

پردازش دادههای ماهوارهای بهمنظور شناسایی ذخایر بنتونیت نوع سدیک و کلسیک در شرق ایران

محمدحسن كريم پور

گروه پژوهشی اکتشاف ذخایر معدنی شرق ایران، دانشگاه فردوسی مشهد

آزاده ملكزاده شفارودي

گروه پژوهشی اکتشاف ذخایر معدنی شرق ایران، دانشگاه فردوسی مشهد

۲۶ تاریخ دریافت: ۹۴/۷/۲۷ تاریخ پذیرش: ۹۴/۱۰/۲۸ karimpur@um.ac.ir

چکیدہ

Na₂O و CaO و SAM مجموعه فعالیتهای آتشفشانی ترشیاری شرق ایران میزبان ذخایر متعدد بنتونیت است. کاربردهای صنعتی مختلف بنتونیت به مقدار CaO و Na₂O مونتموریونیت تشکیل دهنده آن بستگی دارد. در این پژوهش از پردازش تصاویر آستر به روش نقشهبرداری زاویه طیفی (SAM) برای تشخیص بنتونیت سدیک از کلسیک در مناطق شناخته شده استفاده شد. معادن بنتونیت ده محمد، چاه کم و چاه کشمیر در استان خراسان جنوبی از نوع غنی از سدیم و بنتونیت خوشاب در استان خراسان رضوی از نوع غنی از کلسیم هستند. پردازش تصویر ماهواره نشان داد که طیفهای مونتموریونیت (۵) و (۸) موجود در کتابخانه طیفی سازمان زمین شناسی امریکا (Sa) در نرم افزار ENVI به ترتیب برای تشخیص بنتونیت نوع سدیک و نوع کلسیک مفید است. لذا با استفاده از آن می توان بنتونیت سدیک و کلسیک را در بخشهای مختلف شرق ایران شناسایی نمود و اقدامات اکتشافی تفصیلی زمینی را برای آنها برنامهریزی کرد. **کلمات کلیدی**: آستر، نقشهبرداری زاویه طیفی، *بنتونیت نوع سدیک، بنتونیت نوع کلسیک*، شرق ایران

مقدمه

ایرانیان از زمان قدیم بنتونیت را میشناختند و در مواردی از قبیل گل سرشو، گل رختشوئی و شستشوی پشم و الیاف و مواد دارویی از آن استفاده می کردند. واژه بنتونیت را نخستین بار در سال ۱۸۹۸ دانشمندی به نام نایت به کار برده است. این واژه از اصطلاح محلی شیلهای بنتون واقع در ایالت وایومینگ آمریکا گرفته شده است.

مهمترین بخش بنتونیت را کانیهای گروه اسمکتیت تشکیل میدهد. اسمکتیت شامل سریهای دی اکتاهدرال و تری اکتاهدرال است. کانیهای سری دی اکتاهدرال شامل مونت موریونیت، بیدلیت و نانترونیت و سری تری اکتاهدرال شامل هکتوریت و ساپونیت است. کانی مونت موریونیت از جمله مهمترین کانی بنتونیتها بشمار می رود. فرمول کلی مونت موریونیت کانی بنتونیتها بشمار می رود. فرمول کلی مونت موریونیت کانی مونت موری (OH) مالی ای می مونت کانی مونت موریونیت، جانشینی کاتیونها در موقعیت اکتاهدرال است، بدین معنی که سدیم و کلسیم جانشین یکدیگر می شوند (Karnland et). (al., 2006; Brown et al., 2013

از خواص مهم مونتموریونیت، جانشینی یونی، خاصیت شکلپذیری، انبساط – انقباض و رنگبری است. میزان خواص نامبرده به ترکیب شیمیایی و ساختمان آنها بستگی دارد. در کانی مونتموریونیت سدیمدار، میزان شکلپذیری و انبساط و انقباض، از نوع کلسیمدار آن بیشتر است (Takagi et al., 2005). ابعاد شبکهٔ مونتموریلونیت- سدیم و کلسیم از ۹/۶ آنگستروم در حالت معمولی به ۲۰ آنگستروم، درصورتی که رطوبت محیط صد درصد باشد، افزایش خواهد یافت.

میزان جذب و تورم مونتموریونیت سدیمدار چندین برابر حجم آن است، بهطوری که حالت ژلهای، پلاستیکی و چسبندگی به خود میگیرد Rhodes and Brown, 1993; Komadel et al., 1996; Noble)

et al., 2001 and 2004; Guyonnet et al., 2005; Suzuki et .(al., 2007; Brown et al., 2013

بنتونیتها از دیدگاه صنعتی به انواع سدیمدار، کلسیمدار، جانشینی توسط سدیم، فعال شده توسط اسید و ارگانوفیل تقسیم میشوند (کریم-پور، ۱۳۸۱). اگرچه موارد استفاده آنها با توجه به نوع مونتموریونیت بسیار متنوع است. برای مثال از بنتونیت سدیمدار به عنوان گل حفاری، در تهیه قالبهای ریخته گری و صنعت گندوله آهن استفاده میشود. درحالی که از بنتونیت کلسیمدار در صنعت تهیه روغن دانههای گیاهی و پتروشیمی و به دلیل قابلیت مناسب جانشینی کاتیونی بهمنظور تصفیه و رنگ بری استفاده میشود (Abichou et al., 2000; Murry and Haydn, 2000).

بنتونیت ها به دو طریق گرمابی و رسوبی تشکیل میشوند. ذخایر بنتونیت گرمابی کوچک بوده و در شرایط خاص تشکیل میشوند. اما مهمترین ذخایر بنتونیت دنیا از نوع رسوبی هستند. خاکستر آتشفشان های اسیدی- حدواسط هنگامی که در محیطهای دریاچهای قلیایی برجای گذاشته میشوند، ضمن واکنش با آب، اسمکتیت و دیگر کانیها را میتوانند تشکیل دهند. عمده بنتونیتهای رسوبی متعلق به دوران سوم زمین شناسی هستند (کریمپور، ۱۳۸۱). سنگهای رسوبی حاوی بنتونیت (اسمکتیت) در شرایط افزایش عمق (افزایش دما) به ایلیت تبدیل می شوند و عدم گزارش بنتونیت از پالئوزوئیک میتواند به علت تبدیل آن به ایلیت باشد (Pusch and Madsen, 1995).

دوران سوم زمینشناسی بخصوص ائوسن در بیشتر نقاط ایران، بهجز کپه داغ و زاگرس، صحنه فعالیتهای ماگماتیکی بوده است. کانسارهای بنتونیت ایران در ۶ زون سمنان- ترود، البرز- آذربایجان، شرق ایران، ایران مرکزی و تفرش- تکاب منطبق بر فعالیتهای آتشفشانی سنوزوئیک خلاصه شده است.

هرچند که در رشته کوههای زاگرس نیز نشانههای از بنتونیت وجود دارد (حجازی و قربانی، ۱۳۷۳). شرق ایران و بویژه بلوک لوت به سبب وقوع فرورانش بلوک افغان به زیر آن، پوشیده از سنگهای آتشفشانی و نفوذی ترشیاری است (شکل۱ الف) که منجر به تشکیل انواع کانیسازیهای مس، طلا، سرب، روی، آهن و غیره شده است.

کریمپور و همکاران (۱۳۹۱) با بررسی سننسنجی زیرکن به روش U-Pb و ویژگیهای زمینشیمیایی گرانیتوئیدهای مرتبط با کانیسازیهای ترشیاری دریافتند که بازه سنی بین ۳۳ تا ۴۲ میلیون سال قبل (ائوسن میانی تا الیگوسن تحتانی) مهمترین دوره فلززایی بلوک لوت است. بسیاری از ذخایر بنتونیت مهم ایران در شرق ایران و بخصوص استان

خراسان جنوبی واقع شدهاند. بنتونیتهای اطراف بیرجند، گناباد، فردوس، کاشمر، قاین و طبس نیز در ارتباط با فعالیتهای آتشفشانی ترشیاری تشکیل شدهاند (حجازی و قربانی، ۱۳۷۳؛ کریمپور، ۱۳۷۸؛ نخعی، ۱۳۸۱؛ کریمپور و همکاران، ۱۳۸۲، نماینده و همکاران، ۱۳۹۱).

در این پژوهش چهار ذخیره بنتونیت چاه کم، ده محمد، چاه کشیمر و خوشاب به عنوان هدف مطالعاتی انتخاب شدهاند. بنتونیت ده محمد در ۵۵ کیلومتری غرب بشرویه و در مسیر جاده بشرویه به طبس، چاه کم در ۱۱۱ کیلومتری شمال شرق طبس و چاه کشمیر در ۸۳ کیلومتری جنوب شرق فردوس در استان خراسان جنوبی و خوشاب در ۳۷ کیلومتری شمال شرقی بردسکن در استان خراسان رضوی قرارگرفتهاند (شکل ۱ ب).



شکل ۱. الف: موقعیت بلوک لوت در شرق ایران، ب: نقشه زمین شناسی ساده شده بلوک لوت و موقعیت بنتونیت چاه کم، ده محمد، چاه کشمیر و خوشاب بر روی آن.

ENVI در ذخایر بنتونیت شناخته شده سدیک و کلسیک در شرق ایـران، روش مناسب برای شناسایی اولیه و تفکیـک انـواع بنتونیـت بـدون بازدیـد صحرایی و انجام آزمایشهای لازم پیدا شود.

روش مطالعه

ترکیب شیمیایی، کانی شناسی و کاربرد بنتونیت چاه کم و ده محمد توسط کریم پور (۱۳۷۸) و کریم پور و همکاران (۱۳۸۲)، چاه کشمیر توسط ترکیب کانیشناسی و شواهد زمین شیمیایی این معادن که در ادامه بحث شده است، نشان می دهد که بنتونیت ده محمد، چاه کم و چاه کشمیر از نوع سدیک و خوشاب از نوع کلسیک است. از آنجایی که کاربرد صنعتی بنتونیت به سدیمدار بودن یا کلسیمدار بودن آن بستگی دارد، سعی بر آن شد تا بتوان به کمک پردازش دادههای آستر به روش نقشه-برداری زاویه طیفی (SAM) و با استفاده از بانک اطلاعاتی نرم افزار



نخعی (۱۳۸۱) و ترکیب کانی شناسی و زمین شیمی خوشاب توسط نویسندگان و حجازی و قربانی (۱۳۷۳) انجام شده است. در این مطالعات گسترده حدود ۵۰ نمونه از بنتونیتهای مورد مطالعه به روش XRF برای اکسیدهای اصلی تجزیه شدند. شناسایی ترکیب کانی شناسی این نمونهها نیز به روش XRD انجام شد. میزان کلر، کربنات و سولفات با استفاده از روشهای متداول و درصد مونت موریونیت با استفاده از محلول متیلن آبی تعیین شد. درصد کلسیت، ژیپس و هالیت با استفاده از روش های متداول شیمی تر مورد اندازه گیری قرار گرفت (کریم پور، ۱۳۷۸؛ نخعی، ۱۳۸۱) کریم پور و همکاران، ۱۳۸۲).

پردازش تصاویر ماهوارهای و کاربرد آن در اکتشاف مواد معدنی امروز مورد توجه خاصی قرار گرفته است. دقت پردازش دادههای ماهوارهای به حدی است که میتواند کانیهایی را که در مقاطع میکروسکوپی از یکدیگر قابل تشخيص نيستند و تنها با دستگاه پراش اشعه ايكس (XRD) می توان آنها را شناسایی کرد (مانند کانی های رسی)، تفکیک کند. حتی میتوان ترکیب شیمیایی کانیها را نیز تشخیص داد. این مسئله به تفاوتهای جزیی در دامنه طیف جذبی و انعکاسی امواج الکترومغناطیس کانیها برمی گردد. در این مطالعه دادههای سنجنده آستر مورد استفاده قرار گرفته است. بنتونیت خوشاب در صحنه اطلاعاتی با شماره ۳۵۱، چاه کم شماره ۲–۳۴۵، ده محمد شماره ۳۴۰ و چاه کشمیر شماره ۳۳۷ قرار دارد. در پردازش تصویر آستر ابتدا باندهای ۱ تا ۹ ادغام شدند و سپس محدوده مورد مطالعه بريده شد. تصوير مذكور توسط نقشههاي توپوگرافي و با نقاط كنترلى مانند تقاطع جاده يا آبراههها، به عنوان پيش پردازش، تصحیح هندسی شد. دیگر تصحیحات مقدماتی قبلاً بر روی تصویر اعمال شده بودند. کلیه پردازشها توسط نرمافزار ENVI 4.7 صورت گرفته است. پردازش نهایی به روش طبقهبندی نظارت شده انجام شد. طبقهبندی نظارت شده یک روش چندطیفی برای دستهبندی پیکسلها بر اساس خصوصیات طیفی مشابه آنهاست. در این روش اپراتور ویژگی کلاسهبندی را شخصاً انتخاب میکند (Sabins, 1999). روش نقشهبرداری زاویه طيفی (SAM) (Kruse et al., 1993) از جمله روشهای مرسوم طبقهبندی نظارت شده است که با حداقل اختلاف زاویه طیفی پیکسل ها، موقعیت کانی ها را در تصویر مشخص می کند. از مزیت های این روش شناسایی دقیق نوع و محل کانیها و گسترش و شدت آنها است.

در منطقه مورد مطالعه طیفهای موجود در پیکسلهای تصویر سنجنده آستر با کتابخانه طیفی دیجیتالی سازمان زمینشناسی امریکا (USGS) موجود در نرمافراز Clark et al., 1993) ENVI 4.7) مورد مقایسه قرار گرفت. در این روش کانی مونتموریونیت و بعضا ژیپس بازسازی شد. برای آشکارسازی مونتموریونیت از انواع مختلف مونت-موریونیت موجود در کتابخانه طیفی استفاده شد تا بتوان بنتونیت نوع سدیک را از کلسیک تفکیک کرد.

زمينشناسى

بنتونیت خوشاب در نقشه زمینشناسی ۱:۱۰۰۰۰۰ کاشمر (طاهری و شمعانیان، ۱۳۸۰) قرار دارد. سنگهای فراگیر منطقه شامل سنگهای آتشفشانی اسیدی تا آندزیتی، توف سبز و توفهای سبز آهکی و ماسهسنگهای توفی است. سنگهای آتشفشانی پیرامون بنتونیت بیشتر از نوع داسیت است. ماده معدنی تودهای شکل است و کمر بالای آن را توف

سبز و توفهای سبز آهکی و کمر پایین آن را ماسهسنگهای توفی تشکیل میدهد. ذخیره قطعی آن بیش از ۵۰ هزار تن برآورد شده است (حجازی و قربانی، ۱۳۷۳). بنتونیت چاهکم در نقشه زمین شناسی ۱:۱۰۰۰۰ عشق آباد (Ruttner et al., 1994) واقع شده است. این کانی سازی در زون گسلی با امتداد شمالی- جنوبی در ریولیتها و آندزیتها تشکیل شده است. تناوب سنگ آهک، شیل، ماسه سنگ و کنگلومرا در زیر سنگهای آتشفشانی واقع شدهاند. بنتونیت چاهکم (۱) دارای ۱۲۰۰ متر طول، ۱۵ متر عرض و ۳ متر ضخامت است. میزان ذخیرهٔ آن ۷۳۰۰۰ تن است. میزان ذخیرهٔ چاهکم (۲) ۶۲۵۰۰ تن گزارش شده است. بنتونیت ده محمد در نقشه زمینشناسی ۱:۱۰۰۰۰ طبس (کریمی باوندی و حاجی حسینی، ۱۳۸۱) قرار دارد. توفهای ائوسن در محیط دریاچهای آلکالن موجب تشكيل بنتونيت گرديده است. ذخيرهٔ قطعی بنتونيت ده محمد ۳۰۰۰۰۰ تن محاسبه شده است. بنتونیت چاه کشمیر در نقشه زمین شناسی ۱:۱۰۰۰۰۰ موسویه (روشن روان، ۱۳۸۵) واقع شده است. این معدن بنتونیت یکی از معادن بزرگ و فعال بوده و رنگ بنتونیت آن كاملا" سفيد است. رخنمون معدن داراي ۲۰۰ متر طول، ۱۰۰ متر عرض و ۶ تا ۸ متر ضخامت می باشد. سنگ میزبان ماده معدنی داسیت تا آندزیت است. در بعضی از نقاط نیز در داخل بنتونیت قطعاتی از سنگ اولیه وجود دارد که درحال آلتره شدن و تبدیل به کانیهای رسی به ویژه مونتموريونيت مىباشد كه اين موضوع از يك طرف بيانگر نقش ولكانيسم اسیدی در تشکیل بنتونیت بوده و از طرف دیگر مؤید تأثیر محلولهای هیدروترمال بر روی سنگهای آتشفشانی منطقه بوده که باعث تسهیل در فرايند تشكيل بنتونيت شده است. وجود سطوح گسلى كه فعاليت آنها موجب حالت برشی درون بنتونیتها و سنگ مادر آنها شده است، مى توانسته سهولت حركت محلول هاى گرمابى فوق الذكر گردد. معدن چاه کشمیر براساس آمار سازمان صنعت، معدن و تجارت استان خراسان رضوی (۱۳۸۱) حدود ۸۳۴۵۸ تن ذخیره دارد.

خصوصیات کانیشناسی و زمینشیمیایی معادن مورد مطالعه

ترکیب شیمیایی و کانی شناسی نمونه های بنتونیت منطقهٔ ده محمد در (جدول ۱) گزارش شده است. میزان مونت موریونیت نمونه ها بین ۷۲ تا ۸۵ درصد و کریستوبالیت ۱۴ تا ۲۷ درصد است. میزان کربنات کلسیم این گروه غالباً کمتر از ۳ درصد و میـزان هالیـت در مجمـوع کمتـر از ۲/۵ درصد است (جدول ۱). از خصوصیات مهم این بنتونیت بالا بودن درصد مونتموريونيت و غنى بودن آن از سديم را مى توان نام برد (كريم پور، ۱۳۷۸؛ کریمپور و همکاران، ۱۳۸۲). برای تعیین میزان درصد CaO و Na₂O دقیق مونتموریونیت، سـهم CaO و Na₂O کـانیهای هالیت و کلسیت محاسبه شد و از مقدار CaO و Na₂O کل کسر شد تا مقدار باقیمانده که سهم مونتموریونیت است، مشخص شود. با توجه به اینکه مقدار Na2O مونت موريونيت در همه نمونه ها از مقدار CaO بيشتر است (جدول ۱)، لذا بنتونیت ده محمد از نوع سدیک است (کریم پور، ۱۳۷۸؛ کریم پور و همکاران، ۱۳۸۲). برگزیده نمودار دیفراکسیون اشعه ایکس نمونه های مطالعه شده منطقه ده محمد در شکل (۲) نمایش داده شده است. همانطور که مشخص است پیک مونت موریونیت در حدود 2θ برابر با ۷/۲ ظاهر شده است.



0,	2 22 4	JJ ***		,	, 0	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	0	
درصد	DM-1	DM-2	DM-3	DM-6	DM-7	DM-8	DM-9	DM-10
SiO ₂	83/84	۶٩/٨٩	۶۹/۱۶	88/37	۲۲/۵۶	۶۴/۸۳	۶۷/۲۷	۶۵/۷۸
Al ₂ O ₃	١٣	۱۳/۳۲	۱۲/۲۸	۱۱/۹۱	17/47	11/YY	۱۱/۶۵	۱۴/۵۵
TiO ₂	٠/٢٧	۰/۲۳	۰/۲۳	۰ /۲ ۱	٠/٢٩	•/٢۴	۰/۲۳	۰/۲۵
FeOt*	١/٦٧	۱/۳۸	1/17	۱/۱۶	1/84	۱/۳۹	۲/۳۴	1/88
MgO	٣/١٠	۲/۷۵	۲/۴۷	۲/٣	۲/۴۳	۲/۵۷	٣/•۶	۳/۰۶
CaO	۰/۴۸	۰/۷۶	•/47	۲/۲۳	• /YY	•/۶٨	۲/۳	• /8
Na ₂ O	٣/۵٢	۲/۴۳	۲/٩۶	۲/۶۸	٣/٣	۲/۶۷	1/84	۲/۷۴
K ₂ O	-	-	-	-	-	-	-	-
L.O.I	۱۴/۳۳	۹/۲	۱۱/۲۸	۱۳/۱۵	۶/۵۱	۱۵/۸۱	11/01	۱۱/۳۷
مونت موريونيت	۸۵-۸۲	۷۵	۲۲	۷۲	۷۷	λγ-λγ	٧۶	٨۵
كريستوباليت	14	26-22	26-22	۲۵-۲۳	۲۵-۲۰	۲۰-۱۷	۲۷-۲۰	۲۰-۱۵
كلسيت	• / ١	۰/۳۵	-	٣/٢	•/١	-	٣/۴	۰ /٣
هاليت	١	١/۵	٢	۲/۵	۱/۵	-	٠/٢۵	١
میزان (CaO٪)	•/۴۶	۰/۴۸	•/47	٠/۴٣	٠/٧۴	•/۶٨	۰/۴	۰/۴۳
مونت موريونيت								
ميزان (Na ₂ O ٪)	٣	۱/۶۳	١/٩	۰/۹۰۵	۲/۵	۲/۶۷	۲/۵	۲/۲۱
مونت موريونيت								

جدول ۱. مشخصات کانیشناسی و زمین شیمیایی نمونه های نماینده از بنتونیت ده محمد (کریم پور، ۱۳۷۸؛ کریم پور و همکاران، ۱۳۸۲)

*FeOt=FeO+Fe2O3



شکل ۲. نمودار اشعه ایکس نمونه نماینده از بنتونیت ده محمد (کریمپور، ۱۳۷۸)

ترکیب شیمیایی و کانیشناسی نمونههای بنتونیت منطقهٔ چاه کم در (جدول ۲) گزارش شده است. میزان مونتموریونیت نمونهها بین ۷۲ تا ۸۳ درصد و کریستوبالیت ۱۷ تا ۲۷ درصد است. میزان کربنات کلسیم و هالیت این گروه به ترتیب غالباً کمتر از ۵ و ۳ درصد است (جدول ۲). ۲/۱۷ ساس مقدار CaO (۲۰۶۶ تا ۱/۱۵ درصد) و Na₂O (۱/۲ تا ۲/۲۶ درصد) محاسبه شده مونتموریونیت، بنتونیت چاه کم از نوع سدیمدار است. میزان MgO نمونهها بین ۱/۸ تا ۱/۵ درصد، متغیر است (جدول ۲) ۱/۳۵ درصد و ۲۵ بین ۲۰/۰ تا ۱/۵ درصد متغیر است (جدول ۲) (کریمپور، ۱۳۵۸؛ کریمپور و همکاران، ۱۳۸۲). برگزیده نمودار دیفراکسیون اشعه ایکس نمونههای مطالعه شده منطقه چاه کم در (شکل ۳) نمایش داده شده است. همانطور که مشخص است پیک مونتموریونیت در حدود 20 برا بر با ۱/۷ ظاهر شده است.

ترکیب شیمیایی و کانی شناسی نمونه های بنتونیت منطقهٔ چاه کشمیر در (جـدول ۳) گـزارش شـده است. میـزان مونـتموریونیـت ۳ نمونـه اندازهگیری شده بین ۵۱ تا ۵۹ درصد و کلسیت یا وجود نداشته و یا کمتر از ۲/۳۱ درصد است. کانی هالیت نیز وجـود نـدارد یـا کمتـر از ۲/۱ درصـد است. از ویژگیهای بنتونیت چاه کشمیر بالا بودن مقدار ژیـپس است کـه (۱/۰ تا ۱۶/۶ درصد) و Na₂O (۲/۰ تـا ۱/۳۹ درصـد) محاسبه شـده ۲ نمونه مونتموریونیت، بنتونیت چاه کشمیر از نوع سدیک است (جـدول ۳) نمونه مونتموریونیت، بنتونیت چاه کشمیر از نوع سدیک است (جـدول ۳) (۱۳۸۱). برگزیده نمودار دیفراکسیون اشعه ایکس نمونههای مطالعه شده منطقه چاه کشمیر در (شکل ۴) نمایش داده شده است. همانطور کـه مشخص است پیک مونتموریونیت در حدود 60 برابـر بـا ۲/۲ ظـاهر شـده مست.



پاییز ۹۵ ، شماره ۲۱

مجله زمين شناسي كاربردي پيشرفته

······································										
در صد	CK-1	CK-2	CK-3	CK-4	CK-5	CK-6	CK-7	CK-8	CK-9	CK-10
SiO ₂	۶۸/۲۸	88/VF	۶۴/۹۸	۶۸/۰۳	۷۰/۴۷	۶۷/۱۳	۶۷/۱۳	87/24	۶۵/۵۵	84/91
Al ₂ O ₃	17/41	14/99	۱۳/۸۲	17/40	۱۳/۲۵	13/26	13/26	18/26	۱۲/۷۷	13/42
TiO ₂	٠/١۵	•/18	۰/۱۵	•/10	٠/١٩	۰/۱۳	٠/١٣	•/1۴	•/18	•/18
FeOt*	۱/۵۲	۲/۳۵	۱/٨۶	۱/۶۲	1/94	١/٨٩	١/٨٩	۲/•۲	۱/۹۵	۲/۲۲
MgO	١/٩١	۲/۵۵	۲/۲۷	۲/۱۳	۲/۲۴	۲/۰۷	۲/۰۷	۲/۰۸	۲/۱	۱/۸۸
CaO	۱/۵۳	١/٧۴	۱/۴۳	١/٧۵	۲/۰۳	٠/٩٨	٠/٩٨	١/٢٧	٣/١	۲/۸۱
Na ₂ O	۲/٩۶	٣/٣٣	٣/١٨	۳/۴۳	۲/۴۴	۲/۸۸	۲/۸۸	۲/۸۵	۲/۸	7/14
K ₂ O	•/٣٣	•/17	•/1۲	٠/٢	٠/٢۵	• / • Y	• / • Y	٠/١	•/14	۰/۰۹
L.O.I	۱٠/٩٢	۷/۹۸	17/10	۱۰/۱۴	۷/۱۶	۱۱/۵۷	۱۱/۵۲	۱۰/۵۲	11/41	17/04
مونت موريونيت	۷۵	٨٣	٨٠	۷۵	۷۵	۷۵-۷۰	۷۵	٨٠	۷۲	٧٠
كريستوباليت و كوارتز	74-7.	۱۵-۱۳	14-12	۲۳-۲۰	۲۵-۲۰	۲۳-۲۰	۲۳	۲۱۷	21-22	22-22
كلسيت	١/٩	١/٧	۵	۱/۸	۲/۲	-	۰/۵۶	•/٨	٣/٩	٣/۵
هاليت	١/۴	١/١	۱/۵	٣	•/۴۲	• /۵	-	۰/۵۶	۱/۴	۰ /٣
میزان (CaO٪)	•/۴۶	٠/٨۴	1/10	•/٧٩	۰/ λ ۶	٠/٩٨	• 88	۰/۸۲	•/97	۰/۸۵
مونت موريونيت										
میزان (Na ₂ O ٪)	۲/۲۳	۲/۷۴	۲/۵۴	۱/۲۵	۲/۲۳	۲/۶	۲/۷۴	١/٧۵	۲/•۶	۱/۹۸
مونت موريونيت										

جدول ۲. مشخصات کانیشناسی و زمین شیمیایی نمونه های نماینده از بنتونیت چاه کم (کریم پور، ۱۳۷۸؛ کریم پور و همکاران، ۱۳۸۲)

*FeOt=FeO+Fe₂O₃



شکل ۳. نمودار اشعه ایکس نمونه نماینده از بنتونیت چاه کم (کریمپور، ۱۳۷۸)



مجله زمين شناسي كاربردي پيشرفته

		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	,		5 5	0 , ,	1
درصد	CH-K1	CH-K2	CH-K3	CH-K4	CH-K5	CH-K6	CH-K8
SiO ₂	۶۹/۲ ۸	۶۶/AA	۶٩/٨٨	۷۰/۲۲	۶۸/۲۷	۶۸/۲۵	۶٣/۰٧
TiO ₂	-	-	-	-	•/۲۴	-	-
Al ₂ O ₃	-	-	-	_	٠/٢۴	-	-
FeOt*	١	٠/٩٢	۰/٨۶	٠/٩٧	1/10	٠/٩٨	٠ /٧٢
MgO	١	٠/٩	٠/٨١	۰/۹۶	1/11	۰/۹۵	• /Y
CaO	٠/٩٣	۰ /۳۸	1/14	١/٢۵	٣/٢٩	۲/۰۵	7/44
Na ₂ O	۲/۴۷	۳/۱۴	۲/۳۷	۲/۳۹	१/٣٩	۲/۲۸	۲/۲۴
K ₂ O	-	-	-	•/•۵	-	-	-
LOI	۱۳/۴۸	18/5	۱۲/۸۱	17/78	17/48	١٣/٨٧	۱۹/۵۸
مونت موريونيت					۵۱ درصد	۵۷ درصد	۵۹ درصد
كريستوباليت					دارد	دارد	دارد
كلسيت					۲/۳۱ درصد	ندارد	ندارد
ژيپس					۳/۸ درصد	۵/۳ درصد	۳/۱ درصد
هاليت					ندارد	۱/۱ درصد	۱/۲۷ درصد
میزان (CaO٪) مونت موریونیت					• /۵۶	•/1	
ميزان (Na ₂ O ٪) مونت موريونيت					١/٣٩	•/٢٧	

جدول ۳. مشخصات کانیشناسی و زمینشیمیایی نمونههای نماینده از بنتونیت چاه کشمیر (نخعی، ۱۳۸۱)

*FeOt=FeO+Fe₂O₃



شکل ۴. نمودار اشعه ایکس نمونه نماینده از بنتونیت چاه کشمیر (نخعی، ۱۳۸۱)



ترکیب شیمیایی نمونه بنتونیت منطقهٔ خوشاب در (جدول ۴) گزارش شده است. همانطور که مشخص است مقدار CaO برخلاف بنتونیت دیگر ذخایر مورد مطالعه که کمتر از ۴ درصد می باشد، در نمونه خوشاب بیش از ۱۰ درصد است. ترکیب کانی شناسی بنتونیت خوشاب شامل مونت موریونیت، کلسیت و مقدار کمی کوار تز است. مونت موریونیت،

مجله زمین شناسی کاربردی پیشرفته

بنتونیت خوشاب از نوع کلسیم دار معرفی شده است (حجازی و قربانی، (۱۳۷۳). برگزیده نمودار دیفراکسیون اشعه ایکس نمونه های مطالعه شده منطقه خوشاب در (شکل ۵) نمایش داده شده است. همانطور که مشخص است پیک مونتموریونیت برخلاف معادن ده محمد، چاه کم و چاه کشمیر در حدود 20 برابر با ۶/۳ ظاهر شده است.







شکل ۵. نمودار اشعه ایکس نمونه نماینده از بنتونیت خوشاب

پردازش تصاویر سنجنده آستر

همانطور که در بخش مقدمه گفته شد، مهمترین بخش بنتونیت را کانیهای رسی گروه اسمکتیت تشکیل میدهند. کانیهای رسی و سیلیکاتهای صفحهای به علت دارابودن (Al-OH) و (Mg-OH)، به راحتی توسط پردازش تصاویر چند طیفی ماهوارهای آشکار میشوند. طیفسنج بازتابی و گرمابی فضابرد پیشرفته (Aster) یکی از بهترین و طیفسنج بازتابی و گرمابی فضابرد پیشرفته (Aster) یکی از بهترین و موفقترین سنجندهها برای نقشهبرداری کانیهای رسی و تهیه نقشههای زمینشناسی در سالهای اخیر بوده است (نجفیان و همکاران، Ninomiya, 2004; Rowan et al., 2005; 2006; ۱۳۹۱ Tommaso and Rubinstein, 2007; Abdi and Karimpour, .(2013; Malekzadeh Shafaroudi and Karimpour, 2013

آستر شامل ۱۴ باند است که با توجه به محدوده طول موج به سه دسته تقسیم می شوند (Fujisada et al., 2001) (جدول ۵): ۱- محدوده

امواج NNIR شامل باندهای ۱، ۲ و ۳ با قدرت تفکیک ۱۵ متر؛ ۲-محدوده امواج SWIR شامل باندهای ۴، ۵، ۶، ۷، ۸ و ۹ با قدرت تفکیک ۳۰ متر؛ و ۳- محدوده امواج TIR شامل باندهای ۱۰، ۱۱، ۲۱، ۳۱ و ۱۴ با قدرت تفکیک ۹۰ متر. محدوده امواج SWIR یا فروسرخ موج کوتاه مهمترین محدوده برای شناسایی کانیهای رسی است. یون هیدروکسیل باعث ایجاد جذب اساسی ارتعاشی در محدوده ۲/۱۶–۲/۳۶ میکرومتر و باعث ایجاد جذب اساسی ارتعاشی در محدوده ۱۳کال بنیادی و هارمونیک هارمونیکی در ۱/۴۴ میکرومتر میشود. هر دو اشکال بنیادی و هارمونیک با اشکال مشاهده شده در مولکولهای آب تداخل دارند. اما زمانی که مولکولهای هیدروکسیل با آلومینیوم و منیزیم بصورت (Al-OH) و شدید در محدوده ۲/۴–۲/۲ میکرومتر نشان میدهند. اگر گروه هدروکسیل با آلومینیوم (Al-OH) ترکیب شود، محدوده جذب در ۲/۲ میکرومتر قرار می گیرد و در ترکیب با منیزیم (Mg-OH) جذب در ۲/۲



میکرومتر اتفاق میافتد. در کانیهایی مانند کائولینیت که هر دو پیوند (Al-OH) و (Mg-OH) وجود دارد، جذب شدیدی در ۲/۳ میکرومتر و ضعیفتری در ۲/۲ دیده میشود، ولی مونتموریونیت و مسکویت به دلیل حضور (Mg-OH) فقط دارای یک باند جذب در ۲/۳ میکرومتر هستند. جانشینی آهن به جای آلومینیوم و منیزیم در ساختمان رسها باعث کاهش شدت باندهای (Al-OH) (۲/۲ میکرومتر) و یا (Mg-OH) (۳/۳ میکرومتر) و افزایش باندهای الکترونی آهن در محدوده ۲/۴-۱ میکرومتر می شود (Gupta, 1991).

تصویر سنجنده آستر در محدوده ۴ معدن بنتونیت ده محمد، چاه کم، چاه کشمیر و خوشاب، با استفاده از طیفهای موجود در کتابخانه طیفی دیجیتالی سازمان زمینشناسی امریکا (USGS) موجود در نرمافراز ENVI 4.7 (Clark et al., 1993) به روش SAM پردازش شد. در این روش از طیف کانیهای مونتموریونیت و بعضا ژیپس استفاده شد و حداقل اختلاف زاویه طیفی پیکسلهای تصویر با آنها به شکل هوشمندانه و با آگاهی از زمینشناسی منطقه مد نظر قرار گرفت.

با توجه به اینکه ترکیب کانیشناسی مونت موریونیت مناطق ده محمد، چاه کم و چاه کشمیر از نوع سدیک و منطقه خوشاب از نوع کلسیک بوده است و با عنایت به گسترش و وسعت بنتونیت در محدودههای مورد مطالعه، از طیفهای مختلف کانی مونت موریونیت در کتابخانه طیفی استفاده شد. در این بررسی مشخص شد که گسترش و موقعیت بنتونیت غنی از سدیم ده محمد، چاه کم و چاه کشمیر توسط طیف مونت موریونیت (۵) با کد مشخص شده مستریسط طیف مونت موریونیت مونت موریونیت (۸) با کد مشخص شده مده مونت موریونیت (۵) مونت موریونیت (۸) با کد مشخص شده مونت موریونیت (۵) (۵) با که مشخص شده مونات توسط طیف مونت موریونیت (۸) با کد مشخص شده مونات موریونیت (۵) (۵) میشود. تفاوت بسیار جزیی در طیف جذبی – انعکاسی مونت موریونیت (۵) با (۸) وجود دارد که به ترکیب شیمیایی متفاوت آن دو مربوط میشود (شکل ۶). وسعت و موقعیت بنتونیت آشکار شده در معادن ده محمد، چاه کم، چاه کشمیر و خوشاب به ترتیب در (شکلهای ۲۷– ۱۰) نشان داده شده است.

ື	شماره باند	دامنه طول موج	قدرت تفکیک مکانی
		(μm)	(m)
	1	•/&Y-•/&•	۱۵
- VNIR			
	2	•/۶۳_•/۶۹	۱۵
	3N	•/YA-•/A۶	۱۵
	3B	۰/YA-۰/A۶	۱۵
	4	۱/۶۰۰-۱/۷۰۰	٣.
	5	۲/۱۴۵-۲/۱۸۵	٣٠
SWIR			
	6	T/1XQ-T/TTQ	٣٠
	7	۲/۲۳۵-۲/۲۸۵	٣٠
	8	۲/۲۹۵-۲/۳۶۵	٣.
	9	۲/۳۶۰-۲/۴۳۰	٣٠
	10	۸/۱۲۵-۸/۴۷۵	٩٠
TIR	11	λ/۴ν۵–λ/λτ۵	٩٠
	12	٨/٩٢۵-٩/٢٧۵	٩٠
	13	۱ • /۲۵-۱ • /۹۵	٩٠
	14	۱•/۹۵-۱۱/۶۵	٩٠

(Fujisada et al., 200	سنجنده آستر (1	جدول ۵. مشخصات
-----------------------	----------------	----------------





شکل ۶. طیف مونتموریونیتهای استفاده شده در پردازش مناطق ده محمد، چاه کم، چاه کشمیر و خوشاب



شکل ۷. پردازش تصویر آستر به روش SAM برای کانی مونتموریونیت (۵) در منطقه ده محمد قرار گرفته بر روی باند ۱



پاییز ۹۵ ، شماره ۲۱



شکل ۸. پردازش تصویر آستر به روش SAM برای کانی مونتموریونیت (۵) در منطقه چاه کم قرار گرفته بر روی باند ۱



شکل ۹. پردازش تصویر آستر به روش SAM برای کانیهای مونتموریونیت (۵) و ژیپس در منطقه چاه کشمیر قرار گرفته بر روی باند ۱





شکل ۱۰. پردازش تصویر آستر به روش SAM برای کانی مونتموریونیت (۸) در منطقه خوشاب قرار گرفته بر روی باند ۱

نتيجهگيرى

بنتونیت ها بدلیل خواص نرم بودن، تورم پذیری، کلوئیدی و خوب مخلوط شدن با آب، خمیری شدن، پلاستیک بودن، چسبندگی و چسبانندگی، جاذب بودن و… دارای مصارف پرشماری در صنایع مختلف هستند که از آن جمله میتوان به گل حفاری، عامل چسباننده در و استخرهای آب، عامل طوگیریکننده از نفوذ آب از سدها و کانالها زلال کردن آب و صاف کردن مایعات از جمله پارافین، گندوله کردن مواد زلال کردن آب و صاف کردن مایعات از جمله پارافین، گندوله کردن مواد معدنی از جمله سنگ آهن، گلوله کردن غذای دام و حیوانات اهلی، ناقل پرکننده در خیلی از صنایع از جمله کاغذ و رنگ و غیره، صنایع پاک زر رنگها و سایر مواد اسپری شدنی چون سموم گیاهی و حیوانی پرکننده و دفع آفات نباتی، صنایع داروسازی، بعنوان فیلتر، کاتالیزور، رنگبری روغنهای صنعتی و نفتی و خوارکی، جداکردن صمغ از بنزین و لجنهای آتش و یا برای پوشش محلهای استخراج شده جهت ممانعت از ورود هوا و ممانعت از خود سوزی زغال استره

آنچه کاربرد صنعتی بنتونیت در یک ذخیره خاص را مشخص می کند، ترکیب شیمایی مونتموریونیت تشکیل دهنده ساختار بنتونیت است که می تواند از نوع غنی از سدیم تا سدیم- کلسیم دار، کلسیم- سدیم دار و غنی از کلسیم تغییر کند. برای تشخیص نوع مونتموریونیت، آزمایش های XRD و XRF همراه با روش های تجزیه شیمی تر بر روی نمونه ها انجام می شود تا بتوان با محاسبات لازم، مقدار CaO و Na₂O مونتموریونیت را محاسبه نمود. اما با بدست آوردن تجربه و محاسبات فراوان نیز بر روی

نمونههای مختلف میتوان به راهکارهای سادهتری برای تشخیص نوع بنتونیت دست پیدا کرد. برای مثال مقدار زاویه 20 که اولین پیک کانی مونتموریونیت در گراف اشعه X در آن ظاهر میشود، میتواند بازگو کننده مقدار Na_2O آن باشد. بطوریکه اولین پیک مونتموریونیت نوع سدیک معمولا در محدوده 8-2.7=20 دیده میشود، درحالیکه در مونت موریونیت نوع سدیک- کلسیک این اتفاق در 7.3-6.6=20 و در نوع کلسیک- سدیک در 6.5-6.9 به وقوع می پیوندد. اولین پیک مونت موریونیت نوع کلسیک در 6.5-20 ظاهر می گردد (شکل ۱۱). این موضوع در گرافهای پراش اشعه X بنتونیتهای ده محمد، چاه کم، چاه کشمیر و خوشاب کاملا مشخص است (شکلهای ۲ تا ۵).

همچنین مطالعات این پروژه در بنتونیتهای شناخته شده ده محمد، چاه کم، چاه کشمیر و خوشاب نشان داد که استفاده از تکنولوژیهای جدید مانند پردازش تصاویر ماهواره به روش نقشهبرداری زاویه طیفی، بخوبی قادر است تا بدون نمونهبرداری و انجام آزمایشهای پرهزینه و وقتگیر، نوع مونتموریونیت را مشخص کند. بر این اساس طیف مونتموریونیت (۵) موجود در کتابخانه طیفی دیجیتالی سازمان زمینشناسی امریکا (USGS) برای تشخیص بنتونیت نوع سدیک و طیف مونتموریونیت (۸) برای شناسایی بنتونیت نوع کلسیک مفید است.

شرق ایران به دلیل وقوع فعالیتهای آتشفشانی عظیم که ناشی از فرورانده شدن بلوک افغان به زیر بلوک لوت در ترشیاری بوده است، پتانسیل بالایی برای تشکیل ذخایر بنتونیت دارد. از طرفی آب و هوای گرم و خشک و طبیعت کوهستانی، شرایط مناسبی را برای پردازش تصاویر ماهوارهای و اکتشاف کانسارهای مختلف در نقاط دورافتاده و کویری مهیا



مجله زمين شناسي كاربردي پيشرفته

نموده است. لذا به کمک نتایج حاصل از این مطالعه میتوان بنتونیت سدیک و کلسیک را در قسمتهایی که فاقد راه دسترسی مناسب هستند، شناسایی نمود و اقدامات اکتشافی تفصیلی زمینی را برای آنها برنامه ریزی کرد.

سپاسگزاری

این مقاله با حمایت مالی دانشگاه فردوسی مشهد در ارتباط با طرح پژوهشی شماره ۲/۲۹۰۶۳ مورخ ۱۳۹۲/۱۰/۳ انجام شده است.



شکل ۱۱. ارتباط بین مقدار Na₂O موجود در ساختار مونتموریونیت با مقدار زاویه 20 که اولین پیک آن در گراف پراش اشعه X ظاهر میشود. نوع بنتونیت براساس زاویه 20 مشخص میشود.

منابع

حجازی. م.، قربانی. م.، ۱۳۷۳، زمینشناسی ایران (کانسارهای بنتونیت و زئولیت)، سازمان زمینشناسی و اکتشافات معدنی کشور، ۱۰۸ صفحه.

روشن روان. ج.، ۱۳۸۵، نقشه زمینشناسی ۱:۱۰۰۰۰۰ موسویه، سازمان زمینشناسی و اکتشافات معدنی کشور.

سازمان صنعت، معدن و تجارت استان خراسان رضوی، ۱۳۸۱، آمار معادن استان خراسان.

طاهری. ج.، شمعانیان. ق.، ۱۳۸۰، نقشه زمینشناسی ۱:۱۰۰۰۰ کاشمر، سازمان زمینشناسی و اکتشافات معدنی کشور.

كريمي باوندي. ع.، حاجي حسيني. الف.، ١٣٨١، نقشه زمين شناسي ١:١٠٠٠٠٠ طبس، سازمان زمين شناسي و اكتشافات معدني كشور.

کریمپور. م.ح.، ۱۳۷۸، کانیشناسی ۷۲ نمونه بنتونیت از معادن ده محمد، شیرگشت، چاه کم (۱) و چاه کم (۲)، گزارش طرح تحقیقاتی و مطالعاتی اداره کل معادن و فلزات استان خراسان، ۱۰۲ صفحه.

کریمپور. م.ح.، ۱۳۸۱، کانیها و سنگهای صنعتی، انتشارات دانشگاه فردوسی مشهد، ۳۹۶ صفحه.

کریمپور. م.ح.، راشد. ع.الف.، ارتضا. ح.، ۱۳۸۲، ترکیب شیمیایی، کانیشناسی و کاربرد بنتونیتهای ده محمد، چاه کم-۱، چاه کم-۲ و شیرگشت (خراسان و یزد)، مجله بلورشناسی و کانیشناسی ایران، شماره ۱ (۱۱)، ص ۱۵–۲۷.

کریمپور. م.ح.، ملکزاده شفارودی. الف.، فارمر. ل.، استرن. چ.، ۱۳۹۱، پتروژنز گرانیتوئیدها، سن سنجی زیرکن به روش U-Pb، ژئوشیمی ایزوتوپهای Sr- Nd و رخداد مهم کانیسازی ترشیاری در بلوک لوت، شرق ایران، مجله زمینشناسی اقتصادی، شماره ۱ (۴)، ص ۱-۲۷.

نجفیان. ط.، فتحیان پور. ن.، رنجبر. ح.ا،، بخشپور. ر.، ۱۳۹۱، شناسایی پدیدههای طیفی ناشناخته از دادههای تلفیقی تصاویر ماهوارهای ALI+ASTER و ابرطیفی Hyperion برمبنای روش ضریب همبستگی: مطالعه موردی محدوده معدنی مس سرچشمه، مجله زمینشناسی کاربردی پیشرفته، شماره ۵، ص ۵۹– ۶۸.

نخعی. م.، ۱۳۸۱، ژئوشیمی و کانیشناسی بنتونیتهای خراسان و مطالعه مصرف آنها در صنعت ریخته گری (در مناطق فردوس، بیرجند، قائنات و طبس)، پایان نامه کارشناسی ارشد زمینشناسی اقتصادی دانشگاه فردوسی مشهد، ۱۴۵ صفحه.

نماینده. ع.ر.، مدبری. س.، رنجبران. م.، ۱۳۹۱، بررسی کانیشناسی و زمینشیمی معدن بنتونیت چاه گلستان سرایان، خراسان جنوبی، مجله زمینشناسی کاربردی پیشرفته، شماره ۵، ص ۶۹–۷۹.

Abdi. M., Karimpour. M.H., 2013, Application of Spectral Angle Mapper classification to discriminate hydrothermal alteration in SW Birjand, Iran, using ASTER image processing, Acta Geologica Sinica, Vol. 86, No. 5, p. 1289-1296.

Abichou. T., Benson. C., Edile. t., 2000, Foundry green sands as hydraulic barriers, Journal of Geotechnical and Geoenvironmental Engineering, Vol. 126, p. 1174-1183.

Brown. et al., 2013, World Mineral Production 2007-11, British Geological Survey, Nottingham, England. http://www.bgs.ac.uk/mineralsuk/statistics/worldArchive.html



Clark. R.N., Swayze. G.A., Gallagher. A., King. T.V.V., Calvin. W.N., 1993, The U.S. Geological Survey, Digital Spectral Library, Version 1:0.2 to 3 µm, United States Geological Survey, Open File Report 93-592. 1326 pp.

Fujisada. H., Iwasaki. A., Hara. S., 2001, ASTER stereo system performance. Proceedings of SPIE, the International Society for Optical Engineering, 4540, Toulouse, p. 39-49.

Gupta. R.P., 1991, Remote sensing geology, Springer- Verlag, Heidelberg.

- Guyonnet. D., Gaucher. E., Gaboriau. H., Pons. C., Clinard. C., Norotte. V., Didier. G., 2005, Geosynthetic Clay Liner Interaction with Leachate, Correlation between Permeability, Microstructure, and Surface Chemistry, Journal of Geotechnical and Geoenvironmental Engineering, Vol. 131, No. 6, p. 740-751.
- Karnland. O., Olsson. S. Nilsson. U., 2006, Mineralogy and sealing properties of various bentonites and smectite-rich clay materials, SKB Technical Report TR-06-30, Stockholm, Sweden.
- Komadel. J., Buidak. J., Madejova. V., Elsass. F., 1996, Effects of non-swelling layers on the dissolution of reducedcharged montmrillonite in hydrochloric acid, Clay Minerals, Vol. 31, p. 333-345.
- Kruse. F.A., Lefkoff. A.B., Boardman. J.B., Heidebreicht. H.K.B., Shapiro. A.T., Barloon. P.J., Goetz. A.F.H., 1993, The Spectral Image Processing System (SIPS)-interactive visualization and analysis of imaging spectrometer data, Remote Sensing of Environment, Vol. 44, p. 145-163.
- Malekzadeh Shafaroudi. A., Karimpour. M.H., 2013, Hydrothermal alteration mapping in northern Khur, Iran, using ASTER image processing: a new insight to the type of copper mineralization in the area, Acta Geologica Sinica, Vol. 87, No. 3, p. 830–842.
- Murry. M., Haydn. H., 2000, Tradition and new applications for kaolin, smectite, and palygorskite, Applied Clay Science, Vol. 17, p. 207-221.
- Noble. A.D., Ruaysoongnern. S., Penning de Vries. F.W.T., Hartmann. C., Webb. M.J., 2004, Enhancing the agronomic productivity of degraded soils in North-east Thailand through clay-based interventions. In Seng. V., Craswell. E., Fukai. S., Fischer. K., eds., Water and Agriculture, Proceedings No. 116, ACIAR, Canberra, pp. 147–160.
- Noble. A.D., Gillman. G.P., Nath. S., Srivastava. R.J., 2001, Changes in the surface charge characteristics of degraded soils in the wet tropics through the addition of beneficiated bentonite, Australian Journal of Soil Research. Vol. 39, No. 5, p. 991-998.
- Ninomiya. Y., 2004, Lithologic mapping with multispectral ASTER TIR and SWIR data, Proceedings of SPIE, the International Society for Optical Engineering, 5234, p. 180-190.
- Pusch. R., Madsen. F., 1995, Aspects on the illitization of the kinnekulle bentonite, Clay and Clay Minerals, Vol. 43, p. 261-270.
- Rhodes. C.N., Brown. D.R., 1993, Surface properties and porosities of silica and acid-treated montmorillonite catalyst support: influence on activities of supported ZnCl₂ catalysts, Journal of Chemical Society, Faraday Transaction, Vol. 89, p. 1387-1391.
- Rowan. L.C., Mars. J.C., Simpson. C.J., 2005, Lithologic mapping of the Mordor, NT, Australia ultramafic complex by using the Advanced Spaceborne Thermal Emission and Reflection Radiometer (ASTER), Remote Sensing of Environment, Vol. 99, p. 105-126.
- Rowan. L.C., Schmidt. R.G., Mars. J.C., 2006, Distribution of hydrothermally altered rocks in the Reko Diq, Pakistan mineralized area based on spectral analysis of ASTER data, Remote Sensing of Environment, Vol. 104, p. 74-87.
- Ruttner. A., Nabavi. M.H., Hajian. J., Alavi Naini. M., 1994, Eshghabad Geological Quadrangle Map 1:100000, No. 7458, Geological Survey of Iran, Tehran.
- Sabins. F.F., 1999, Remote sensing for mineral exploration, Ore Geology Reviews, Vol. 14, p. 157-183.
- Suzuki. S., Noble. A., Ruaysoongnern. S., Chinabut. N., 2007, Improvement in Water-Holding Capacity and Structural Stability of a Sandy Soil in Northeast Thailand, Arid Land Research and Management, Vol. 21, p. 37-50.
- Takagi. T., Koh. S.M., Song. M.S., Itoh. M., Mog. K., 2005, Geology and properties of the Kawasaki and Dobuyama bentonite deposits of Zao region in northeastern Japan, Clay Minerals, Vol. 40, p. 333-350.
- Tommaso. I.D., Rubinstein. N., 2007, Hydrothermal alteration mapping using ASTER data in the Infiernillo porphyry deposit, Argentina, Ore Geology Reviews, Vol. 32, p. 275-290.