

## بررسی رسواب شناسی و کانی شناسی نهشته های لس به عنوان مواد اولیه ساخت آجر و سایر فراورده های صنعتی در استان گلستان

منصور خواجه<sup>۱</sup>، حسین طلوعیان<sup>۲</sup>، اراز محمد مفیدی خواجه<sup>۳</sup>، منصور رحمتی<sup>۲</sup>

۱- استادیار دانشگاه آزاد اسلامی واحد گرگان

۲- کارشناس سازمان صنایع و معادن استان گلستان

۳- کارشناس پژوهشی مرکز تحقیقات کشاورزی و منابع طبیعی استان گلستان

تاریخ دریافت مقاله: ۱۳۸۹/۲/۱ تاریخ تصویب: ۱۳۸۹/۸/۱۱

### چکیده

رسوبات لس حدود ۸٪ مساحت استان گلستان را پوشانده اند. این نهشته ها به دلیل جور شدگی مناسب به طور پراکنده جهت تولید آجر استفاده می شوند، لذا به منظور بهینه سازی بهره برداری های فعلی، ضروری است ویژگی های فیزیکی- شیمیایی و کانی شناسی آن به طور علمی مطالعه شده و قابلیت های بالقوه آن جهت توسعه صنایع ساخت آجر و سفال ارزیابی گردد. بدین منظور، ابتدا با استفاده از نقشه های زمین شناسی، توپوگرافی و عکس های هوایی و بازدیدهای میدانی، نقشه پراکنش رسوبات لس محدوده شرق کردکوی تا کلاله تهیه شد. سپس ۱۴ ترانشه و ۲ چاهک شناسایی شده و تعداد ۵۹ نمونه رسواب برداشت و مورد بررسی های آزمایشگاهی قرار گرفت. نتایج بررسی ها نشان می دهد که قابلیت این رسوبات در تهیه آجر و سفال، از ترانشه ای به ترانشه دیگر و در افق های مختلف تقاضوت می کند ولی به طور کلی رسوبات لسی برای تولید آجر مناسب هستند. بویژه به لحاظ مقدار بهینه سیلیس، اکسید سدیم و پتاسیم مناسب، مصالح خوبی محسوب می شوند. این نهشته ها، جهت ساخت آجر انگشتی کم بود آلمینا دارند که بوسیله افزودن برخی مواد قابل رفع است. وجود پدیده آلووک بویژه در کارگاه های آجر پزی مناطق گرگان تا آزاد شهر، ناشی از درشت دانه بودن ذرات کلستیت در افق های خاصی از این نهشته هاست که باعث ترک خوردن آجر می شود، لذا لازم است در استفاده از این افق ها دقت لازم صورت گیرد. رسوبات لس به دلیل کم بود آلمینا که خود حاکی از اندک بودن مجموع کانی های رسی این نهشته هاست نمی توانند برای ساخت سفال و سرامیک منابع مناسبی باشند.

واژه های کلیدی: رسوبات لس، آجر، سیلیس، آلمینا، استان گلستان.

### مقدمه

مربع است [۱]. یکی از کاربردهای لس صرف نظر از فعالیت های زراعی، استفاده از آن به عنوان ماده اولیه جهت ساخت آجر ماشینی است.

رسوبات لس و شبیه لس حدود ۱۰ درصد از سطح خشکی های جهان را می پوشانند [۱۱]. وسعت رسوبات لس در استان گلستان حدود ۳۲۰۰ کیلومتر

۳۰۰۰ سال گذشته، سلسله های پادشاهی مختلف در کشور چین در مناطق لسی شکل گرفت زیرا از هزاران سال قبل مردم این مناطق از نهشته های لس برای کشت و صنعت کوزه گری استفاده می کردند [۴].

با اینکه لس های محدودی در جنوب شرقی کشور انگلستان وجود دارد، مواد حاصل از فرسایش و نهشته شدن مجدد آن هنوز برای ساخت آجر برداشت می شود [۶]. در روسیه رسوبات لس که حاوی دانه های ریز کربنات هستند در صنایع ساخت آجر مورد استفاده قرار می گیرند [۹].

در کره جنوبی تا کنون بخش های قابل توجه ای از نهشته های لس برای ساخت آجر مورد بهره برداری قرار گرفته است [۸].

در صربستان در ناحیه روما نهشته های لس به همراه افک های خاک قدیمه مدت هاست به عنوان مواد اولیه ساخت آجر بهره برداری می شود [۱۰].

امروزه تحقیقات زیادی برای تولید آجر های سبک صنعتی در دنیا صورت می گیرد. به طوری که علاوه بر مصالح سنتی، مواد باطله را نیز می توان تا حد مشخصی به مواد اولیه اضافه کرد. دمیر در سال ۲۰۰۶ در ترکیه با افزودن ضایعات کارخانجات تولید چای به مواد اولیه ساخت آجر نتایج درخشانی را بدست آورد [۶].

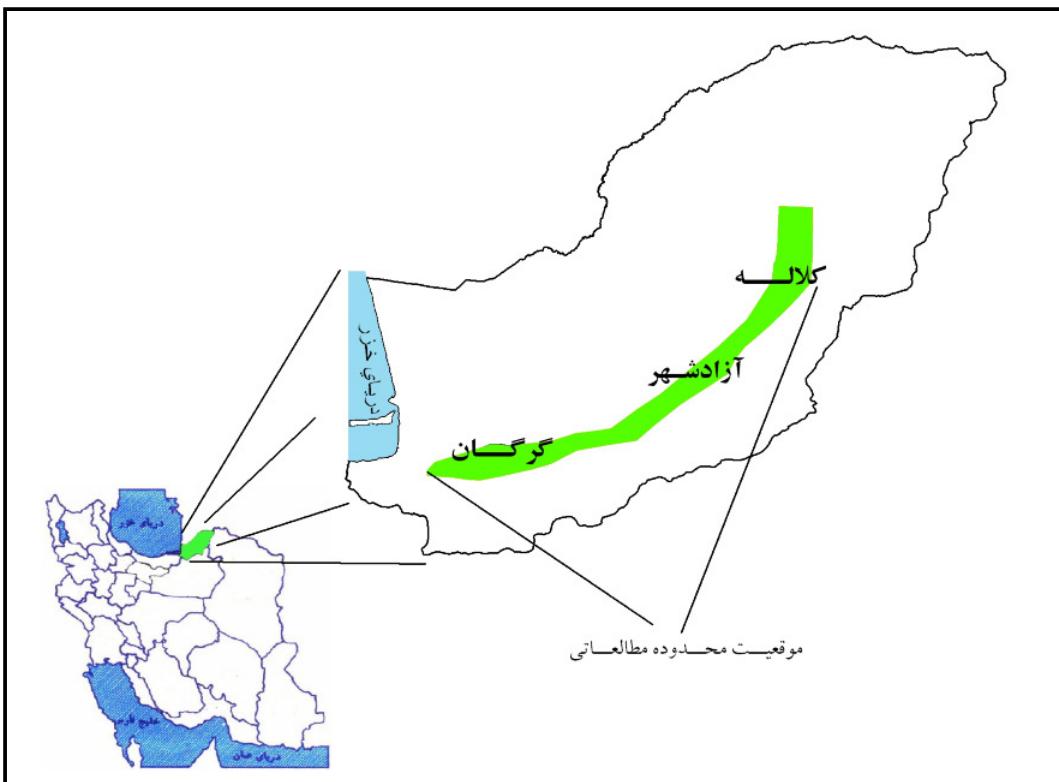
همچنین افزودن مواد پلیمری موجود در بدن کامپیوتر و تلویزیون به مصالح اولیه آجر در حد محدود انجام می شود [۷].

این کاربرد حداقل دراستان گلستان رواج زیادی دارد. رسوبات لس در بین سنگ ها، رس سنگ ها و شیل ها، جهت ساخت آجر از برتری خاصی برخوردارند که دلایل آن عبارتند از:

۱- این رسوبات دیاژنز را تحمل نکرده اند. لذا به صورت رسوبات ناپیوسته و نرم در طبیعت وجود دارد و استخراج آنها کم هزینه است.

۲- بدلیل دانه ریز بودن، اغلب نیازی به آسیاب و مراحل خردایش جهت تهیه خشت را ندارد.

۳- به لحاظ ترکیب کانی شناسی و شیمیایی نیز، اغلب در محدوده مجاذ مواد اولیه ساخت آجر قرار می گیرد. تحقیقات در بسیاری از مناطق ثابت کرده است که این رسوبات، به لحاظ اندازه دانه و ترکیب کانی شناسی و فراوانی کانی های رسی در گستره قابل توجه ای تغییر می کنند. این تغییرات روی کیفیت محصول ساخته شده اثر بسزایی دارد. لذا جهت شناخت مناطق مناسب برای کاربرد های صنعتی، مطالعه این رسوبات از جنبه های رسوب شناسی، کانی شناسی و شیمیایی ضروری است. این تحقیق در این راستا انجام شده است شکل ۱ محدوده مورد مطالعه طرح را نشان می دهد. سابقه تهیه سفال و آجر از نهشته های لس به گذشته های دور بر می گردد. استفاده از آجر بصورت ابوبه به هزاره سوم قبل از میلاد می رسد. آجر در ساختمان دیوار معروف چین و بسیاری از بناهای باستانی دیگر مشاهده می شود. آجر با کیفیت امروزی برای اولین بار در سال ۱۶۳۳ میلادی در جزیره مانهتن نیویورک ساخته شد [۴]. کشف بقاوی انسان های اولیه ( Hetao, Dingcun, Dail, Lantian) در دوران پارینه سنگی در نهشته های لس، وجود فرهنگ باستانی چین را در مناطق لسی ثابت می کند. در طول



شکل ۱- موقعیت جغرافیایی منطقه مورد مطالعه

### روش تحقیق

نمونه کد ترانشه به همراه یک عدد در نظر گرفته شد(عدد ۱ برای کف ترانشه و اعداد بزرگتر مربوط به سطح زمین است).

به طور کلی تعداد ۶۰ نمونه از ترانشه ها در عمق های مختلف نمونه برداری گردید. هر یک از نمونه ها جهت ارسال به آزمایشگاه های مختلف به روش کوارتیل تقسیم و کد گذاری شد. آزمایش XRD جهت تشخیص نوع کانی رسی به تعداد ۲۲ مورد که برای پلاک های خام، حرارتی ( $T_a = 550^{\circ}C$ ) و پلاک اشباع از اتیلن گلیکول انجام شده است. آزمایش XRF جهت معین نمودن اکسیدهای عناصر اصلی به

در این تحقیق، ابتدا نقشه پراکنش رسوبات لس در محدوده کلاله تا غرب گرگان از طریق تفسیر عکس های هوایی ۱:۲۰۰۰۰ و کترل های زمینی تهیه گردید.

در ۱۴ نقطه از این نهشته ها ۱۴ ترانشه مورد شناسایی قرار گرفته و از هر ترانشه با فاصله قائم ۲ متر، نمونه برداری گردید. ارتفاع هر ترانشه حداقل ۳ و حداقل ۶ متر اندازه گیری شد. کلیه نمونه ها پس از کtar زدن ۳۰ سانتی متر اولیه برداشت شده است.

مختصات هر ترانشه و موقعیت ارتفاعی بوسیله GPS ثبت گردید. برای هر ترانشه یک کد العباری و برای هر

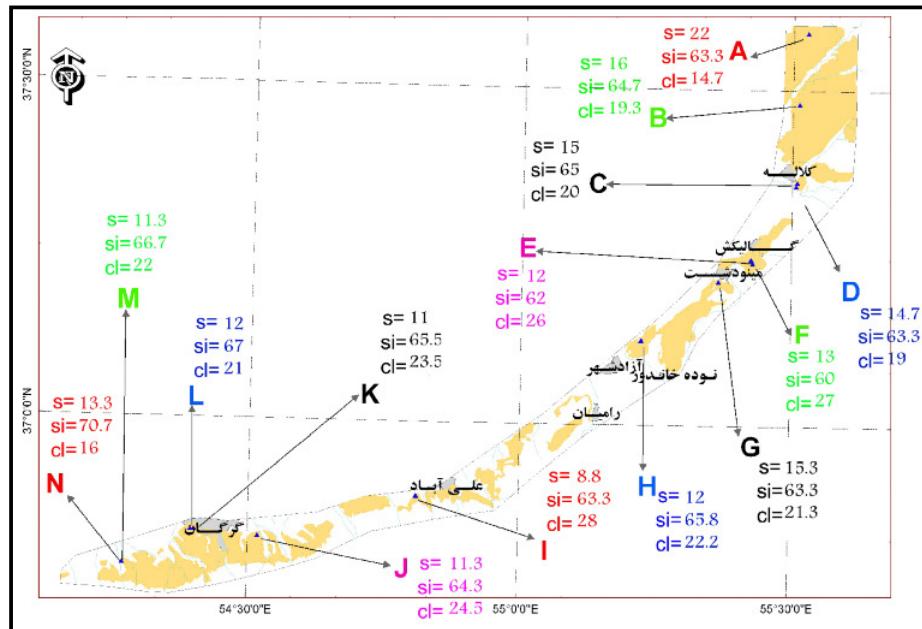
بیشینه سیلت در رسوبات لس بالغ بر ۸۰ درصد است. به لحاظ بافتی اغلب نمونه‌ها بافت سیلتی لومتا سیلتی کلی لوم را نشان می‌دهند. در محل ترانشه‌ها هیچگونه لایه بندی در این رسوبات مشاهده نمی‌شود. شکل ۲ میانگین درصد ماسه (S)، سیلت (Si) و رس (Cl) را در بخش‌های مختلف منطقه را نمایش می‌دهد.

کلسیت یکی از اجزاء اصلی در این رسوبات است که مقدار آن در این نهشته‌ها تا حدود زیادی درکیفیت مصالح ساخت آجر اثر دارد، به این جهت بررسی میزان کربنات کلسیم برای تمامی نمونه‌ها (۵۹ نمونه) انجام شده است. بررسی نتایج نشان می‌دهد که فراوانی کلسیت در گستره نسبتاً وسیعی تغییر می‌کند به طوری که در برخی از نمونه‌ها به کمتر از ۳٪ می‌رسد (نمونه J1). از طرفی در برخی نقاط میزان فراوانی آن بیش از ۱۸٪ است (نمونه J3)، فراوانی کلسیت در اغلب نقاط بین ۷ تا ۱۴ درصد می‌باشد (جدول ۱).

به تعداد ۳۰ نمونه انجام شد. اندازه گیری بافت با استفاده از روش هیدرومتری، درصد سولفات با استفاده از روش تیتراسیون، درصد سیلیس با استفاده از روش ICP و میزان کربنات کلسیم برروش کلسیومتری هر یک به تعداد ۵۹ نمونه انجام گردید. پس از بررسی و تحلیل نتایج و مقایسه آن با مصالح استاندارد تولید آجر، کیفیت نهشته‌های لس در مناطق مختلف جهت تولید آجر و سفال ارزیابی گردید. و در نهایت جهت تحلیل نتایج بدست آمده و تشخیص تفاوت‌های مکانی لس‌های مورد مطالعه، از سیستم اطلاعات جغرافیایی نرم افزار Arc GIS 9.3 استفاده گردید.

## نتایج

بر اساس نتایج بدست آمده، رسوبات لس محدوده مورد مطالعه دارای بافت سیلتی با مقداری رس و ماسه می‌باشد. میزان رس در این نهشته‌ها حداقل به ۳۶ درصد و حداکثر ماسه نیز به ۳۴ درصد می‌رسد.

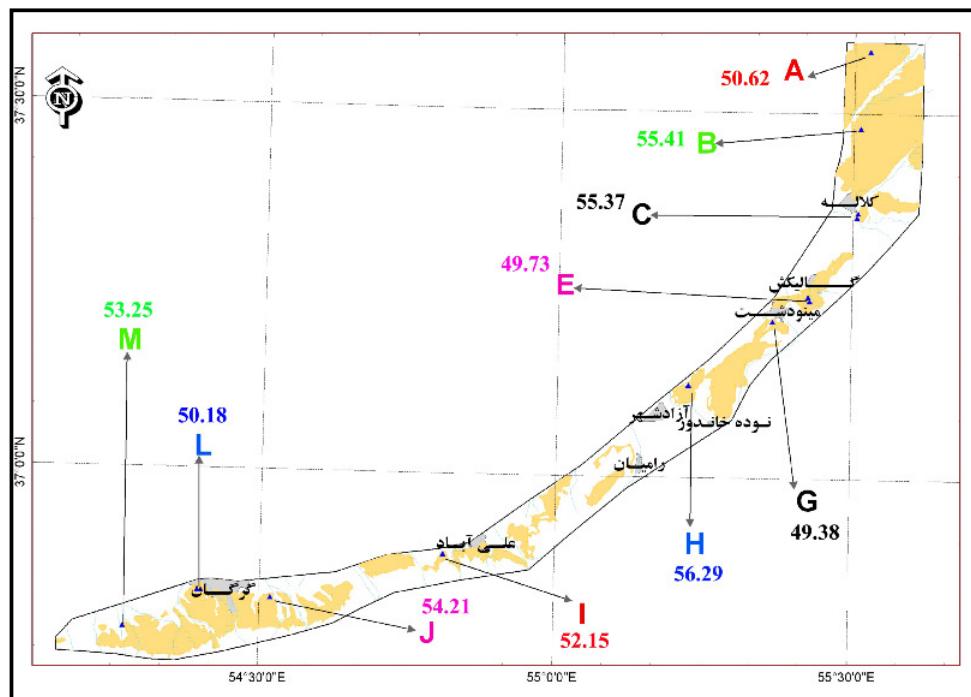


شکل ۲- وضعیت بافت نهشته‌های لس در نقاط مختلف

بدست آمده، ترکیب کانی شناسی رسوبات مورد بررسی اغلب به ترتیب فراوانی شامل: کوارتز، کلسیت، فلدسپات (آلیت)، موسکویت و ژیپس می باشد. نوع و فراوانی کانی های رسی نیز به ترتیب فراوانی شامل کائولینیت، ایلیت، کلریت و مونت موریلینیت (در برخی نمونه ها) است. جدول ۲ خلاصه نتایج بدست آمده از این بخش را نمایش می دهد. از آنجا که در بیشتر منابع برای معرفی ترکیب شیمیایی مناسب برای ساخت آجر دامنه تغییرات اکسید های عناصر اصلی عنوان می شود لذا جهت مقایسه ترکیب اکسید های عناصر اصلی در رسوبات لس ۲۸ نمونه از ترانشه های مختلف جمع آوری و به روش XRF نیز مورد مطالعه قرار گرفت تا بتوان کیفیت رسوبات لس را به عنوان مصالح فرآورده ها به شیوه کمی ارزیابی نمود. بر این اساس نتایج آزمایشات در جدول ۲ خلاصه شده است.

با این وجود اغلب دانه های کلسیت در این نهشته ها دارای قطر بزرگتری نسبت به میانگین اندازه دانه ها و حتی در مواردی بزرگترین ذرات رسوب را به لحاظ قطر تشکیل می دهنند. کانی ژیپس در نهشته های لس، ثانوی است، به طوری که رسوبات لس اولیه که تحت تغییرات ثانوی مانند هوازدگی و فرایندهای شستشو قرار نگرفته اند تقریباً فاقد ژیپس اند. مقدار سیلیس در لس های مورد بررسی، حداقل به ۶۷٪ در نمونه J1 و حداقل به ۴۷٪ در نمونه J8 می رسد. میانگین سیلیس در این رسوبات حدود ۵۲/۶۸٪ است. فراوانی سیلیس در بخش های مختلف در شکل ۳ نمایش داده شده است.

بررسی XRD این رسوبات در حالت های مختلف (پلاک نمونه خام، پلاک حرارت داده شده در ۵۵۰ درجه سانتی گراد و تهیه پراش XRD برای پلاک اشباع با اتیلین گلیکول) انجام گردید. بر اساس نتایج



شکل ۳- میزان سیلیس نهشته های لس در نقاط مختلف ( بر اساس نتایج (XRF

جدول ۱- فراوانی کلسیت در رسوبات لس مناطق مورد مطالعه (بر اساس روش کلسیومتری)

ردیف	کد نمونه	درصد کلسیت	ردیف	کد نمونه	درصد کلسیت	ردیف	کد نمونه	ردیف
۱	A1	۱۰/۲۷	۲۲	G3	۱۵/۲۷	۴۳	J4	۱۰/۵۰
۲	A2	۱۱/۳۳	۲۳	H1	۱۲/۱۰	۴۴	J5	۱۲/۹۰
۳	A3	۱۲/۲۲	۲۴	H2	۱۳/۴۷	۴۵	J6	۱۲/۴۰
۴	B1	۹/۸۰	۲۵	H3	۱۱/۱۵	۴۶	J7	۱۲/۰۰
۵	B2	۱۰/۱۰	۲۶	H4	۱۱/۸۰	۴۷	J8	۱۶/۷۰
۶	B3	۱۰/۹۰	۲۷	H5	۱۱/۴۰	۴۸	K1	۸/۴۸
۷	C1	۱۱/۹۹	۲۸	H6	۱۱/۴۰	۴۹	K2	۵/۹۰
۸	C2	۱۳/۰۵	۲۹	H7	۱۱/۷۰	۵۰	K3	۱۰/۵۰
۹	D1	۱۰/۸۵	۳۰	H8	۸/۹۰	۵۱	K4	۱۰/۰۰
۱۰	D2	۱۲/۷۴	۳۱	H9	۸/۵۰	۵۲	L1	۱۱/۹۵
۱۱	D3	۱۱/۴۳	۳۲	I1	۱۳/۰۴	۵۳	L2	۱۳/۳۰
۱۲	D4	۱۲/۰۱	۳۳	I2	۱۳/۱۷	۵۴	M1	۷/۳۷
۱۳	D5	۱۱/۸۰	۳۴	I3	۱۳/۸۷	۵۵	M2	۱۰/۶۴
۱۴	D6	۱۲/۹۷	۳۵	I4	۱۱/۴۰	۵۶	M3	۱۰/۹۰
۱۵	E1	۱۳/۳۴	۳۶	I5	۱۰/۳۰	۵۷	N1	۸/۷۲
۱۶	E2	۱۲/۲۵	۳۷	I6	۱۳/۸۳	۵۸	N2	۱۲/۰۲
۱۷	E3	۱۱/۶۰	۳۸	I7	۲۰/۵۰	۵۹	N3	۱۲/۰۰
۱۸	F1	۱۴/۲۸	۳۹	I8	۷/۹۰			
۱۹	F2	۱۱/۰۰	۴۰	J1	۲/۰۵			
۲۰	G1	۱۲/۶۶	۴۱	J2	۲/۰۶			
۲۱	G2	۱۱/۶۰	۴۲	J3	۱۸/۴۰			

جدول ۲ - ترکیب کانی شناسی و نوع کانی های رسی

ردیف	کد نمونه	کانی های اصلی	کانی های فرعی
۱	A1	کوارتز، کلسیت، فلدسپات (آلیت)	کائولینیت، موسکویت - ایلیت
۲	G1	کوارتز، کلسیت	کائولینیت، موسکویت - ایلیت ، فلدسپات ( آلیت)
۳	B1	کوارتز، کلسیت	کلریت، ژیپس، موسکویت- ایلیت، آلیت
۴	B3	کوارتز، کلسیت	کلریت، موسکویت- ایلیت،آلیت، مونت موریلوینیت
۵	C1	کوارتز، کلسیت	کائولینیت، موسکویت- ایلیت،آلیت، مونت موریلوینیت
۶	E1	کوارتز، کلسیت	کائولینیت، موسکویت- ایلیت،آلیت، مونت موریلوینیت
۷	E3	کوارتز، کلسیت	کائولینیت، موسکویت- ایلیت،آلیت، مونت موریلوینیت
۸	A3	کوارتز، ژیپس، فلدسپات (آلیت)	کائولینیت، موسکویت - ایلیت
۹	G3	کوارتز، کلسیت	کائولینیت، موسکویت- ایلیت،آلیت، مونت موریلوینیت
۱۰	H2	کوارتز، کلسیت	کائولینیت، موسکویت- ایلیت،آلیت
۱۱	H5	کوارتز، کلسیت	کائولینیت، موسکویت- ایلیت،آلیت
۱۲	H8	کوارتز، کلسیت	کائولینیت، موسکویت- ایلیت،آلیت
۱۳	I2	کوارتز، کلسیت	کائولینیت، موسکویت- ایلیت،آلیت، مونت موریلوینیت
۱۴	I5	کوارتز، کلسیت	موسکویت- ایلیت، کلریت، مونت موریلوینیت،آلیت
۱۵	I8	کوارتز، کلسیت	موسکویت- ایلیت، کلریت، مونت موریلوینیت،آلیت
۱۶	J2	کوارتز	آلیت، کلسیت موسکویت- ایلیت، کلریت، مونت موریلوینیت
۱۷	J5	کوارتز، کلسیت	آلیت، موسکویت- ایلیت، کلریت، مونت موریلوینیت
۱۸	J8	کوارتز، کلسیت	موسکویت- ایلیت،آلیت، کلریت، مونت موریلوینیت
۱۹	K2	کوارتز، کلسیت	موسکویت- ایلیت،آلیت، کلریت، مونت موریلوینیت
۲۰	K4	کوارتز، کلسیت،آلیت	موسکویت- ایلیت، کلریت، مونت موریلوینیت
۲۱	M1	کوارتز، کلسیت،آلیت	موسکویت- ایلیت، کلریت، مونت موریلوینیت
۲۲	M3	کوارتز، کلسیت	آلیت، ارتوز، موسکویت- ایلیت، کلریت، مونت موریلوینیت

جدول ۳- فراوانی اکسیدهای عناصر اصلی در رسوبات لس بر اساس نتایج XRD در مناطق مختلف ( مقادیر بر حسب درصد )

کد نمونه	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	MnO	TiO <sub>2</sub>	MgO	K <sub>2</sub> O	Na <sub>2</sub> O	CaO	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SiO <sub>2</sub>	L.O.I	SO <sub>3</sub>
A <sub>1</sub>	۰/۱۲۱	۰/۰۸۹	۰/۵۲۶	۳/۲۶	۲/۰۸	۰/۹۷	۱۰/۹۶	۵/۲۲	۷/۹۱	۵۷/۳۸	۱۱/۱۷	۰/۱۲۵
A <sub>3</sub>	۰/۱۰۵	۰/۰۸۲	۰/۴۹۰	۲/۹۳	۱/۹۲	۰/۹۴	۱۲/۲۲	۵/۱۸	۶/۷۳	۵۳/۲۲	۱۳/۵۴	۲/۴۵۵
B <sub>1</sub>	۰/۱۰۱	۰/۰۹۱	۰/۵۱۹	۲/۹۹	۱/۹۹	۱/۰۵	۱۰/۹۲	۵/۸۱	۷/۳۵	۵۴/۰۵	۱۳/۷۶	۰/۹۱۸
B <sub>3</sub>	۰/۱۱۴	۰/۰۸۷	۰/۵۳۶	۳/۴۶	۲/۰۷	۰/۹۶	۱۲/۷۴	۵/۲۴	۷/۳۹	۵۴/۷۰	۱۱/۸۲	۰/۵۱۵
C <sub>1</sub>	۰/۱۳۴	۰/۰۹۳	۰/۵۳۳	۳/۰۷	۲/۰۶	۱/۰۲	۱۳/۵۴	۵/۹۱	۷/۹۷	۵۱/۰۹	۱۴/۵۴	۰/۰۲۰
C <sub>2</sub>	۰/۱۰۹	۰/۰۸۵	۰/۵۴۷	۳/۲۱	۲/۱۰	۱/۱۰	۱۳/۴۶	۵/۲۷	۸/۵۰	۵۲/۶۰	۱۲/۶۷	۰/۰۴۸
E <sub>1</sub>	۰/۱۱۵	۰/۰۹۰	۰/۵۳۵	۲/۹۵	۲/۱۰	۰/۸۵	۱۱/۷۷	۵/۴۴	۷/۳۴	۵۶/۵۱	۱۲/۰۸	۰/۰۳۰
E <sub>3</sub>	۰/۰۹۲	۰/۰۹۲	۰/۵۴۴	۲/۹۰	۲/۰۶	۰/۶۲	۱۳/۷۸	۵/۵۴	۷/۴۶	۵۳/۳۰	۱۳/۴۰	۰/۰۱۵
F <sub>1</sub>	۰/۱۲۸	۰/۰۹۳	۰/۵۶۰	۳/۱۶	۲/۰۴	۰/۷۴	۱۴/۱۸	۵/۵۹	۷/۹۰	۵۱/۰۹	۱۳/۸۶	۰/۰۰۸
F <sub>2</sub>	۰/۰۹۷	۰/۰۸۸	۰/۵۴۲	۲/۷۲	۱/۹۸	۰/۷۰	۱۴/۴۱	۵/۴۷	۷/۴۸	۵۲/۴۷	۱۳/۸۰	۰/۰۲۸
G <sub>1</sub>	۰/۱۳۳	۰/۰۹۰	۰/۵۴۳	۲/۷۸	۲/۰۹	۰/۷۴	۱۲/۴۰	۵/۵۹	۷/۴۴	۵۴/۷۲	۱۳/۳۲	۰/۰۱۵
G <sub>3</sub>	۰/۰۹۷	۰/۰۹۱	۰/۵۳۴	۲/۳۲	۱/۹۸	۰/۴۴	۱۴/۵۱	۵/۵۸	۷/۰۲	۵۲/۸۰	۱۴/۲۲	۰/۰۵۳
H <sub>2</sub>	۰/۰۹۳	۰/۰۸۹	۰/۵۴۸	۳/۱۷	۲/۰۸	۰/۷۶	۱۳/۸۵	۵/۳۵	۷/۴۳	۵۲/۲۶	۱۴/۰۵	۰/۰۱۵
H <sub>5</sub>	۰/۰۸۸	۰/۰۹۴	۰/۵۶۷	۳/۲۹	۲/۱۳	۰/۸۸	۱۲/۸۹	۵/۶۶	۷/۹۹	۵۲/۷۵	۱۲/۶۲	۰/۰۸۵
H <sub>8</sub>	۰/۱۰۲	۰/۰۹۰	۰/۵۳۵	۲/۸۸	۲/۲۰	۰/۸۷	۱۰/۶۰	۵/۴۵	۸/۰۹	۵۸/۰۲	۱۰/۷۲	۰/۰۱۰
I <sub>2</sub>	۰/۱۱۸	۰/۰۹۱	۰/۵۲۷	۲/۸۷	۲/۰۳	۰/۶۲	۱۳/۵۸	۵/۶۲	۷/۱۷	۵۳/۴۴	۱۳/۶۷	۰/۰۳۸
I <sub>8</sub>	۰/۱۲۸	۰/۱۰۴	۰/۶۲۰	۲/۶۳	۲/۱۴	۰/۴۹	۷/۵۱	۶/۶۵	۹/۱۵	۵۹/۴۴	۱۱/۷۹	۰/۰۱۳
J <sub>1</sub>	۰/۰۵۰	۰/۱۰۶	۰/۷۱۰	۲/۸۹	۲/۲۸	۱/۰۳	۲/۲۵	۶/۶۱	۱۰/۰۸	۶۷/۵۳	۱۰/۹۱	۶/۲۴
J <sub>4</sub>	۰/۱۳۰	۰/۱۰۵	۰/۵۵۷	۳/۲۸	۲/۱۳	۰/۸۲	۱۱/۵۶	۶/۰۶	۸/۱۱	۵۴/۴۳	۶/۲۴	۰/۰۰۸
J <sub>8</sub>	۰/۰۷۲	۰/۰۸۶	۰/۵۴۸	۲/۷۵	۲/۰۴	۰/۶۵	۱۷/۶۳	۵/۳۹	۷/۷۵	۴۷/۰۸	۱۲/۴۷	۰/۰۱۸
K <sub>2</sub>	۰/۰۸۶	۰/۱۳۳	۰/۵۷۳	۲/۸۱	۲/۴۱	۱/۱۲	۵/۷۵	۶/۹۲	۸/۴۱	۶۳/۴۴	۱۵/۵۷	۰/۰۱۳
K <sub>4</sub>	۰/۱۱۳	۰/۰۹۰	۰/۵۲۳	۳/۰۲	۲/۲۲	۱/۲۰	۱۱/۰۶	۵/۸۲	۷/۷۲	۵۵/۶۶	۸/۲۰	۰/۱۷۸
L <sub>1</sub>	۰/۱۱۸	۰/۰۹۲	۰/۵۵۲	۳/۱۳	۲/۰۸	۰/۶۶	۱۳/۲۲	۵/۷۱	۷/۲۹	۵۳/۳۲	۱۱/۹۶	۰/۰۰۳
L <sub>2</sub>	۰/۱۱۸	۰/۰۸۹	۰/۵۲۸	۲/۹۸	۱/۹۸	۰/۵۱	۱۴/۶۷	۵/۵۷	۷/۰۹	۵۱/۴۲	۱۳/۶۷	۰/۰۰۵
M <sub>1</sub>	۰/۱۳۱	۰/۱۰۸	۰/۵۷۷	۳/۱۱	۲/۴۰	۱/۱۱	۷/۸۹	۶/۳۸	۸/۷۹	۵۹/۵۵	۱۴/۹۱	۰/۰۰۳
M <sub>2</sub>	۰/۱۳۰	۰/۰۹۳	۰/۵۵۸	۳/۱۳	۲/۱۶	۰/۸۸	۱۰/۷۹	۵/۶۸	۸/۰۰	۵۶/۳۸	۹/۷۸	۰/۰۳۰
M <sub>3</sub>	۰/۱۲۵	۰/۰۹۶	۰/۵۵۴	۲/۹۰	۲/۰۵	۰/۶۵	۱۴/۲۳	۵/۷۴	۷/۷۰	۵۱	۱۴/۴۵	۰/۰۰۸
B <sub>2</sub>	۰/۱۲۲	۰/۰۸۳	۰/۵۲۱	۲/۸۶	۲/۰۳	۰/۸۲	۱۰/۷۴	۵/۲۲	۷/۱۱	۵۸/۳۳	۱۱/۵۷	۰/۲۲۸

## بحث

نقطه‌ای از اراضی لسی به لحاظ میزان سیلیس محدودیتی وجود ندارد. فقط در نمونه های  $K_2$ ,  $K_4$  و  $J_1$  مقدار سیلیس کمی بیش از حد مجاز است. دانه ها و حتی در مواردی بزرگترین ذرات رسوب را به لحاظ قطر تشکیل می دهند. تقریباً تمام مقدار اکسید کلسیم در کانی کلسیت مرکز است. به عبارت دیگر مصالحی که دارای کلسیت زیاد باشند در طی مراحل تجزیه، اکسید کلسیم بیشتری را نمایش می دهند. حد مجاز این ماده در مصالح استاندارد حد اکثر ۱۷ درصد است و مقدار بیش از حد آن باعث بروز پدیده آلووک در آجر می گردد. البته باید در نظر داشت که، افزایش میزان کلسیت تنها عامل ایجاد پدیده آلووک نیست بلکه اندازه دانه های کلسیت نیز از عوامل مؤثر آن بشمار می رود. حتی اگر میزان کربنات کلسیم در رسوبات لس کمتر از گستره تعريف شده باشد ولی اندازه دانه های آن درشت باشد، ممکن است پدیده آلووک بروز کند که خود می تواند ناشی از فرایندهای شستشو و تجمع دانه های کلسیت در افق های خاصی باشد.

میزان تغییرات اکسید آلمینیوم از روند خاصی پیروی نمی کند. میانگین آلمینیا در این رسوبات ۷/۸۰٪ می باشد. مقدار آلمینیا وابسته به مقدار کانی های رسی نهشته های لس است. گستره استاندارد تغییرات آلمینیا برای مصالح اولیه آجر ۹٪ الی ۲۱٪ درصد است. به نظر می رسد رسوبات لس به عنوان منابع اولیه ساخت آجر کمی کمبود آلمینیا دارند. شکل ۵ وضعیت میزان آلمینیا در بخش های مختلف نهشته های لس را نمایش می دهد. حداقل مقدار

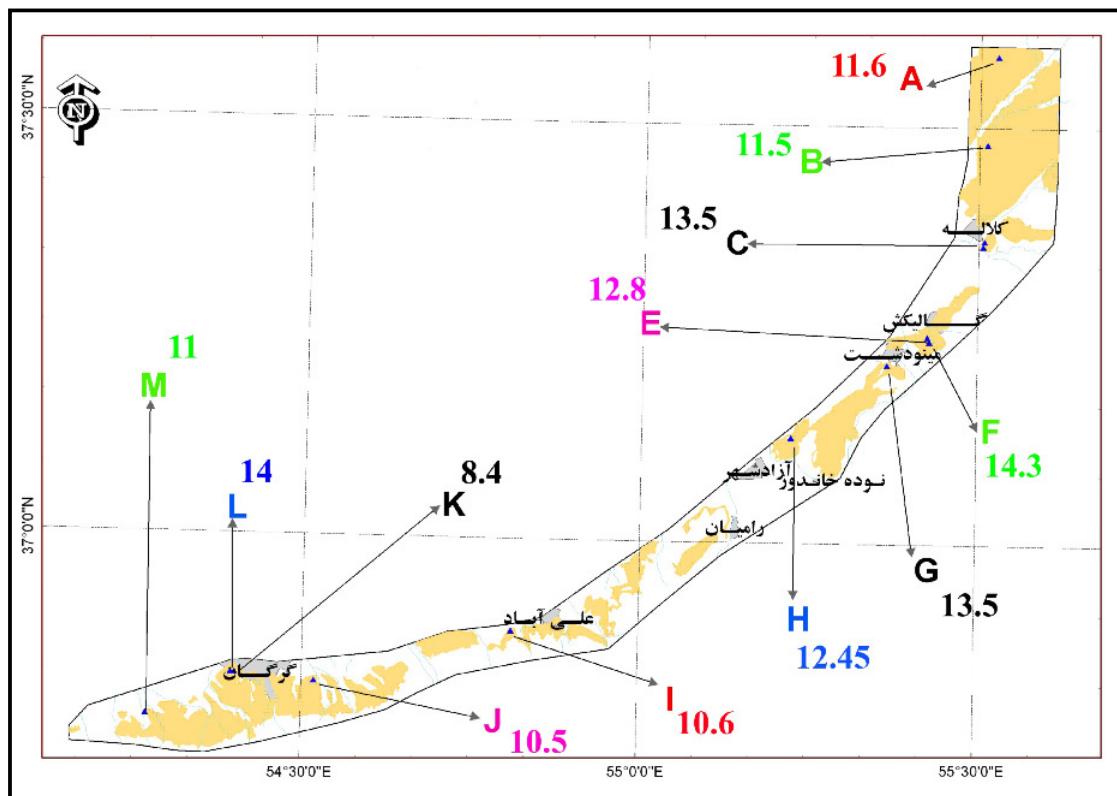
میزان سیلیس در این نهشته ها به طور میانگین ۵۲/۶٪ می باشد. این مقدار برای ساخت آجر مرغوب کاملاً مناسب است. به عبارت دیگر در هیچ لازم به ذکر است افزایش بیش از حد سیلیس باعث کاهش نیروی چسبندگی در خشت خام، افزایش دمای پخت و بالا رفتن میزان فاز شیشه آجر می گردد که خود باعث افزایش ترک خوردگی و شکستن در هنگام حمل و نقل می شود.

به طور کلی میزان سیلیس نهشته های لس بیش از ۵۰ درصد است و بندرت در برخی نقاط (مانند نمونه های فوق) به صورت موضعی افزایش می یابد. این افزایش نسبی نیز اغلب به دلیل کاهش اجزاء دیگر است. گستره استاندارد سیلیس ۴۰ تا ۶۰ درصد است. میزان سیلیس در لس های مناطق شرق کالalle در حد ۲ الی ۳ درصد بیش از لس های منطقه گرگان و نواحی غرب آن است. شکل ۳ میزان تغییرات سیلیس در نهشته های لس را در بخش های مختلف محدوده مورد مطالعه نشان می دهد. کلسیت یکی از اجزاء اصلی در رسوبات لس می باشد که مقدار آن در این نهشته ها تا حدود زیادی درکیفیت مصالح ساخت آجر اثر دارد. در محدوده مورد بررسی، فراوانی کلسیت تغییرات زیادی دارد و فراوانی آن از کمتر از ۳٪ تا بیش از ۱۸٪ تفاوت دارد نتایج نشان می دهد که اغلب ذرات کلسیت موجود در این رسوبات، ثانوی است و مقدار آنها در افق ها و مناطق خاص افزایش می یابد.

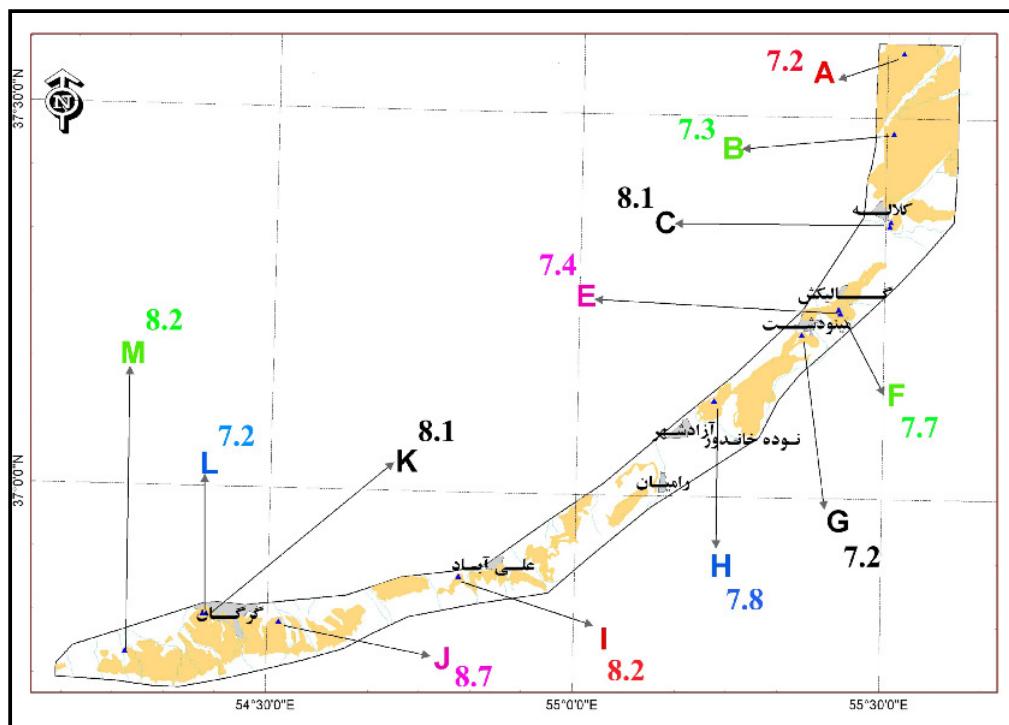
با این وجود، اغلب دانه های کلسیت موجود در این نهشته ها دارای قطر بزرگتری نسبت به میانگین اندازه

رفع است. برای تولید محصول مرغوب با کمترین ضایعات، حداقل ۱۰٪ آلمینا مورد نیاز است. لذا جهت افزایش این ماده باید اندکی به مواد اولیه پودر کائولن یا رسوبات غنی از کانی های رسی افزوده شود.

آلومینای مورد نیاز در صنایع ساخت سرامیک و سفال بیش از ۲۰ درصد است. بنابراین رسوبات لس جهت تهیه سرامیک و سفال به دلیل کمبود شدید آلمینا مواد اولیه مناسبی محسوب نمی شوند. کمبود آلمینا جهت ساخت آجر بوسیله افزودن برخی مواد قابل



شکل ۴ - درصد فراوانی اکسید کلسیم نهشته های لس در نقاط مختلف ( بر اساس نتایج XRF )



شکل ۵- درصد فراوانی اکسید آلومینیوم نهشته های لس در نقاط مختلف ( بر اساس نتایج XRF )

دیگر این اجزاء در بین رسوباتی فراوان است که مسافت حمل ناچیزی دارند. در حالی که بر اساس بررسی های قبلی، منشاء لس های گاستان بسیار دورتر است [۳]. به طور کلی ترانشه های A و D به لحاظ فزونی کانی های ژیپس و انیدریت برای تولید آجر وضعیت مناسبی ندارند و در گروه لس های اولیه قرار نمی گیرند. همانطور که در جدول ۳ مشاهده می شود اغلب رسوبات لس از نظر فراوانی  $\text{SO}_3$  در حد پهینه ای قرار دارند. L.O.I. میزان مواد فرار برای تولید آجر باید بیش از ۱۶٪ باشد. در حین حرارت این مواد به صورت ترکیبات گازی فرار از مواد اولیه در حین پخت خارج می شود. اگر میزان مواد فرار زیاد باشد و یا قبل از تشکیل فاز مایع

به عبارت دیگر رسوبات لس از این نظر به تنها بی نمی توانند نیاز مصالح استاندارد اولیه ساخت آجر را فراهم کنند. با این وجود ترانشه های J ، I ، K و M وضعیت بهتری را از نظر مقدار آلومینا نشان می دهند. گاز  $\text{SO}_3$  در اثر حرارت و تجزیه سولفات کلسیم بوجود می آید که خود می تواند باعث تورم سطح خارجی آجر تولید شده گردد [۴]. میزان  $\text{SO}_3$  در برخی از نمونه ها به طور اغراق آمیز زیاد است. (نمونه های J1 و A3). افزایش سولفات کلسیم به صورت ظهور کانی ژیپس و انیدریت در نهشته های لس اولیه غیر عادی است. زیرا خرد های ژیپس در زمرة اجزاء ناپایدار محسوب شده و فراوانی آن در بین رسوبات نشانه نزدیکی به منشاء است. به عبارت

به عبارت دیگر در هیچ نقطه‌ای از اراضی لسی به لحاظ میزان سیلیس محدودیت وجود ندارد. وجود پدیده آلووک که می‌تواند باعث ترک خوردگی و افت کیفیت آجر گردد بویژه در کارگاه‌های آجر پزی مناطق گرگان تا آزاد شهر یکی از مشکلات زمان پخت محسوب می‌شود. وجود این پدیده به دلیل فراوانی ذرات کلسیت نبوده بلکه بیشتر به دلیل درشت بودن دانه‌های کلسیت ثانویه است برای رفع این مشکل می‌توان چند راه حل ارائه کرد: اولاً: می‌توان بوسیله غربال کردن، پخش قابل توجه ای از این ذرات را از مصالح جدا نمود که شدت آلووک را کاهش خواهد داد. ثانیاً: می‌توان با مطالعه و کربنات را شناسایی و از بکار بردن آنها خود داری کرد. طبیعی است این پخش‌ها را باید به عنوان باطله معدن و یا مصالح مازاد لحاظ نمود. تالثاً: راه سوم خردایش بیشتر این مواد بوسیله آسیاب‌های صنعتی است تا طی این فرایند ذرات کلسیت درشت براحتی خرد شوند و در مرحله پخت با سیلیس ترکیب شده و در نهایت سیلیکات‌های کلسیم را بوجود آورند. (شکل ۴) میزان پراکنش اکسید کلسیم در نهشته‌های لس را نشان می‌دهد. به طور کلی استفاده از لس‌ها به عنوان مصالح ساخت آجر محدودیت چندانی را در بر ندارد. از طرف دیگر ذخیره بسیار فراوان و سهولت برداشت باعث شده سرمایه گذاری‌های زیادی برای تولید آجر در سطح استان صورت گیرد. بر اساس نتایج حاصل، لس‌های مناطق غرب استان به دلیل داشتن مقدار رس بیشتر، از به طور کلی استفاده از لس‌ها به عنوان مصالح ساخت آجر محدودیت چندانی را در بر ندارد.

خارج نشود باعث ایجاد تورم در سطوح خارجی آجر می‌شود که خود بی نظمی سطوح هندسی آجر را به همراه دارد [۴]. بر اساس نتایج حاصله، تمام نمونه‌های تحت بررسی دارای مواد فرار کمتر از حد مجاز می‌باشند. میزان متوسط مواد فرار در نهشته‌های لس استان ۱۲/۵ درصد است. بر این اساس حتی می‌توان برای افزایش تخلخل و کاهش وزن محصول تا حدودی به مواد اولیه لس مواد تخلخل را مانند خاک اره، فوم پلی استایرن اضافه نمود. تحقیقات نشان می‌دهد که افزودن ۱۰ درصد وزنی خاک اره به مواد اولیه ساخت آجر چگالی محصول به ۱/۲۵ گرم بر سانتی متر مکعب و مقاومت فشاری به ۱۰۹ کیلوگرم بر سانتی متر مربع می‌رسد که برای استفاده به عنوان آجر باربر معمولی مناسب است [۵].

مجموع اکسید سدیم و پتاسیم در نهشته‌های لس جهت ساخت آجر مقدار بهینه‌ای است. متوسط این مقدار ۲/۸ درصد است. این مقدار برای کاهش دمای درهم جوشی کاملاً مناسب است. حداکثر مجاز مجموع اکسید سدیم و پتاسیم ۴ درصد است [۴].

## نتیجه گیری

رسوبات لس وسعت زیادی در استان گلستان دارند (بیش از ۳۲۰۰ کیلومتر مربع). نتایج نشان می‌دهد که ترکیب کانی شناسی و شیمیایی این رسوبات می‌تواند برای تولید آجر بکار رود. از طرف دیگر کیفیت این منابع در گستره نسبتاً محدودی در مناطق موردن مطالعه تغییر می‌کند. میزان سیلیس در این نهشته‌ها به طور میانگین ۵۲/۶۸ درصد می‌باشد. این مقدار برای ساخت آجر مرغوب کاملاً مناسب است.

- 9-Makeev,A., (2009). Pedogenic alteration of levate sediments in the upper loess mantles of the Russian Plain. Quaternary international volume 209, Issues 1-2, p 79-94.
- 10-Markovich,S.B., Oches,E., Sumegi,P., Jovanovic,M., and Gaudenyi,T.,(2005).An introduction to the middle and upper levate e loess-paleosol sequence at Ruma brickyard Vojvodina,Serbia. Quaternary international volume 149, issue 1, p 80-86.
- 11-Pecsi, M., 1993. Quaternary and loess research. Geographical Research Institute Hungarian 2p.
- 12-Pye,K., Sherwin,D., (1999). Loess in : Aeolian Environments, Sediments and Landforms.john wiely and son publish,pp. 213-438.
- 13-Smally, I., Ohara Dhand, K., Wint,J., Machalett,B., Jary,Z. and Jefferson, I., (2009). Rivers and loess: the significance of longriver transportation in the complex event-sequence approach to loess deposit formation. Volume 198, Issues 1-2, p 7-18
- 14-Tungsheng, L., (1998). Loess in china. Springer – Verlag Berlin Heideldorf, 219 p.

از طرف دیگر ذخیره بسیار فراوان و سهولت برداشت باعث شده سرمایه گذاری های زیادی برای تولید آجر در سطح استان صورت گیرد. بر اساس نتایج حاصل، لس های مناطق غرب استان به دلیل داشتن مقدار رس بیشتر، از برتری نسبی در مقایسه با لس های مناطق شرق استان بر خوردارند.

## منابع

- ۱- خواجه ، م ، (۱۳۸۱) ، بررسی رسوب شناسی ، محیط رسوبی و رسوب زایی نهشته های کواترنر حوضه گرگانرود، رساله دکتری زمین شناسی، دانشگاه آزاد اسلامی، واحد علوم و تحقیقات تهران، ص ۲۰۷ تا ۲۳۵.
- ۲- خواجه ، م ، فیض نیا ، س ، غیومیان ، ج ، (۱۳۸۳) . بررسی تغییرات جانبی اندازه ذرات و کانی شناسی به منظور تعیین جهت بادهای غالب در تشکیل رسوبات لس استان گلستان ، نشریه بیان ، جلد نهم، شماره ۲ ، ص ۳۰۷ تا ۲۹۳.
- ۳- خواجه ، م ، فیض نیا ، س ، غیومیان ، ج ، (۱۳۸۵) ، بررسی فرایندهای تولید کننده ذرات سیلت کوارتزی در رسوبات لس استان گلستان ، نشریه علوم دانشگاه تربیت معلم دوره (جدید) شماره ۱ و ۲، ص ۷۰۹ تا ۶۹۷.
- ۴- ویسه، س، (۱۳۷۵) ، گزارش آجر رسی ، خواص و تولید ، انتشارات آموزشکده فنی صنایع سرامیک لاله جین همدان ، ۷۷ ص.
- ۵- ویسه، س ، خدابنده ، ن ، (۱۳۷۳) ، بهبود خواص عایق کاری حرارتی آجر با استفاده از مواد افزودنی ، سومین همایش بهینه سازی مصرف سوخت در ساختمان ، ص ۳۲۱ تا ۲۲۹.
- 6-Demir,I., An investigation on the (2006). Production of construction brick with processed waste tea. Buildingandenvironment, volume 41, Issue 9, p 1274-1278.
- 7-Dondi,M., Guarini, G., Rimondo, M., Zanelli, C.,(2009). Waste management 29,p 1948-1951.
- 8-Kang, M,y., Bong Shin,J., and Naruse,T.,(2007). Loess-paleosol stratigraphy of Dukso area,Namyangju City, Korea (south). Quaternary international volumes 176-177, p 96-103.

