

امکان‌سنجی بهبود کیفیت فلدوپات‌های استان اصفهان

به منظور استفاده در صنایع کاشی و سرامیک

سید محمد رئوف حسینی*، محمدرضا عزیزی‌نیا، ابراهیم عظیمی، علی احمدی عامله

ایران، اصفهان، ۸۴۱۵۶۸۳۱۱، دانشگاه صنعتی اصفهان، دانشکده مهندسی معدن

* r.hosseini@cc.iut.ac.ir

چکیده:

ذخایر خاک صنعتی فراوانی در استان اصفهان شناسایی شده و مورد بهره‌برداری قرار گرفته است که متاسفانه بعلت وجود ناخالصی‌هایی از جمله سیلیس و اکسیدهای آهن، با قیمت بسیار ارزان فروخته می‌شوند. هدف از انجام این پژوهش، حذف ناخالصی‌های مذکور و افزایش ارزش افزوده آنها جهت ارایه به کارخانجات کاشی و سرامیک می‌باشد. بدین منظور، سه نمونه فلدوپات از معادن واقع در ورزنه، نایین و کاشان تهیه و پس از خردایش و تعیین دانه‌بندی، تحت آنالیز شیمیایی و کانی شناسی قرار گرفت. سپس، نمونه زیر ۲۵۰ میکرون به منظور کاهش سیلیس وارد هیدروسیلکلون شد که در سرریز سیلکلون، به طور متوسط، میزان سیلیس ۴٪ کاهش و مقدار آلومینیا ۱/۲٪ افزایش یافت. لیکن، مقدار اکسید آهن حدود ۲٪ بیشتر شد. سرریز سیلکلون، جهت کاهش آهن، تحت جدایش مغناطیسی شدت بالا قرار گرفت و در نهایت میزان اکسید آهن موجود، به طور متوسط ۱٪ کاهش یافت. برای حذف بیشتر آهن، کنسانتره جدایش مغناطیسی، با استفاده از سدیم دیتیونیات لیچ شد که به دلیل حذف سیلیس همراه با آهن، کاهش آهن قابل ملاحظه‌ای مشاهده نشد. در نهایت، خوارک اولیه، با بهره‌گیری از اکزالیک اسید تحت لیچینگ قرار گرفت که میزان اکسید آهن برای نمونه کاشان، به زیر ۱٪ رسید. همچنین، بررسی‌های اولیه، نشان داد که ایجاد کارخانه‌ای با ظرفیت ۱۵۰ هزار تن در سال، با توجه به قیمت تمام شده و فروش ۳۰ و ۱۰ هزار ریال بر تن و دوره بازگشت سرمایه چهار سال، اقتصادی می‌باشد.

اطلاعات مقاله:

دربافت: ۱۶ آبان ۱۳۹۶

پذیرش: ۱۷ دی ۱۳۹۶

کلید واژه:

فلدوپات، آهن، سرامیک،
هیدروسیلکلون، جدایش مغناطیسی،
لیچینگ

۱- مقدمه

CaAl₂Si₂O₈ (آنورتیت) [۱]. در جهان، سالانه نزدیک به ۲۰ میلیون تن فلدوپات تولید می‌شود که کشور ایتالیا ۲۵ درصد این تولیدات را به خود اختصاص داده و در رتبه بعدی، کشورهای ترکیه و چین قرار دارند [۲]. از فلدوپات‌های به عنوان ماده اولیه در ساخت شیشه، محصولات سرامیکی،

فلدوپات‌ها (Feldspars) که از فراوان‌ترین کانی‌ها در پوسته زمین می‌باشند، عبارتند از کانی‌هایی با فرمول KA₁Si₃O₈ (فلدوپات پتاسیک)، NaAlSi₃O₈ (آلیت) و



استفاده از جدایش مغناطیسی سرریز، کانی‌های آهن‌دار مغناطیسی به راحتی حذف می‌شوند. در نهایت، کانی‌های آهن‌دار غیر مغناطیسی با استفاده از فلوتواسیون یا لیچینگ حذف خواهند شد. در پژوهش حاضر، نمونه‌های فلدوسپات از سه نقطه مختلف استان اصفهان تهیه و پس از بررسی‌های شیمیایی و کانی‌شناسی اولیه، امکان بهبود کیفیت آنها از دیدگاه کاهش ناخالصی‌های آهن و سیلیس با بهره‌گیری از تست‌های هیدروسیکلون، جدایش مغناطیسی شدت بالا و لیچینگ مورد بررسی قرار گرفت.

۲- فعالیت‌های تجربی

۱-۱- آماده‌سازی نمونه

خاک مورد مطالعه از محصول درجه دوم سه معدن خاک صنعتی استان اصفهان به نام‌های چاهشور در نزدیکی ورزنه، سپرو در نزدیکی نایین و توکل یحیی‌آباد در نزدیکی کاشان نمونه‌برداری شد. نمونه‌ها پس از ورود به آزمایشگاه، با استفاده از سنگ شکن فکی و دیسکی خردایش شدند. سپس برای کاهش بیشتر اندازه ذرات، وارد آسیای گوله‌ای شده و با درصد جامد٪ ۵۰ به مدت ۷۵ دقیقه خرد شدند. در مرحله نهایی آماده‌سازی، دانه‌بندی محصول آسیا با استفاده از سری سرندي ۲۵۰، ۱۰۵، ۸۸، ۶۳، ۴۴ و ۳۷ میکرون انجام شد و مانده روی هر سرند جهت انجام آنالیز XRF به آزمایشگاه ارسال شد.

آنالیز شیمیایی و کانی‌شناسی بر روی محصول آسیاکاری، با استفاده از XRD و XRF انجام شد که نتایج حاصل در جدول (۱) و شکل (۱) نشان داده شده‌اند. بر طبق آنالیز XRD که در شکل (۱) مشاهده می‌شود، نمونه‌های مورد

لاستیک، رنگ، فایبرگلاس، کود شیمیایی و سایر محصولات استفاده می‌شود [۳].

در ایران معادن زیادی با عنایون فلدوسپات، کائولن و خاک‌های صنعتی ثبت شده که در حال استخراج می‌باشند. طبق آمار، در استان اصفهان [۴]، حدود ۱۸ معدن خاک صنعتی به ثبت رسیده که متسافانه به علت کیفیت پایین محصول و وجود ناخالصی‌های متعدد، بویژه اکسی/هیدروکسیدهای آهن، با وجود کارخانجات متعدد کاشی و سرامیک در استان و همچنین استان‌های هم‌جوار، بیشتر آنها تعطیل هستند یا با ظرفیت بسیار پایینی استخراج می‌شوند.

وجود ناخالصی‌های آهن باعث ایجاد رنگ قرمز تا قهوه‌ای در بدنه سرامیک شده که بر روی کیفیت محصولات تولیدی تاثیر منفی می‌گذارد [۳، ۵]. به دلیل اینکه حضور ناخالصی‌های آهن یکی از مشکلات کلیدی جهت استفاده از کائولن و فلدوسپات در صنعت کاشی و سرامیک است، لذا باید به زیر یک درصد کاهش داده شود [۶].

برای فرآوری فلدوسپات‌ها با هدف کاهش ناخالصی‌های اکسید آهن و سیلیس از شیوه‌های متنوع استفاده می‌شود. این روش‌ها شامل انواع روش‌های فیزیکی و شیمیایی از جمله جدایش مغناطیسی، جدایش ثقلی، فلوتواسیون و لیچینگ می‌باشند. کارایی روش‌های فلوتواسیون و لیچینگ بالاتر بوده و البته از نظر هزینه، گرانتر تمام می‌شوند. بنابراین راهکار رایج، انجام پیش تغليظ با بهره‌گیری از روش‌های ارزان‌تر نظیر هیدروسیکلون و مغناطیسی و سپس استفاده از لیچینگ یا فلوتواسیون می‌باشد [۷]. با بکارگیری چند مرحله‌ای هیدروسیکلون‌ها، میزان سیلیس بدليل راهیابی به تهییز سیکلون، کاهش داده شده و سپس با

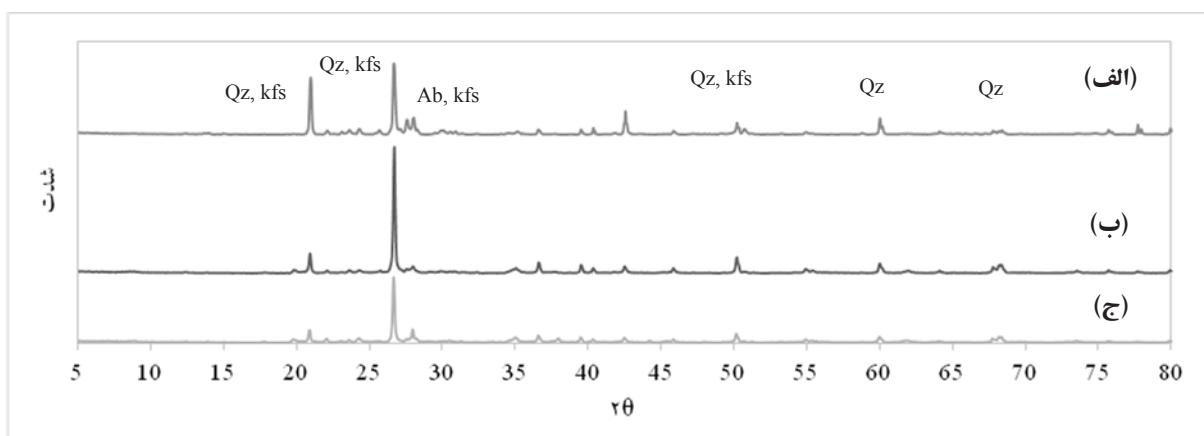


تشخیص دقیق فاز حاوی اکسی/هیدروکسیدهای آهن بعلت مقدار کم (زیر ۵٪)، توسط آنالیز XRD امکان پذیر نمی باشد.

مطالعه، حاوی کوارتن، اورتوکلاز، آلیت بعنوان فازهای اصلی و مقدار کمی موسکوویت و کلسیت در فاز فرعی می باشند.

جدول ۱- خلاصه نتایج آنالیز شیمیایی محصول آسیا با استفاده از XRF

نمونه	SiO ₂	Al ₂ O ₃	K ₂ O	Na ₂ O	Fe ₂ O ₃	CaO	MgO	Cl	LOI
نایین	۶۴/۸	۱۷/۴	۷/۴	۲/۲۵	۱/۸	۰/۷	۰/۵	۱/۳	۲/۶
ورزن	۶۱/۶	۱۵/۶	۴/۱	۲/۶	۴/۱	۰/۴	۱/۲	۱/۵	۷/۳
کاشان	۷۱/۳	۱۱/۹	۵/۶	۳/۱	۱/۶	۲/۴	۰/۷	۰/۴	۲/۶



شکل ۱- نتایج آنالیز XRD بر روی محصول آسیاکاری.

(الف) نمونه کاشان، (ب) نمونه نایین، (ج) نمونه ورزنه. (Qz: کوارتن، kfs: فلدسپات پتاسیک، Ab: آلیت)

۲-۳- آزمایش‌های لیچینگ

در این مرحله، جهت حذف ناخالصی آهن باقیمانده در محصول، کنسانتره جداگانه مغناطیسی شدت بالا، تحت لیچینگ شیمیایی با استفاده از سدیم دیتیونیات قرار گرفت. در این آزمایش‌ها، دانسیته دوغاب، ۳۰ درصد وزنی؛ زمان لیچینگ، یک ساعت؛ مقدار سدیم دیتیونیات، ۵۰ گرم بر لیتر؛ دور همزن، ۱۵۰ دور در دقیقه در دماهای ۳۰ و ۶۰ درجه سانتیگراد تنظیم شد. برای تنظیم اسیدیته در pH=۵ از اسید سولفوریک استفاده شد. در آزمایش دیگری، هر سه نمونه اولیه (محصول آسیاکاری) تحت لیچینگ با استفاده از

۲-۲- آزمایش‌های جداسازی

به منظور حذف ناخالصی سیلیس از نمونه‌ها، محصول زیر ۲۵۰ میکرون آسیای گلوله‌ای پس از تهیه دوغاب با درصد جامد ۵٪ و افزودن سیلیکات سدیم بعنوان روانساز به میزان ۵۰۰ گرم بر تن، به مدت ۱۵ دقیقه آماده سازی شد. سپس، دوغاب مذکور با فشار یک اتمسفر به هیدروسیکلونی با قطر سه سانتیمتر وارد شد. در مرحله بعدی، از سرریز هیدروسیکلون، دوغابی با جامد ۱۰٪ تهیه شد و پس از افزودن روانساز و آماده سازی، برای کاهش ترکیبات آهن دار تحت تأثیر میدان مغناطیسی با شدت دو تسلایا قرار گرفت.



بهره‌گیری از هیدروسیکلون، جداکننده مغناطیسی شدت بالا و لیچینگ، تغليظ شدند.

۱-۳- تعیین دانه‌بندی

توزیع ابعادی محصول آسیا با استفاده از آنالیز سرندی تر به همراه میزان سیلیس، آلومینا و اکسید آهن برای هر محدوده ابعادی در جدول (۲) آورده شده است.

اگزالیک اسید قرار گرفت. شرایط این آزمایش مشابه حالت قبل بود با این تفاوت که pH دوغاب، عدد ۳ و دمای انحلال، ۸۰ درجه سانتیگراد تنظیم شد.

۳- نتایج و بحث

هر سه نمونه اولیه، پس از خردایش و کاهش اندازه ذرات توسط سنگشکن و آسیا، تعیین دانه‌بندی شده و سپس با

جدول ۲- توزیع اندازه ذرات نمونه‌های آسیا شده به همراه ترکیب شیمیایی هر محدوده ابعادی

نمونه	اندازه (میکرون)	-۳۸	-۴۴ + ۳۸	-۶۳ + ۴۴	-۸۸ + ۶۳	-۱۰۵ + ۸۸	-۲۵۰ + ۱۰۵	+۲۵۰	جمعی عبوری (%)
روی سرند (%)		۰/۰	۳۰/۶	۳۵/۴	۳۹/۸	۵۶/۹	۶۶/۰	۹۴/۴	
SiO ₂		۳۰/۶	۴/۸	۴/۴	۱۷/۱	۹/۲	۲۸/۳	۵/۶	
Al ₂ O ₃	۰/۰	۶۹/۸	۷۵/۶	۷۸/۴	۷۹/۱	۷۷/۹	۷۴/۳	۷۴/۳	
K ₂ O		۱۸/۶	۱۰/۳	۹/۶	۹/۷	۱۰/۵	۱۰/۶	۱۱/۷	
Na ₂ O		۴/۴	۴/۹	۴/۵	۴/۷	۴/۸	۶/۳	۶/۴	
Fe ₂ O ₃		۱/۴	۱/۵	۱/۳	۱/۲	۱/۴	۱/۵	۱/۸	
		۲/۲	۱/۶	۱/۴	۱/۴	۱/۵	۱/۹	۱/۵	۱۰/۰
روی سرند (%)		۰/۰	۳۳/۹	۳۵/۰	۳۶/۱	۳۸/۶	۴۱/۵	۶۵/۹	
SiO ₂		۳۳/۹	۱/۱	۱/۱	۲/۵	۳/۰	۲۴/۳	۳۴/۱	
Al ₂ O ₃	۰/۰	۵۶/۷	۶۲/۹	۶۳/۸	۶۲/۰	۵۸/۷	۵۳/۳	۵۶/۷	
K ₂ O		۲۱/۹	۱۴/۸	۱۴/۱	۱۱/۴	۱۲/۳	۱۱/۸	۱۲/۸	
Na ₂ O		۴/۱	۴/۴	۴/۵	۵/۵	۶/۱	۷/۳	۶/۵	
Fe ₂ O ₃		۱/۷	۱/۷	۱/۷	۲/۱	۲/۱	۲/۳	۲/۵	
		۷/۲	۷/۵	۲/۴	۹/۳	۱۰/۷	۱۳/۳	۱۰/۴	۱۰/۰
روی سرند (%)		۰/۰	۳۳/۴	۳۶/۵	۴۲/۳	۴۷/۲	۵۱/۸	۷۰/۱	
SiO ₂		۳۳/۴	۲/۱	۵/۸	۴/۹	۴/۶	۱۸/۳	۲۹/۹	
Al ₂ O ₃	۰/۰	۶۰/۵	۶۵/۷	۷۸/۷	۷۱/۸	۶۶/۹	۶۵/۹	۵۲/۹	
K ₂ O		۱۵/۹	۱۰/۴	۸/۵	۸/۵	۷/۳	۷/۲	۸/۰	
Na ₂ O		۴/۹	۷/۱	۶/۳	۶/۷	۹/۰	۱۰/۱	۱۰/۰	
Fe ₂ O ₃		۲/۴	۲/۸	۲/۶	۲/۷	۲/۹	۳/۵	۵/۳	
		۴/۸	۴/۷	۲/۱	۲/۹	۲/۷	۲/۶	۴/۵	۱۰/۰



۲-۳- هیدروسیکلون

در این مرحله، از هیدروسیکلون به منظور کاهش ناخالصی سیلیس و افزایش درصد فلذسپات نمونه‌ها استفاده شد. با شروع به کار پمپ دستگاه، دوغاب وارد سیکلون شده و یک جریان گردابی داخل سیکلون ایجاد می‌شود. ذرات سنگین‌تر که انتظار می‌رود ذرات سیلیس باشند، در اثر نیروی گریز از مرکز به سمت دیواره‌ها رانده شده و به سمت پایین می‌لغزند و از ته ریز خارج می‌شوند. در همین حال، ذرات ریز و سبک، مانند ذرات رسی که نیروی گریز از مرکز تاثیر کمتری بر آنها دارد، در مرکز سیکلون باقی مانده و به سمت بالا صعود نموده و از سرریز سیکلون خارج می‌شوند [۶]. نتایج آزمایش هیدروسیکلون در جدول (۳) مشاهده می‌شود. در مورد نمونه نایین، متاسفانه بازیابی عملیات بسیار پایین بوده، طوریکه تنها حدود ۱۸ درصد کل مواد از سرریز خارج شده و بقیه به بخش باطله راه یافته است. درصد بازیابی برای Al_2O_3 ، ۲۰ درصد، K_2O ۱۵ درصد و Na_2O ۱۸ درصد می‌باشد. بعلاوه، همانطور که ملاحظه می‌شود، ناخالصی سیلیس در محصول، حدود ۴ درصد کاهش داشته است. از طرف دیگر، ناخالصی آهن، نه تنها کاهش نیافته بلکه متاسفانه به ۲/۲ درصد افزایش پیدا کرده است. همانطور که پیش از این اشاره شد، علت این رویداد، میزان بالای آهن در بخش ریزدانه است. با مراجعه به نتایج نمونه ورزنه، بازیابی کلی عملیات در مقایسه با روش‌های مرسوم هیدروسیکلون، مناسب و در حدود ۳۹ درصد است. با وجود اینکه توفیقی در کاهش محتوی سیلیس آن حاصل نشده و میزان ناخالصی آهن آن هم افزایش داشته است، میزان Al_2O_3 و K_2O در سرریز افزایش نسبی از خود نشان می‌دهند که می‌تواند به دلیل

مشاهده می‌شود که در قسمت نرمه (زیر ۳۷ میکرون)، درصد آلومنیا نسبت به بخش‌های دیگر بالاتر است که بعلت حضور مقادیر زیادی از کانی‌های رسی ریزدانه در این بخش می‌باشد. همچنین، مقدار سیلیس بعلت سختی بالا و خردایش کمتر، در قسمت نرمه نسبت به سایر بخش‌ها کمتر می‌باشد. همانطور که دیده می‌شود، مقدار سیلیس نمونه نایین، در تمامی فرآکسیون‌های ابعادی از دو نمونه دیگر بالاتر می‌باشد. همچنین، میزان اکسید آلومنیوم، در نمونه ورزنه بیشتر از سایر نمونه‌ها بوده و نمونه کاشان دارای کمترین مقدار Al_2O_3 است. از دیگرسو، از نظر مقدار K_2O و Na_2O ، نمونه کاشان در تمامی محدوده اندازه‌ها دارای وضعیت بهتری نسبت به دو نمونه دیگر می‌باشد، که با مراجعه به شکل (۱)، می‌توان نتیجه گرفت که میزان بالاتر آلیت و پلاژیوکلازهای پتاسیک در این نمونه، دلیل این تفاوت آشکار است.

با درنظر گرفتن میزان ناخالصی آهن، می‌توان گفت که نمونه ورزنه در تمامی فرآکسیون‌های ابعادی وضعیت بدتری نسبت به دو نمونه دیگر داشته و ناخالصی آهن نمونه کاشان، کمتر است. با توجه به بالا بودن مقدار ذرات ریز (حدود ۳۰ درصد ریز تر از ۳۷ میکرون) و همچنین درصد بالاتر ناخالصی آهن در این ذرات، می‌توان راهیابی ناخالصی آهن به جریان محصول (سرریز) را در مرحله جدایش با هیدروسیکلون پیش بینی نمود.

پس از انجام مرحله خردایش، محصول آسیا با مشخصات آورده شده در جدول (۲) (عنوان خوراک، وارد هیدروسیکلون شد. در بخش بعدی به تحلیل نتایج حاصل از جدایش توسط هیدروسیکلون پرداخته خواهد شد.



هر دو برابر با ۴۳ درصد و بازیابی Na_2O ۲۷ درصد است.

راهیابی کانی‌های فلدوسپات به سرریز باشد. همچنین، بازیابی

جدول ۳- نتایج آزمایش هیدروسیکلون بر روی هر سه نمونه

Fe_2O_3	Na_2O	K_2O	Al_2O_3	SiO_2	درصد وزنی	جریان	نمونه
۲/۲	۲/۳	۶/۳	۱۹/۷	۶۰/۹	۱۷/۷	سرریز	نایین
۱/۰	۱/۵	۳/۵	۸/۵	۸۱/۹	۸۲/۳	ته ریز	
۶/۰	۱/۸	۴/۵	۱۷/۳	۶۰/۰	۳۹/۰	سرریز	ورزنه
۴/۴	۲/۱	۳/۵	۱۳/۲	۷۰/۲	۶۱/۰	ته ریز	
۵/۳	۲/۶	۴/۹	۱۱/۶	۶۴/۴	۳۸/۵	سرریز	کاشان
۲/۵	۲/۹	۵/۶	۷/۷	۷۴/۱	۶۱/۵	ته ریز	

نمونه‌ها، کیفیت محصول بدست آمده در حد استانداردهای مورد نیاز برای صنایع شیشه و سرامیک نمی‌باشند. مطابق اطلاعات ارایه شده در جدول (۴)، نمونه نایین با حفظ نسبی درصد اکسیدهای موجود، از جمله آهن در کنسانتره مغناطیسی، بازیابی حدود ۷۵ درصد داشته است و بنابراین، می‌توان نتیجه گرفت که روش مغناطیس در مورد این نمونه، کارایی مطلوبی ندارد. دلیل این مشاهده، می‌تواند درگیری بالای ذرات اکسید آهن ریزدانه با دانه‌های رس و عدم آزادسازی مناسب آن باشد که مقدار زیادی از ماده ورودی را نیز با خود به بخش مغناطیسی (باطله) برده و بازیابی را کاهش داده است.

در مورد نمونه ورزنه، دیده می‌شود که میدان مغناطیسی با بازیابی بالای ۹۵ درصد و حفظ درصد اکسیدهای موجود در خوراک ورودی، ناخالصی آهن را در حدود ۱/۵ درصد کاهش داده است و لذا، در مقایسه با نمونه قبلی، نتیجه بهتری حاصل شده است. کنسانتره مغناطیسی نمونه کاشان نیز بهبود نسبی را نشان داده و ناخالصی آهن را در حدود یک درصد نسبت به سرریز هیدروسیکلون کاهش داده است.

عملیات جداسازی نمونه کاشان نیز با بازیابی در حدود ۳۹ درصد، موفقیت خوبی در کاهش میزان سیلیس (حدود ۷ درصد) داشته است. لیکن از نظر محتوای ناخالصی آهن، به علی‌که قبلاً ذکر شد، برخلاف انتظار افزایش اتفاق افتاده است. از دیدگاه مقادیر Al_2O_3 ، K_2O و Na_2O ، بهبودی در کیفیت ماده معدنی حاصل نشده و بازیابی این مواد در محصول هیدروسیکلون، بترتیب برابر با ۳۸، ۳۴ و ۳۲ درصد بوده است. از آنجاکه مقدار ناخالصی آهن در محصول هر سه نمونه افزایش داشته است، لذا سرریز حاصل از هیدروسیکلون برای حذف آهن، تحت عملیات جدایش مغناطیسی شدت بالا قرار گرفت، که تحلیل نتایج حاصل از این عملیات در بخش بعدی آورده شده است.

۳-۳- جدایش مغناطیسی شدت بالا

با توجه به ماهیت ناخالصی‌های هدف، انتظار می‌رفت که با انجام جدایش مغناطیسی با شدت دو تسلسل بر روی سرریز هیدروسیکلون، ناخالصی آهن موجود در نمونه‌ها به نحو چشمگیری کاهش یابد. لیکن، نتایج بدست آمده از این مرحله، نشان داد که با وجود کاهش درصد آهن تمامی



جدول ۴- نتایج آزمایش جدایش مغناطیسی بر روی سریز هیدروسیکلون

نمونه	محصول	درصد وزنی	SiO ₂	Al ₂ O ₃	K ₂ O	Na ₂ O	Fe ₂ O ₃
نایین	کنسانتره	۷۵/۲	۶۲/۹	۱۹/۷	۶/۱	۱/۷	۲/۱
	باطله	۲۴/۸	۴۹/۱	۱۱/۰	۳/۵	۲/۳	۲۲/۸
ورزنه	کنسانتره	۹۸/۵	۶۲/۰	۱۷/۳	۴/۴	۱/۶	۴/۵
	باطله	۱/۵	۳۷/۶	۱۵/۵	۳/۵	۱/۵	۲۹/۰
کاشان	کنسانتره	۹۵/۱	۶۳/۸	۱۲/۴	۵/۲	۲/۸	۴/۱
	باطله	۴/۹	۵۸/۵	۱۱/۸	۴/۴	۲/۵	۹/۳

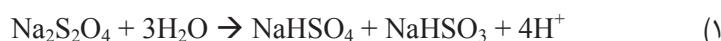
محلول‌های بدست آمده از این آزمایش‌ها، به رنگ زرد تا قهوه‌ای درآمد که نشان دهنده انحلال آهن از کنسانتره جدایش مغناطیسی بود. شدت رنگ با افزایش دما از ۳۰ به ۶۰ درجه سانتیگراد، به وضوح افزایش یافت. سدیم دیتیونایت، با استفاده از رابطه (۱) و (۲) اکسیدهای آهن فریک را احیا نموده و به صورت محلول آهن فروس در می‌آورد [۱۰].

نتایج آنالیز XRF محصول لیچینگ احیایی را در جدول (۵) ملاحظه می‌کنید. در مورد لیچینگ در دمای ۳۰ درجه سانتیگراد، می‌توان گفت که مقدار اکسید آهن موجود در نمونه‌های ورزنه و کاشان، حدود دو درصد کاهش یافته است و تغییر چندانی در نمونه نایین از این منظر، حاصل نشده است.

از آنجاکه پس از آزمایش جدایش مغناطیسی، هنوز میزان ناخالصی آهن تا حد مطلوب کاهش نداشته است، در مرحله نهایی خالص سازی از روش‌های لیچینگ شیمیایی بهره‌گیری شد. نتایج حاصل از لیچینگ با استفاده از سدیم دیتیونایت و اگزالیک اسید در بخش بعدی مورد بحث و بررسی قرار خواهد گرفت.

۴-۳- نتایج آزمایش لیچینگ

سدیم دیتیونایت یا سدیم هیدروسولفیت ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$) به علت خاصیت احیا کنندگی بالا، به عنوان عامل موثری در حذف ناخالصی آهن از کانی‌های صنعتی به کار می‌رود [۸، ۹]. به منظور کاهش بیشتر ناخالصی آهن محصول نهایی، کنسانتره جدایش مغناطیس شدت بالا، با استفاده از سدیم دیتیونایت، بعنوان احیاکننده، در یک محیط اسیدی لیچ شد.



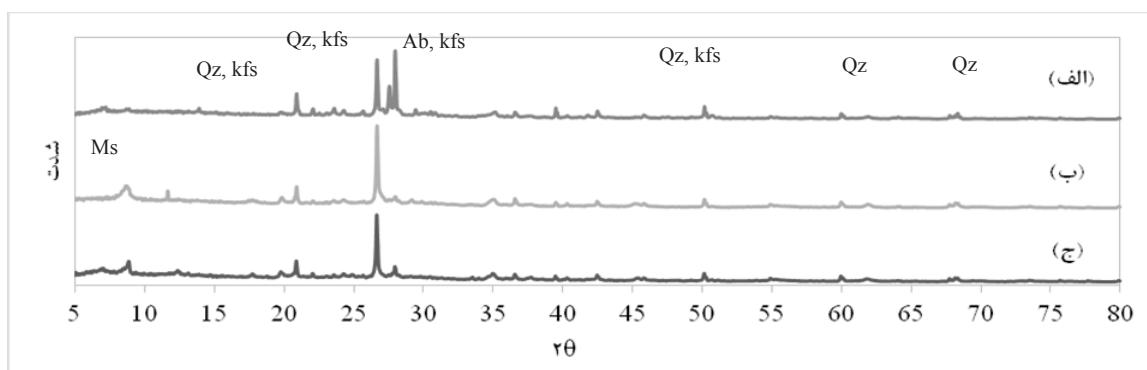


جدول ۵- ترکیب کنسانتره حاصل از لیچینگ کنسانتره مغناطیس با سدیم دیتیونایت

نمونه	دما °C	SiO ₂	Al ₂ O ₃	K ₂ O	Na ₂ O	Fe ₂ O ₃
نایین	۳۰	۵۶/۷	۱۹/۲	۶/۸	۲/۴	۲/۶
	۶۰	۵۳/۶	۲۱/۰	۷/۵	۱/۵	۲/۴
ورزن	۳۰	۵۵/۹	۱۷/۸	۴/۶	۲/۱	۲/۵
	۶۰	۵۲/۳	۱۷/۵	۴/۸	۱/۶	۴/۷
کاشان	۳۰	۶۵/۰	۱۴/۲	۵/۴	۲/۵	۲/۳
	۶۰	۵۸/۵	۱۵/۲	۶/۲	۲/۸	۳/۵

محلول باقیمانده، بعنوان شاهدی بر حذف ناخالصی آهن از خاک‌های صنعتی استفاده شده و با کسر مقدار آهن حل شده از میزان آهن اولیه موجود در خاک، نتیجه‌گیری شده که درصد آهن در خاک کاهش یافته است. لیکن، در این کار تحقیقاتی، با استفاده از آنالیز XRF نشان داده می‌شود که با وجود انحلال آهن، درصد آن در خاک تغییری نکرده است. جهت بررسی دقیق‌تر این پدیده، از محصول لیچینگ احیایی در دمای ۶۰ درجه سانتیگراد، آنالیز کانی‌شناسی XRD (شکل (۲)) تهیه و با نتیجه XRD نمونه‌های اولیه ارایه شده در شکل (۱) مقایسه شد.

با افزایش دمای واکنش به ۶۰ درجه سانتیگراد، میزان آهن در نمونه نایین همچنان بدون تغییر مانده و وضعیت درصد آهن نمونه‌های ورزنه و کاشان، نسبت به محصول لیچینگ ۳۰ درجه سانتیگراد، بدتر شده است. بنظر می‌رسد که افزایش دما تغییر چندانی در مقدار آهن کنسانتره جدایش مغناطیسی ایجاد نکرده است. این در حالی است که در مورد تمامی نمونه‌ها و در هر دو دما، شدت رنگ محلول باقیمانده، نشان‌دهنده انحلال قابل توجه ناخالصی آهن بود. کارهای مشابه در این زمینه [۱۱-۱۳] با استفاده از سدیم دیتیونایت، انحلال بالای آهن را مخصوصاً در دماهای بالا گزارش نموده‌اند. در برخی این گزارش‌ها، از غلظت آهن در



شکل ۲- نتایج آنالیز XRD بر روی محصول عملیات لیچینگ با سدیم دیتیونایت.

(الف) نمونه کاشان، (ب) نمونه نایین، (ج) نمونه ورزنه. (Qz: کوارتز، kfs: فلذسپات پتاسیک، Ab: آلبیت، Ms: موسکوویت)



در صورتی که کاهش در مقدار سیلیس، نتیجه استخراج آن از درون شبکه کریستالی کانی‌های آلمینوسیلیکاته باشد، می‌تواند تأثیر محربی بر روی خواص خاک جهت استفاده در صنایع مربوطه داشته باشد، طوری که مثلاً در مورد کاشی و سرامیک، به دلیل تخریب کانی‌های فلدسپات و کائولینیت موجود در خاک، خواص محصول تولیدی را پس از پخت با مشکلات جدی مواجه می‌سازد.

با درنظر گرفتن تمامی مشکلات مذکور و همچنین بعلت کاهش اندک مقدار ناخالصی سیلیس، افزایش اندک مقدار اکسیدهای آلمینیوم، پتاسیم و سدیم و همچنین افزایش قابل ملاحظه آهن در محصول هیدروسیکلون، یک آزمایش لیچینگ آهن بر روی مواد ورودی هیدروسیکلون انجام شد. در این آزمایش، عامل لیچینگ از سدیم دیتیونایت به اگزالیک اسید تغییر داده شد و دمای واکنش به ۸۰ درجه سانتیگراد افزایش یافت. طبق رابطه^(۳)، اگزالیک اسید با یون فربیک موجود در اکسیدهای آهن، تشکیل کمپلکس داده و آنها را وارد محلول می‌نماید^[۱۷].



پس از اتمام عملیات لیچینگ دوم، مشاهده شد که رنگ تمامی محلول‌های بدست آمده به زرد تا سبز فسفری تغییر کرد. این رنگ، علامت تولید کمپلکس اگزالات فربیک محلول می‌باشد که نشان می‌دهد انحلال آهن از نمونه‌ها موفقیت‌آمیز بوده است^[۱۷]. به منظور بررسی کاهش درصد آهن خاک، آنالیز XRF هم بر روی محصول عملیات لیچینگ انجام شد که نتایج آن در جدول^(۶) ارایه شده است. در نتیجه این فرایند، ناخالصی آهن موجود در نمونه‌های فلدسپات به حدود یک و حتی زیر یک درصد برای نمونه کاشان رسیده است و برخلاف آزمایش‌های

همانطور که ملاحظه می‌شود، در مورد نمونه کاشان (الف)، شدت پیک‌های آلیت و پلاژیوکلاز پتاسیک در شکل^(۲) در مقایسه با شکل^(۱) به میزان زیادی افزایش یافته و حتی بعد از لیچینگ، پیک‌های پلاژیوکلاز از پیک کوارتز در ۲۶/۵ درجه، بلندتر هستند. این در حالیست که اگر نتایج XRF محصول لیچینگ را در دمای ۶۰ درجه سانتیگراد که در جدول^(۵) ارایه شده با جدول^(۱) مقایسه کنید، مقادیر K_2O و Na_2O تغییر معناداری نکرده‌اند. در مقابل، مقدار سیلیس بیش از ۱۲ درصد نسبت به نمونه اولیه و بیش از پنج درصد نسبت به کنسانتره جدایش مغناطیسی کاهش داشته است. این مشاهدات بیانگر آن است که سدیم دیتیونایت علاوه بر انحلال ناخالصی‌های آهن، مقادیری از سیلیس موجود در نمونه را نیز حل کرده است. طبق کارهای مشابه صورت گرفته، سیلیس ممکن است از شبکه کریستالی کانی‌های آلمینوسیلیکاته موجود در خاک یا از انحلال سیلیس آمورف، به همراه آهن و یا بصورت جداگانه^[۱۴, ۱۵]، استخراج شده باشد که با افزایش دما، غلظت سیلیس محلول افزایش می‌یابد^[۱۶]. در مورد نمونه‌های نایین و وزنه، همانطور که از مقایسه شکل^(۱) و شکل^(۲) بر می‌آید، شدت پیک‌های مسکوویت، پس از انجام عملیات لیچینگ، افزایش یافته است، به نحوی که پس از لیچینگ، پیک‌های موسکوویت به راحتی قابل تشخیص می‌باشند. آنالیز XRF نیز نشان می‌دهد که میزان سیلیس خاک بعد از انجام لیچینگ، نسبت به قبل از آن، نزدیک به ۱۰ درصد کاهش یافته است. بنابراین، انحلال سیلیس آمورف یا سیلیس موجود در کانی‌های آلمینوسیلیکاته با ساختار کریستالی ضعیف، باعث واضح شدن بیشتر پیک‌های مربوط به آلیت، پلاژیوکلاز پتاسیک و کوارتز شده است.



اولیه دیده نمی‌شود. بنابراین، استفاده از آگزالیک اسید برای کاهش ناخالصی آهن از فلزسپات‌ها پیشنهاد می‌شود.

اجام شده با سدیم دیتیونیات، با وجود انجام عملیات در دمای بالاتر، هیچگونه کاهش درصد سیلیس هم نسبت به خوراک

جدول ۶- ترکیب کنسانتره حاصل از لیچینگ هر سه نمونه اولیه با آگزالیک اسید

Fe_2O_3	Na_2O	K_2O	Al_2O_3	SiO_2	نمونه
۱/۲	۱/۱	۳/۶	۱۵/۰	۶۰/۲	نایین
۱/۱	۲/۱	۲/۸	۱۶/۴	۷۲/۲	ورزنہ
۰/۸	۳/۱	۴/۵	۱۲/۸	۷۳/۴	کاشان

است. طبق اطلاعات ارایه شده، نرخ بازگشت سرمایه، ۲۴ درصد و دوره بازگشت سرمایه، نزدیک به چهار سال می‌باشد که با در نظر گرفتن ارزش خالص فعلی (Net Present Value) حدود ۲/۲ میلیارد ریال، احداث این واحد فرآوری از دیدگاه اقتصادی بصرfe است.

۳-۵- نتایج بررسی فنی و اقتصادی

در پایان پژوهش، به منظور بررسی امکان اجرای طرح در مقیاس صنعتی، محاسبات فنی و اقتصادی اولیه برای تاسیس کارخانه‌ای با ظرفیت ۱۵۰ هزار تن در سال، صورت گرفت که نتایج آن بطور خلاصه در جدول (۷) لیست شده

جدول ۷- نتایج بررسی فنی و اقتصادی طرح

مشخصه اقتصادی	مقدار	واحد
ظرفیت تولید (در زمان بهره برداری کامل)	۱۵۰	هزار تن
سرمایه گذاری ثابت	۲۱۹۳۰/۱۸	میلیون ریال
سرمایه در گردش (۳ ماهه)	۳۹۳/۸۹	میلیون ریال
فروش کل	۱۲۰۰۰	میلیون ریال
جمع هزینه‌های تولید (ثابت و متغیر)	۴۵۰۴/۸	میلیون ریال
سود خالص بعد از مالیات	۵۶۲۱/۴	میلیون ریال
قیمت تمام شده هر واحد محصول	۳۰۰۳۲	ریال
قیمت فروش هر واحد محصول	۸۰۰۰۰	ریال
نقطه سربه سر	۳۹۶۴۳	تن
نقطه سربه سر	۲۶	درصد
نرخ بازگشت سرمایه (IRR)	۲۴	درصد
دوره برگشت سرمایه	۴۷/۶	ماه
ارزش خالص فعلی (NPV)	۲۲۱۴/۵۴	میلیون ریال



مراجع

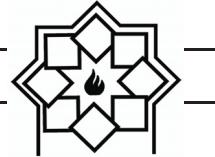
- [1] F. Crundwell, The mechanism of dissolution of the feldspars: Part I. Dissolution at conditions far from equilibrium, *Hydrometallurgy*, Vol. 151, pp. 151-162, 2015.
- [2] M. R. Yazdani, T. Tuutijärvi, A. Bhatnagar and R. Vahala, Adsorptive removal of arsenic (V) from aqueous phase by feldspars: kinetics, mechanism, and thermodynamic aspects of adsorption, *Journal of Molecular Liquids*, Vol. 214, pp. 149-156, 2016.
- [3] Y. Liu, H. Peng and M. Hu, Removing iron by magnetic separation from a potash feldspar ore, *Journal of Wuhan University of Technology-Mater. Sci. Ed.*, Vol. 28, No. 2, pp. 362-366, 2013.
- [۴] م.ر. حسینی، م.ر. عزیزی‌نیا، ا. عظیمی، ع. احمدی، بررسی جداسازی ناخالصی‌های کائولن، فلدوپات و خاک‌های صنعتی به منظور ایجاد ارزش افزوده و استفاده در صنایع چینی‌سازی، کاشی‌سازی و صنایع دارویی و صادرات. ۱۳۹۶، سازمان صنعت، معدن و تجارت استان اصفهان.
- [5] M. R. Hosseini, and A. Ahmadi, Biological beneficiation of kaolin: A

۴- نتیجه گیری

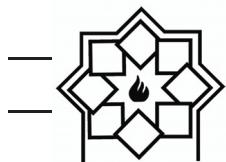
بر اساس کارهای انجام شده در این پژوهش، جهت افزایش کیفیت فلدوپات‌های استان اصفهان، می‌توان نتیجه گرفت که استفاده از هیدروسیکلون تاحدودی می‌تواند باعث کاهش ناخالصی سیلیس و افزایش نسبی اکسیدهای آلومینیوم، پتاسیم و سدیم شود. لیکن به علت بازیابی کم و افزایش ناخالصی آهن در سریز، که حتی با استفاده از جداکننده مغناطیسی شدت بالا هم به راحتی قابل حذف نیست، استفاده از لیچینگ به کمک اگزالیک اسید پیشنهاد می‌شود. استفاده از سدیم دیتیونایت بعنوان عامل لیچینگ جهت انحلال آهن، بعلت انحلال سیلیس و آسیب احتمالی به شبکه فلدوپات‌ها پیشنهاد نمی‌شود. انجام لیچینگ با استفاده از اگزالیک اسید، نه تنها باعث کاهش ناخالصی آهن در حد استانداردهای مورد نیاز صنایع شد، بلکه تغییری در مقدار سیلیس موجود در نمونه اولیه هم ایجاد نکرد، که به نظر می‌رسد برخلاف سدیم دیتیونایت، تاثیر مخربی در ساختار کانی‌های فلدوپات نداشته باشد. بنابراین، لیچینگ با بهره‌گیری از اگزالیک اسید جهت حذف ناخالصی آهن از فلدوپات‌های استان اصفهان پیشنهاد می‌شود. همچنین، با توجه به بررسی‌های فنی و اقتصادی انجام شده، انجام این طرح در مقیاس صنعتی، از دیدگاه اقتصادی بصرfe است.

تشکر و قدردانی

نویسنده‌گان این مقاله، از سازمان صنعت، معدن و تجارت استان اصفهان به دلیل تامین مالی این طرح پژوهشی تحت قرارداد شماره ۱۰۴/۸۲۷۷۳ ۱۰۴/۸۲۷۷۳ تشكير و قدردانی می‌نمایند.



- dithionite for removing rust stains from paper, The book and paper group annual, Vol. 30, pp. 37-46, 2011.
- [11] ص. قاسمی فلاورجانی، م. عبدالله، آهن زدایی از کائولن ریاط خان طبس به روش هیدرومتوالوژی و اثرات زیست محیطی آن و طراحی آزمایشگاه با استفاده از نرم افزار MiniTab، اولین سمینار تخصصی محیط زیست و رنگ، ۱۳۸۲، پژوهشکده صنایع رنگ.
- [12] N.H. Aguilera and M.L. Jackson, Iron oxide removal from soils and clays, Soil Science Society of America Journal, Vol. 17, No. 4, pp. 359-364, 1953.
- [13] V. Ambikadevi and S. Gopalakrishna, Iron stain removal by bleaching and leaching techniques, in Proceedings of the 10th Kerala Science Congress, 1997.
- [14] B. Smith, Chemical dissolution techniques in the study of soil clays: Part I, Clay Minerals, Vol. 6, p. 23, 1965.
- [15] E.A.C. Follett, W.J. McHardy, B.D. Mitchell and B.F.L. Smith, Chemical dissolution techniques in the study of soil clays: Part II, Clay Minerals, Vol. 6, p. 35, 1965.
- [16] J. McKeague and M. Cline, Silica in soil solutions: I. The form and concentration review on iron removal, Applied Clay Science, Vol. 107, pp. 238-245, 2015.
- [6] E. Barrachina, I. Calvet, D. Fraga and J.B. Carda, Ceramic porcelain stoneware production with Spanish clays purified by means of the removal of iron compounds and organic matter using physical methods, Applied Clay Science, Vol. 143, pp. 258-264, 2017.
- [7] L. Chen, R. Yang, J. Zeng, Y. Shao, Q. Xiao and S. Guo, A wet belt permanent high gradient magnetic separator for purification of non-metallic ores, International Journal of Mineral Processing, Vol. 153, pp. 66-70, 2016.
- [8] M. Lu, G. Xia and W. Cao, Iron removal from kaolin using thiourea dioxide: Effect of ball grinding and mechanism analysis, Applied Clay Science, Vol. 143, pp. 354-361, 2017.
- [9] M. Lu, G. Xia and X. Zhang, Refinement of industrial kaolin by removal of iron-bearing impurities using thiourea dioxide under mechanical activation, Applied Clay Science, Vol. 141, pp. 192-197, 2017.
- [10] S. Irwin, A comparison of the use of sodium metabisulfite and sodium



of dissolved silica in aqueous extracts of some soils, Canadian Journal of Soil Science, Vol. 43, No. 1, pp. 70-82, 1963.

- [17] M.R. Hosseini, M. Pazouki, M. Ranjbar, M. Habibian, Bioleaching of iron from highly contaminated kaolin clay by *Aspergillus niger*, Applied Clay Science, Vol. 37, No. 3, pp. 251-257, 2007.
- [18] M. Taran and E. Aghaie, Designing and optimization of separation process of iron impurities from kaolin by oxalic acid in bench-scale stirred-tank reactor, Applied Clay Science, Vol. 107, pp. 109-116 2015.