaO
۷/۷۸	۵/۸۱	۱/۹۶	۲/۹۷	۲/۶۵	۲/۴	۲/۶۳				Na_2O
۴/۳۴	۶/۰۵	۹/۳۱	۱۱/۳۲	۱۱/۴۲	۱۲/۳۹	۱۰/۳۶				K_2O
۰/۰۰۱	۰/۰۰۱	۰/۰۰۱	۰/۰۰۱	۰/۰۰۱	۰/۰۰۱	۰/۰۰۱				TiO_2
۰/۰۱	۰/۰۳	۰/۰۱	۰/۰۱	۰/۰۱	۰/۰۱	۰/۰۱				MnO
۰/۰۴	۰/۱۵	۰/۱	۰/۱۴	۰/۰۳	۰/۰۴	۰/۱۳				P_2O_5
۱/۰۵	۰/۹۵	۰/۸۷	۰/۹	۰/۵۴	۰/۷۵	۰/۷۲				L.O.I



شکل ۲ - مقایسه دامنه تغییرات Na_2O و K_2O در فلدسپاتهای قشلاق و خواجه مراد.



شکل ۳ - مقایسه نسبت تغییرات $\text{SiO}_2/\text{Na}_2\text{O}$ و $\text{K}_2\text{O}/\text{Na}_2\text{O}$ در فلدسپاتهای قشلاق و خواجه مراد.



شکل ۴ - مقایسه دامنه تغییرات Na_2O و CaO در فلدسپاتهای قشلاق و خواجه مراد.

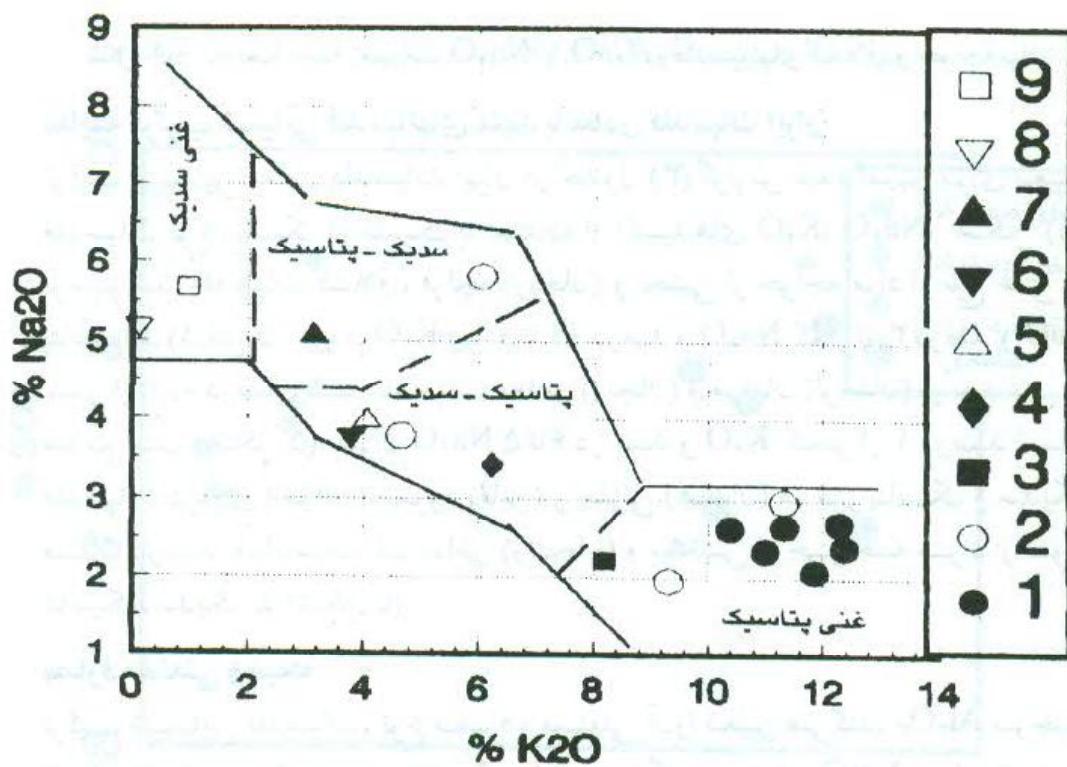
مقایسه ترکیب شیمیایی فلدسپاتهای مشهد با معادن فلدسپات ایران ترکیب شیمیایی معادن فلدسپات ایران در جدول (۳) گزارش شده است. برای تعیین فلدسپات نوع پتاسیک از سدیک با استفاده از اکسیدهای Na_2O , K_2O , CaO , شکل (۵) ترسیم شد. فلدسپات قشلاق، قزلچه (زنجان) و بخشی از خواجه مراد از نوع غنی از پتاسیم‌اند (شکل ۵). میزان K_2O بین ۸ تا ۱۴ درصد و Na_2O کمتر از ۳ درصد و CaO کمتر از ۱٪ درصد است. فلدسپات مغانلو (زنجان) و مرزبان (لرستان) از نوع غنی از سدیم است (شکل ۵). میزان Na_2O ۵ تا ۶ درصد و K_2O کمتر از ۱ درصد است. فلدسپات دردوی (خواف)، بمود (قاین) و چقائی (همدان) در مرز پتاسیک و سدیک قراردارند. فلدسپات قره‌داش (زنجان) و بخشی از خواجه مراد از نوع پتاسیک-سدیک‌اند (شکل ۵).

مصارف صنعتی و نتیجه

ترکیب شیمیایی فلدسپات، نوع مصرف صنعتی آنرا تعیین می‌کند. Al_2O_3 موجب افزایش مقاومت شیشه در برابر گرما و خمیدگی می‌شود. Na_2O دمای ذوب و چسبندگی را کاهش می‌دهد. K_2O کشش سطحی را افزایش می‌دهد. CaO دمای ذوب و چسبندگی را بالا می‌برد و به دلیل اختلاف ضریب انبساط آن با Na_2O و K_2O موجب ترک خوردنگی محصولات سرامیکی می‌شود.

جدول ۳ - ترکیب شیمیایی فلذسپاتهای ایران [۴]

مرزبان لرستان	چقائی همدان	فرهداش زنجان	فرلجه زنجان	معانلو زنجان	بمرود قاین	دردوى خواه	اكسيد / (ادرصد) دردوى خواه
۷۳/۹۳	۷۵,۵۴	۷۴,۶۱	۷۴,۲۳	۷۷,۶۱	۷۷,۲۳	۷۰,۳	SiO_2
۱۶/۹۳	۱۵,۳	۱۳,۷۱	۱۳,۹	۱۳,۴۱	۱۳,۴۸	۱۳,۵	Al_2O_3
۰,۱۸	-	۰,۴۴	۰,۱۸	۰,۴۴	۰,۱۵	۰,۶۳	Fe_2O_3
۰,۱۲	۰,۱۴	-	-	-	۰,۰۳	-	TiO_2
-	۰,۱۱	۰,۰۶	۰,۰۷	-	۰,۷۱	۱,۵۵	CaO
۰,۶۷	۰,۰۱	۰,۱۱	-	-	-	-	MgO
۰,۹۸	۴,۰۶	۶,۲۳	۸,۹۳	۰,۱۲	۳,۱۴	۳,۷۹	K_2O
۵,۶۶	۳,۹۶	۳,۴	۲,۲۲	۵,۱۸	۵,۰۵	۳,۷۹	Na_2O
۰,۶۱	۰,۹۶	-	۰,۲۳	-	۰,۲۷	۱,۷	L.O.I.

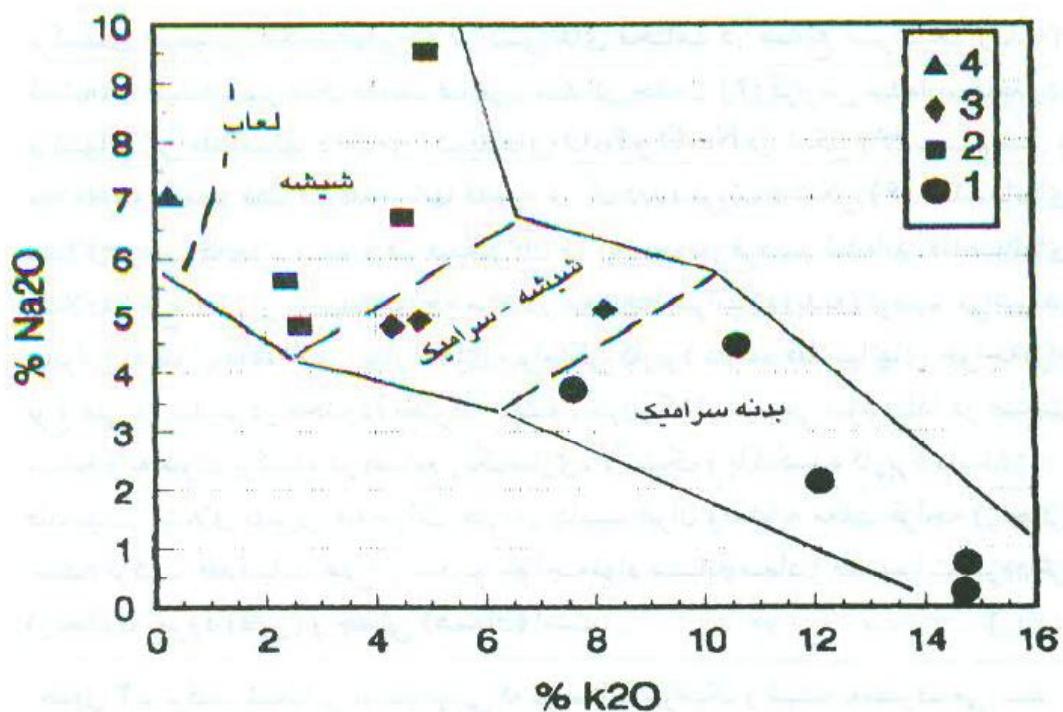


شکل ۵ - مقایسه دامنه تغییرات Na_2O و K_2O در فلذسپاتهای ایران و تعیین نوع فلذسپات.
 ۱- قشلاق، ۲- خواجه مراد، ۳- قزلجه (زنجان)، ۴- قرهداش (زنجان)، ۵- چقائی (همدان)،
 ۶- دردوى (خواه)، ۷- بمرود (قاین)، ۸- معانلو (زنجان) و ۹- مرزبان (لرستان)

ترکیب‌های شیمیایی فلدسپاتهایی که در کشورهای مختلف در صنایع سرامیک (بدنه)، شیشه، و شیشه - سرامیک به مصرف می‌رسند در جدول (۴) گزارش شده‌اند. محدودهٔ ترکیب‌های این فلدسپاتها براساس اکسیدهای Na_2O و K_2O در شکل (۶) ترسیم شد. و سه محدودهٔ مهم مصرف فلدسپاتها قلیایی در آن دیده می‌شود شکل (۶). فلدسپاتهای قشلاق و خواجه مراد و مصارف صنعتی آن در این نمودار ترسیم شده‌اند. فلدسپاتهای قشلاق و نوع غنی از پتاسیم خواجه مراد در محدودهٔ سرامیک (بدنه) ترسیم می‌شوند، بنابراین به عنوان مادهٔ اصلی سازنده‌ای سرامیکی کاربرد دارند. فلدسپاتهای خواجه مراد نوع غنی از سدیم در محدودهٔ مصرف شیشه - سرامیک ترسیم می‌شود و لذا در صنعت شیشه و به عنوان پرکننده در صنایع رنگ‌سازی، لاستیک و پاک‌کننده کاربرد دارند. فلدسپات قشلاق بهترین فلدسپات غنی از پتاسیم ایران و مشابه معدن قزلچه (زنجان) است. ترکیب فلدسپات غنی از سدیم خواجه مراد مشابه معادن فلدسپات قره‌داش (زنجان)، بمرود (قاین) و چقائی (همدان) است.

جدول ۴ - ترکیب شیمیایی فلدسپاتهایی که در صنایع سرامیک و شیشه به مصرف می‌رسند [۵، ۶، ۷ و ۸]

اکسید درصد	سرامیک آمریکا	سرامیک آمریکا	سرامیک امeriکا	سرامیک فرانسه	شیشه فرانسه	شیشه ایتالیا	شیشه سوئد	شیشه - سرامیک/سرامیک - شیشه نروژ
SiO_2	۶۷/۰۴	۷۱/۸۴	۶۷/۵۴	۶۳/۷۱	۷۰/۰۶	۷۵/۴	۶۴/۳۰	۷۵/۴
Al_2O_3	۱۸/۰۲	۱۶/۰۶	۱۹/۲۵	۲۱/۸۹	۱۸/۵	۱۴/۵	۲۰	۱۴/۵
Fe_2O_3	۰/۰۴	۰/۰۹	۰/۰۹	۰/۰۹	۰/۰۸	۰/۱۸	۰/۱۸	۰/۱۸
CaO	۰/۳۸	۰/۴۸	۱/۹۴	۰/۷	۰/۳	۰/۲۵	۱/۵	۰/۲۵
K_2O	۱۲/۱	۷/۶	۴/۰۵	۲/۳۷	۰/۱۱	۴/۳	۸/۳	۴/۳
Na_2O	۲/۱۲	۳/۷۲	۶/۹۶	۵/۶	۱۰/۲	۴/۸	۴/۹	۴/۸
L.O.I.	۰/۳	۰/۲	۰/۱۳	۰/۲۱	-	-	-	-



شکل ۶ - مقایسه دامنه تغییرات Na_2O و K_2O در فلدسپات‌هایی که در صنایع سرامیک (بدنه و لعب) و شیشه به مصرف می‌رسند. ۱- سرامیک (بدنه)، ۲- شیشه، ۳- سرامیک- شیشه و ۴- لعب و شیشه

مراجع

1. Rogers, C., and Neal, P. J. (1983) *Feldspars, Industrial Minerals and Rocks*, 5th Edition, p.709-722.
2. Benedusi, S. (1998) *Feldspar in Sardinia, In pole position for ceramic market*: Industrial Minerals, Feb. 1998, p. 57-59.
- 3- کریمپور، محمد حسن (۱۳۷۰) مطالعه و بررسی پتانسیل معدنی پگماتیتها، گرانیتها و گرانودیوریتهای مشهد برای فلدسپات: طرح پژوهشی، ص ۵۲
- 4 - شیخی کاریزکی، حسین (۱۳۷۳) *feldspat و feldspatoئید*، سازمان زمین‌شناسی ایران طرح کتاب ۱۳
- 5 - ابراهیمی، خسرو (۱۳۷۷) گرانیتهای مشهد و نگرشی بر پتانسیل اقتصادی آنها: دومین همایش انجمن زمین‌شناسی ایران، ص ۱۸ تا ۲۳
6. Bolger, R. (1995) *Feldspar and nepheline syenite*. Industrial Minerals, May. p. 25-45.
7. Harben, P.W. (1987) *Feldspar and nepheline syenite: Industrial Minerals Glass Survey*, p. 69-80.
8. Watson, I. (1981) *Feldspathic fluxes*: Industrial Minerals, No. 163, p. 21-45.