

بررسی مکانیسم تشکیل کوردیریت از نانوذرات سیلیس-کلرید منیزیم-آلومینای اکتیو

احمدرضا عباسیان^{۱*}، صفورا پاکدامن تهرانی^۲، فریده طباطبایی^۲

^۱ گروه مهندسی مواد، دانشکده مهندسی، دانشگاه سیستان و بلوچستان،

^۲ گروه مهندسی مواد، موسسه آموزش عالی نقش جهان، اصفهان

* abbasian@eng.usb.ac.ir

چکیده:

سرامیک‌های کوردیریتی به علت داشتن ضریب انبساط حرارتی کم، مقاومت شیمیایی زیاد در برابر خوردگی و مقاومت بالا در برابر شوک حرارتی کاربردهای زیادی در اینزار کوره و لوازم مصرفی در دمای بالا دارد. هدف پژوهش حاضر سنتز کوردیریت با استفاده از نانوذرات سیلیس، کلرید منیزیم و آلومینای اکتیو است. سنتز به روش حالت جامد انجام می‌گردد. مکانیسم تشکیل کوردیریت با استفاده از آنانلیز حرارتی همزمان سنتز (XRD) همراه با آرمون پراش اشعه ایکس (XRD) مورد بررسی قرار می‌گیرد. همچنین توسط میکروسکوپ الکترونی رویشی (SEM) ریزساختار پودرهای سنتز شده در دماهای مختلف بررسی شده است. نتایج نشان می‌دهد که مکانیسم تشکیل کوردیریت از مواد اولیه ذکر شده با مکانیسم‌هایی که تاکنون برای تشکیل کوردیریت با استفاده از مواد اولیه دیگر گزارش شده، متفاوت است. واکنش‌های احتمالی در مسیر تشکیل کوردیریت در دماهای مختلف پیشنهاد داده شده است. دمای تشکیل کوردیریت از مواد اولیه نانوذرات سیلیس، کلرید منیزیم و آلومینای اکتیو 130°C تعیین شد. کوردیریت سنتز شده به صورت خالص نبوده و با ناخالصی‌های آلومینا، کربستوپالیت، اسپینل و فورستریت همراه است.

اطلاعات مقاله:

دریافت: ۳۰ آذر ۱۳۹۷

پذیرش: ۱۵ تیر ۱۳۹۸

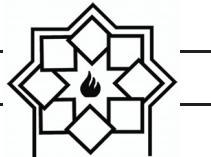
کلید واژه:

کوردیریت، نانوذرات سیلیس، کلرید منیزیم، انساتاتیت، فورستریت، STA

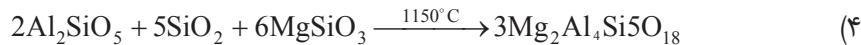
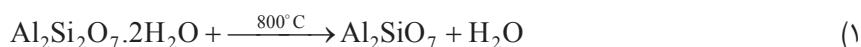
۱- مقدمه

برابر شوک حرارتی کاربردهای زیادی دارند [۱-۳]. ابزار کوره و لوازم مصرفی در دمای بالا [۴، ۲]، فیلتر گاز داغ و مذاب فلزات [۲]، چینی‌های الکتریکی [۴]، پایه کاتالیست‌های لانه زنبوری اگزوز خودرو [۱]، فیلتر موتورهای دیزلی [۵، ۶] قطعات پیچیده مشعل‌های گاز [۲]، مبدل حرارتی موتور توربین‌های گازی [۴]، مبدل کاتالیستی [۴، ۵]، پوشش‌های دیرگداز [۷] و بستر مدارهای مجتمع [۱]

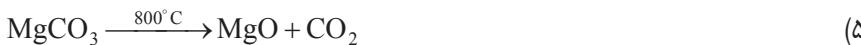
کوردیریت با ترکیب شیمیایی $\text{Mg}_2\text{Al}_4\text{Si}_5\text{O}_{18}$ یکی از مهم‌ترین فازهای سیستم سه‌تایی $\text{MgO}-\text{Al}_2\text{O}_3-\text{SiO}_2$ است [۱]. سرامیک‌های کوردیریتی به علت داشتن ضریب انبساط حرارتی کم، دیرگدازی و مقاومت شیمیایی بالا در برابر خوردگی، ضریب دی‌الکتریک پایین و مقاومت عالی در



کوردیریت را مطابق با انجام واکنش‌های (۱) تا (۴) گزارش نمودند. طبق واکنش (۱) کائولن در دمای 800°C به متاکائولن تبدیل می‌شود. به طور همزمان تالک نیز طبق واکنش (۲) به انستاتیت و سیلیس آمورف تجزیه می‌شود. با افزایش دما به 1000°C متاکائولن به فاز مولايت و سیلیس کریستالی (کریستوبالیت) استحاله می‌یابد. سیلیس آمورف نیز در این دما به کریستوبالیت تبدیل می‌شود. سرانجام در دمای 1150°C کوردیریت از واکنش بین مولايت، کریستوبالیت و انستاتیت تشکیل می‌شود. لامار و وارنر [۱۱] نیز در سال ۱۹۵۴ این مکانیسم را پیشنهاد کردند ولی دمای تشکیل کوردیریت را 1300°C گزارش نمودند. طبق گزارش‌های کرونرت [۱۰] و لامار [۱۱] و همکارانشان تشکیل کوردیریت همراه با کمی ناخالصی مولايت است.



واکنش‌های (۵) تا (۸) گزارش شده است [۱۰].



منیزیم و رزین سیلیکونی استفاده نمودند. آن‌ها گزارش نمودند اسپینل آلومینات منیزیم در دمای 1000°C از

[۴] عایق‌های حرارتی [۲، ۳، ۴] کاربردهای مهم کوردیریت هستند.

به دلیل اینکه کوردیریت در طبیعت بسیار کمیاب است، به صورت مصنوعی سنتز می‌گردد [۸]. به طور کلی کوردیریت از واکنش حالت‌های جامد اکسیدهای SiO_2 , MgO و Al_2O_3 یا مواد شامل این اکسیدها تشکیل می‌شود. دمای تشکیل کوردیریت به نوع مواد اولیه مصرفی بستگی زیادی دارد. به همین علت مکانیسم و مسیر سنتز با توجه به نوع مواد اولیه متفاوت است [۹]. بررسی مکانیسم تشکیل کوردیریت با استفاده از مواد اولیه مختلف موضوع تحقیقات زیادی است. سنتز کوردیریت در حالت جامد را کرونرت و همکارانش [۱۰] در سال ۱۹۵۴ با استفاده از مواد اولیه کائولن و تالک مطالعه نمودند. آن‌ها مکانیسم تشکیل

سنتز کوردیریت در حالت جامد با استفاده از مواد اولیه کربنات منیزیم، آلومینا و سیلیس آمورف (فیلینت) طبق

پارسینلو و همکارانش [۵] در سال ۲۰۱۳ برای سنتز کوردیریت از مواد اولیه نانوذرات آلومینا، نانوذرات اکسید



کوردیریت شروع به تشکیل شدن کرده و مقدار آن افزایش می‌یابد. این در حالی است که سافیرین و سیلیس به صورت کریستوبالیت در دماهای 1150°C و 1200°C حضور دارد. سرانجام در دمای 1250°C کریستوبالیت و سافیرین نیز به کوردیریت تبدیل می‌شوند.

همان طور که ملاحظه شد بسته به نوع مواد اولیه، مکانیسم تشکیل کوردیریت شامل دمای تشکیل، فازهای میانی تشکیل شده و ترکیب محصول نهایی، متفاوت است. در پژوهش حاضر مکانیسم تشکیل کوردیریت از مواد اولیه شامل نانوذرات سیلیس، کلرید منیزیم و آلومینای اکتیو برای اولین بار مورد مطالعه قرار می‌گیرد. طبق نتایج تحقیقات گذشته، تشکیل فازهای میانی اسپینل و مولايت در تشکیل فاز نهایی کوردیریت مؤثر هستند. لذا انتظار است با کاهش دمای تشکیل این فازها بتوان کوردیریت را در دمای پایین‌تر سنتز کرد. هدف از انتخاب نانوذرات سیلیس در کنار آلومینای اکتیو این است که انتظار می‌رود استفاده از مواد با اندازه ذره کوچک بتواند سبب بهبود سینتیک انجام واکنش تشکیل مولايت کاهش یابد. از طرف دیگر گزارش شده است که واکنش کلرید منیزیم با آلومینا می‌تواند دمای تشکیل اسپینل را به مقدار قابل توجهی حتی تا 400°C کاهش دهد [۱۲]. در سال‌های اخیر گزارش‌هایی مبنی بر استفاده از نانوذرات به عنوان افزودنی وجود دارد. ولی به عنوان ماده اولیه استفاده از نانوذرات به عنوان ماده اولیه محدود به سلیس کلرئیدی (سوسپانسیون نانوذرات سلیس) است [۱۳، ۱۴]. در کار حاضر برای اولین بار از نانوذرات سیلیس خشک که توسط یک شرکت دانش‌بنیان ایرانی

واکنش نانوذرات آلومینا و نانوذرات اکسید منیزیم تشکیل شده و تا دمای 1250°C پایدار است. در دمای 1250°C به طور همزمان کریستوبالیت تشکیل شده و با واکنش با اسپینل به کوردیریت تبدیل می‌شود. در دمای 1350°C واکنش کامل شده و صرفاً کوردیریت بدون هیچ‌گونه ناخالصی دیگری تشکیل می‌شود.

بنیتو و همکارانش [۹] در سال ۲۰۱۲ برای سنتز کوردیریت از مواد اولیه کائولن و همچنین هیدروکسی کربنات منیزیم و تالک به طور همزمان به عنوان منبع منیزیم استفاده نمودند. طبق مکانیسم پیشنهادی آن‌ها محصول نهایی کوردیریت همراه با اسپینل است که از طریق دو واکنش به دست می‌آید. نخست از واکنش انسټاتیت با مولايت، کوردیریت و اسپینل تشکیل می‌شود. سپس از واکنش مولايت با پریکلاس (MgO)، کوردیریت و اسپینل تشکیل می‌شود ردائوی و همکارانش [۸] در سال ۲۰۱۸ برای سنتز کوردیریت از مواد اولیه کائولن و اکسید منیزیم سنتزی استفاده نمودند. طبق مکانیسم پیشنهادی آن‌ها محصول نهایی کوردیریت است. بررسی الگوهای XRD در گزارش این محققین نشان می‌دهد مقداری فاز ناخالصی سافیرین واکنش نکرده در کنار کوردیریت وجود دارد. طبق نظر آن‌ها در دمای 950°C فازهای سافیرین و انسټاتیت در کنار فاز کوارتز تشکیل می‌شود. در دمای 1000°C فاز انسټاتیت کاملاً ناپدید شده و از مقدار فازهای سافیرین و کوارتز کاسته شده و همزمان مولايت تشکیل می‌شود. با افزایش دما به 1100°C بر مقدار فاز مولايت افزوده شده ولی با افزایش بیشتر دما به 1150°C از مقدار آن بهشت کاسته و در دمای 1200°C ناپدید شده است. در عوض فاز



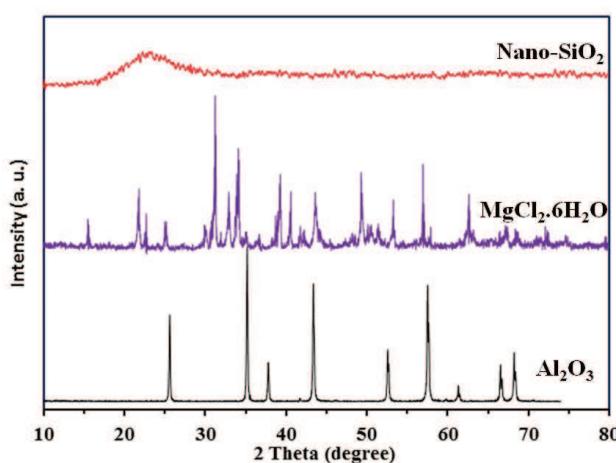
منطبق بر کارت (۱۸۶۲-۰۱-۰۷۵) تشکیل شده است. همه پیک‌های تشکیل شده برای ترکیب کلرید منیزیم منطبق بر کارت (۰۰۰-۳۰-۱۰۰) است که نشان می‌دهد این ماده قادر هرگونه فاز ناخالصی است. لازم به ذکر است که در الگوی XRD SiO_2 نانوذرات در محدوده زوایای ۲۰ تا ۳۰ درجه، یک پیک پهن مشاهده می‌شود که نشان دهنده آمورف بودن ساختار این ماده است. همه مواد اولیه مطابق با نسبت استوکیومتری ترکیب کوردیریت ($\text{Mg}_2\text{Al}_4\text{Si}_5\text{O}_{18}$) توسط یک همزن توربو ساخت شرکت امین آسیا فناور پارس به حجم ۲ لیتر در حالت خشک به خوبی با یکدیگر مخلوط شدند. عملیات مخلوط کردن با سرعت ۶۰ دور بر دقیقه به مدت ۲ ساعت در حالتی که حداکثر یک پنجم از حجم همزن با پودر پر بود، انجام شد. نسبت ترکیب مخلوط مواد اولیه بر حسب درصد وزنی به صورت ۳۲/۹۸ درصد نانوذرات سیلیس (nano-SiO_2)، ۲۲/۳۸ درصد آلومینای فعال شده (Al_2O_3) و ۴۴/۶۴ درصد منیزیم کلرید شش آبه ($\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) است.

تولید می‌شود، استفاده شده است. همچنین استفاده از نمک ارزان قیمت کلرید منیزیم برای اولین بار گزارش می‌شود. استفاده از آلومینای اکتیو به عنوان یک ماده اولیه مناسب توسط برخی محققین گزارش شده است [۱۵].

۲- فعالیت‌های تجربی

۱-۲- مواد اولیه

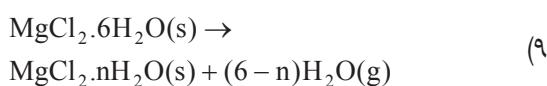
در این پژوهش از پودرهای نانوذرات سیلیس تجاری با خلوص ۹۸/۶ درصد و محدوده اندازه ذرات ۱۵-۲۰ nm توسط شرکت فدک ایران، آلومینای اکتیو به عنوان نام تجاری PFR با خلوص ۹۹/۸ درصد و محدوده اندازه ذرات ۲/۲ کوچک‌تر از ۱۰ میکرومتر با متوسط اندازه ذرات ۲۰ میکرومتر تولید شرکت Alteo فرانسه و کلرید منیزیم شش آبه تولید شرکت مرک آلمان با کد ۱۰۵۸۳۳ به عنوان مواد اولیه استفاده شد. برای شناسایی و تایید صحت مواد اولیه از آزمون XRD استفاده شد. آنالیزهای XRD در شکل ۱ نشان داده شده است. همان‌طور که مشاهده می‌شود آلومینای اکتیو به صورت تک فاز است و از فاز کوراندوم



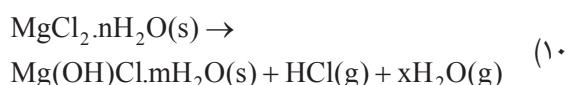
شکل ۱- آنالیز XRD از مواد اولیه شامل آلومینا (Al_2O_3)، کلرید منیزیم ($\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) و نانوذرات سیلیس (nano-SiO_2).



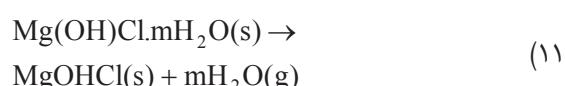
در دماهای ۱۰۵ و ۱۱۸°C و یک پیک بزرگ در دمای ۱۴۶°C مشاهده می‌شود. این سه پیک متناظر با کاهش وزن حدود ۱۹/۷ درصد در منحنی TG هستند. با توجه به مراجع [۱۶، ۱۷]، پیک‌های گرماییر و کاهش وزن متناظر مربوط به کاهش آب ساختاری ترکیب $MgCl_2 \cdot 6H_2O$ طی واکنش‌های متوالی است که مجموعاً به صورت واکنش (۹) بیان می‌شود.



چهارمین پیک مشاهده شده به صورت گرماییر در دمای ۱۷۹°C رخ می‌دهد. این پیک متناظر با کاهش وزن حدود ۴/۷ درصد در منحنی TG است. با توجه به مراجع [۱۶، ۱۷] پیک گرماییر مشاهده شده مربوط به تشکیل ترکیب $Mg(OH)Cl$ طبق واکنش (۱۰) است. علت کاهش وزن، خروج HCl و بخشی از آب ساختاری به صورت گاز است.



پنجمین پیک مشاهده شده به صورت گرماییر در دمای ۲۳۷°C متناظر با کاهش وزن حدود ۴/۳ درصد در منحنی TG است. با توجه به مراجع [۱۶، ۱۸] پیک گرماییر مشاهده شده و کاهش وزن متناظر مربوط به از دست دادن آب ساختاری ترکیب $Mg(OH)Cl$ مطابق واکنش (۱۱) است.

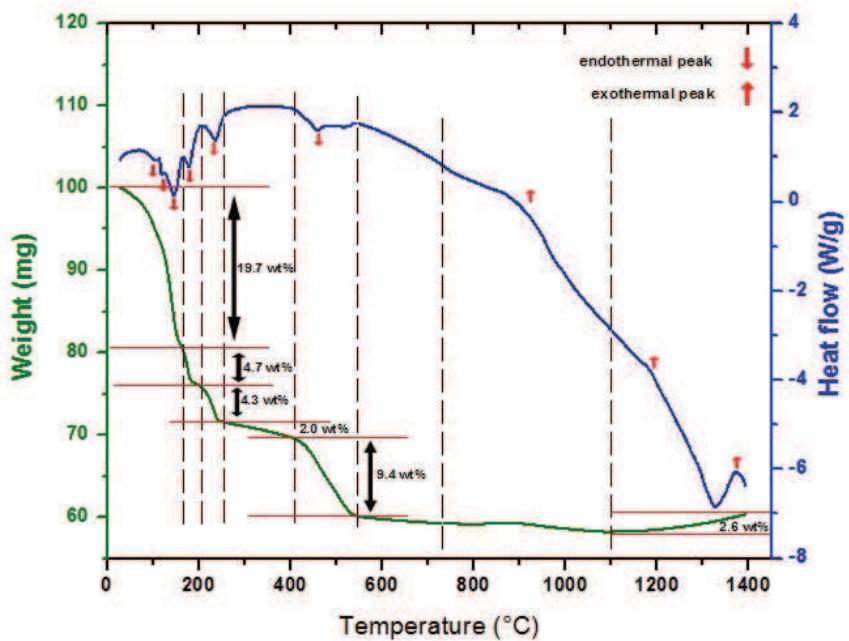
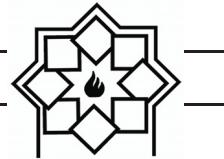


۳- آزمون‌های تجربی

جهت تعیین مکانیسم واکنش‌ها در مسیر تشکیل کوردیریت به طور همزمان آنالیز حرارتی افتراقی (DTA) و آنالیز وزنی (TG) توسط دستگاه TA ساخت کشور آمریکا روی مخلوط پودری اولیه انجام شد. بر اساس تغییرات حرارتی و وزنی آنالیز همزمان حرارتی، مخلوط‌های پودرهای اولیه تهیه شده بدون اعمال هرگونه فشار در یک بوته آلومینایی ریخته شده و هر کدام به مدت ۳ ساعت در دماهای مختلف شامل ۱۳۳۰، ۱۲۹۰، ۱۱۵۰، ۱۰۵۰، ۹۰۰، ۷۵۰، ۵۲۵، ۳۵۰ و ۱۳۹۰°C کلسینه شدند. پس از سرد شدن مخلوط‌های پودری در کوره خاموش، آن‌ها تحت آزمون پراش اشعه ایکس (XRD) توسط دستگاه مدل D8 Advance ساخت شرکت بروکر آلمان قرار گرفتند. ریزساختار مخلوط پودرهای کلسینه شده در دماهای مختلف توسط میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM) مجهر به آنالیزور تفکیک کننده انرژی (EDS) ساخت شرکت فناوری KYKY چین مدل EM3900M مورد مطالعه قرار گرفت.

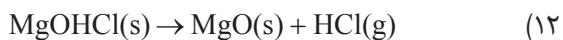
۴- نتایج و بحث

منحنی‌های به دست آمده از آنالیزهای همزمان DTA-TG با نرخ گرمایش $10^{\circ}C \text{ min}^{-1}$ در اتمسفر هوا روی مخلوط پودری شامل ۳۲/۹۸ درصد وزنی نانوذرات سیلیس، ۲۲/۳۸ درصد وزنی آلومینایی فعال شده و ۴۴/۶۴ درصد وزنی منیزیم کلراید شش آبه، در شکل ۲ نشان داده شده است. سه پیک گرماییر در منحنی DTA به ترتیب شامل دو پیک کوچک

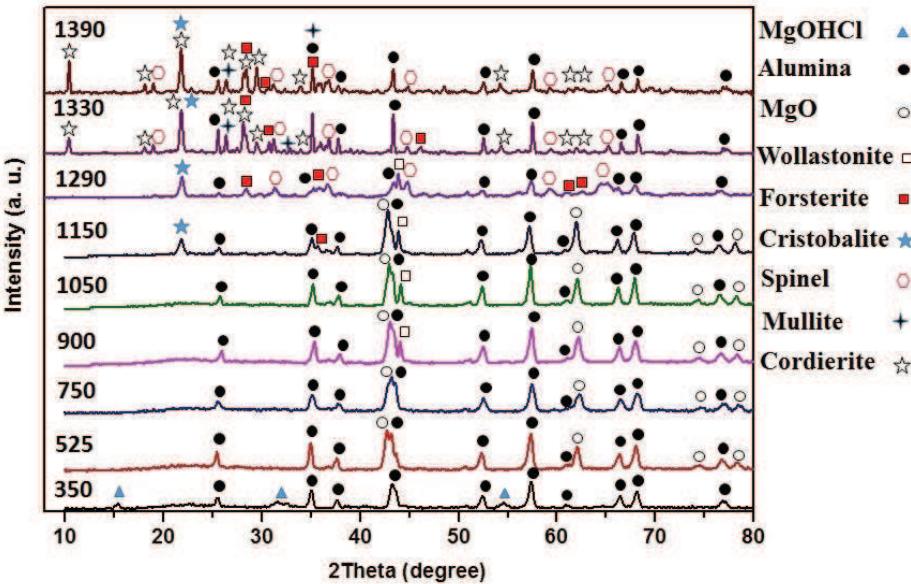
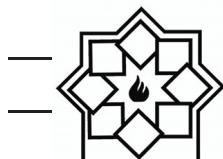


شکل ۲- آنالیزهای همزمان DTA-TG با نرخ گرمایش $10^{\circ}\text{C min}^{-1}$ در اتمسفر هوا از مخلوط پودری شامل ۳۲/۹۸ درصد وزنی نانوذرات سیلیس، ۲۲/۳۸ درصد وزنی آلومینای فعال شده و ۴۶/۶۴ درصد وزنی منیزیم کلراید شش آبه.

مشاهده نمی‌شود. در دمای 525°C اثری از پیک‌های MgOHCl مشاهده نمی‌شود و در کنار پیک‌های Al_2O_3 که بدون تغییر مانده‌اند، پیک‌های MgO منطبق بر شماره کارت (۰-۱۰۸۹-۷۷۴۶) مشاهده می‌شود. بنابراین می‌توان گفت استحاله تشکیل MgO از MgOHCl طبق واکنش (۱۲)، علت پیک گرمایگر مشاهده شده در دمای 457°C است. همچنین خروج آب ساختاری باقی‌مانده از واکنش (۱۱) و خروج گاز HCl به ترتیب علت کاهش وزن دو مرحله‌ای مشاهده است. این مشاهدات با گزارش‌های مراجع [۱۶، ۱۸] همخوانی دارد.



ششمین پیک به صورت گرمایگر در دمای 457°C مشاهده می‌شود. این پیک متناظر با مجموع کاهش وزن به میزان $11/4$ درصد در منحنی TG است که کاهش وزن طی دو مرحله به ترتیب $2/0$ و $9/4$ درصدی انجام می‌شود. علت پیک گرمایگر مشاهده شده در دمای 457°C ، استحاله XRD تشکیل MgO از MgOHCl است. شکل ۳ آنالیز XRD مخلوط‌های اولیه که در دماهای مختلف کلسینه شده است را نشان می‌دهد. همان‌طور که مشاهده می‌شود در دمای -1862°C ترکیب شامل Al_2O_3 منطبق بر کارت (۰-۱۰۷۵-۰۰۳-۰۱۰۰) و MgOHCl منطبق بر کارت (۰-۰۰۳-۰۱۰۰) است. لازم به ذکر است که SiO_2 به دلیل آمورف بودن



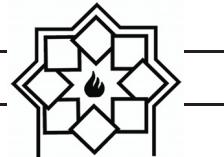
شکل ۳- آنالیز XRD از مخلوط پودری شامل (۲۲/۹۸ درصد وزنی) Al_2O_3 و (۴۴/۶۴ درصد وزنی) $\text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ که در دماهای ۳۵۰، ۵۲۵، ۷۵۰، ۱۰۵۰، ۹۰۰، ۱۱۵۰، ۱۲۹۰، ۱۳۳۰ و ۱۳۹۰°C به مدت ۳ ساعت حرارت دهی شده‌اند.

ذرات انسټاتیت هستیم. تمام فازهای گزارش شده برای تصاویر SEM بر اساس آنالیز شیمیایی EDX تعیین شد. آنالیز شیمیایی مربوط به نواحی مختلف در شکل ۴، در جدول ۱ ارائه شده است.



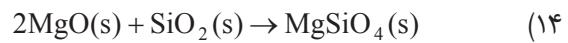
در محدوده دمایی بین ۱۱۰۰ تا ۱۲۰۰°C پیک بسیار ضعیف گرمایش مشاهده می‌شود. در دمای ۱۱۵۰°C شاهد تشکیل کریستوپالیت منطبق بر کارت (۰۱-۰۷۶-۰۹۳۹) در الگوی XRD هستیم. همچنین پیک‌های ضعیفی از فورستریت منطبق بر کارت (۰۱-۰۸۹-۵۱۳۰) مشاهده می‌شود. بنابراین می‌توان گفت پیک گرمایشی مشاهده شده در منحنی DSC به علت استحالة فاز سلیس آمورف به فاز کریستالی (کریستوپالیت) و همچنین تشکیل فاز فورستریت

در محدوده دمایی ۸۰۰-۱۰۰۰°C یک پیک پهن گرمایش بدون تغییر وزن قابل توجهی در نمودار TG مشاهده می‌شود. طبق شکل ۳ در دمای ۷۵۰°C الگوی XRD هیچ‌گونه تغییری نسبت به دمای ۵۵۰°C نشان نمی‌دهد. در حالی که در الگوی XRD در دمای ۹۰۰°C شاهد تشکیل فاز انسټاتیت منطبق بر کارت (۹۶-۹۰۰-۲۹۳۲) هستیم. بنابراین می‌توان گفت پیک مشاهده شده در محدوده دمای ۸۰۰-۱۰۰۰°C مربوط به تشکیل فاز انسټاتیت از طریق واکنش گرمایشی (۱۳) است. در شکل ۴ الف ریزساختار مخلوط پودری کلسینه شده در دمای ۹۰۰°C نشان داده شده است. با توجه شکل ۳ در الگوی XRD نمونه کلسینه شده در دمای ۱۰۵۰°C نسبت به دمای ۹۰۰°C تغییری چندانی مشاهده نمی‌شود. ولی در تصویر SEM مربوط به پودر کلسینه شده در دمای ۱۰۵۰°C (شکل ۴ ب) شاهد رشد

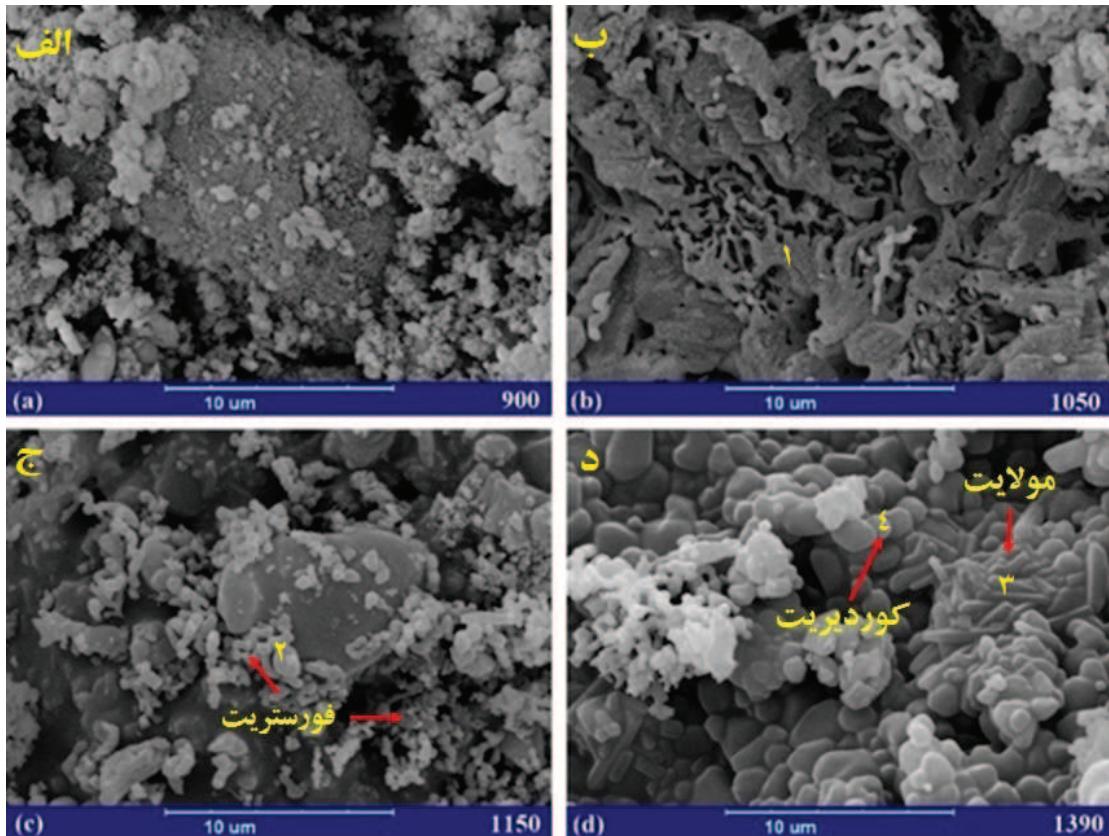


از طرف دیگر شاهد تشکیل پیکهای مربوط به اسپینل $MgAl_2O_4$ منطبق بر کارت شماره (۲۱۰۰-۹۰۰-۹۶) هستیم. بنا بر این می‌توان گفت در محدوده دمایی $1290^{\circ}C$ بخشی از MgO با بخشی از Al_2O_3 موجود در ترکیب از طریق واکنش (۱۵) سبب تشکیل اسپینل $MgAl_2O_4$ می‌شود. همچنین بخش دیگر MgO با واکنش با انستاتیت سبب افزایش تشکیل فورستریت از طریق واکنش (۱۶) می‌شود. ریزساختار مخلوط پودری کلسینه شده در دمای $1290^{\circ}C$ در شکل ۴ د نشان داده شده است.

از طرف دیگر شاهد تشکیل پیکهای مربوط به اسپینل $MgAl_2O_4$ منطبق بر کارت شماره (۲۱۰۰-۹۰۰-۹۶) است. ریزساختار مخلوط پودری کلسینه شده در دمای $1150^{\circ}C$ در شکل ۴ ج نشان داده شده است. همان‌طور که می‌توان مشاهده کرد دانه‌های فورستریت با ابعاد نانومتری تشکیل شده است.



با افزایش دمای کلسیناسیون به $1290^{\circ}C$ ، در الگوی از یک طرف شاهد افزایش شدت نسبی پیکهای فورستریت، کاهش شدت نسبی پیکهای آلومنا Al_2O_3 و عدم مشاهده پیکهای مربوط به MgO و انستاتیت هستیم.



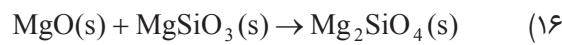
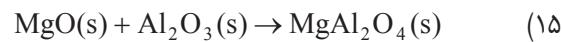
شکل ۴- تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی از مخلوط پودری شامل (۳۲/۹۸ درصد وزنی) nano- SiO_2 و (۴۴/۶۴ درصد وزنی) Al_2O_3 و (۱۰۵۰، ۹۰۰، ۱۱۵۰ و ۱۳۹۰°C) $MgCl_2 \cdot 6H_2O$ که در دماهای (الف)، (ب)، (ج) و (د) به مدت ۳ ساعت حرارت دهی شده است.



جدول ۱- آنالیز EDX از نواحی مشخص شده در شکل ۴ با شماره‌های یک تا ۴

ناحیه انتخابی	عنصر	درصد وزنی	درصد اتمی
۱	O	۶۳/۴۰	۷۴/۷۹
	Mg	۶/۵۱	۵/۰۵
	Si	۲۹/۵۶	۱۹/۸۷
	Al	۰/۵۳	۰/۲۹
۲	O	۵۴/۰۵	۶۵/۲۹
	Mg	۲۸/۸۷	۲۲/۹۵
	Si	۱۷/۰۸	۱۱/۷۵
	Al	-	-
۳	O	۵۶/۰۲	۶۸/۳۱
	Mg	۱/۱۶	۱/۲۶
	Si	۱۰/۲۱	۷/۰۲
	Al	۳۲/۶۱	۲۳/۴۱
۴	O	۴۸/۵	۶۱/۷۷
	Mg	۸/۳۷	۷/۰۴
	Si	۲۳/۴۶	۱۷/۰۸
	Al	۱۹/۶۷	۱۴/۱۱

به کوردیریت و کاهش شدت نسبی پیک‌های آلومینا، فورستریت و کریستوبالیت هستیم. بنابراین می‌توان پیک گرمایی مشاهده شده در دمای 1370°C در منحنی آنالیز DTA که شروع آن از دمای 1330°C است را مربوط به تشکیل فازهای مولایت و کوردیریت مطابق با واکنش‌های (۱۷)، (۱۸) و (۱۹) تشخیص داد. لازم به ذکر است افزایش وزن $2/6$ درصد وزنی در منحنی آنالیز TG در محدوده دمایی متناظر (شکل ۲) احتمالاً مربوط به جذب اکسیژن



در دمای 1330°C در الگوی XRD علاوه بر حضور پیک‌های فازهای آلومینا، فورستریت و اسپینل، شاهد تشکیل فاز کوردیریت ($\text{Mg}_2\text{Al}_4\text{Si}_5\text{O}_{18}$) منطبق بر کارت شماره (۱۱۲۱-۰۱-۸۴-۱۵۶۸)، همچنین فاز مولایت (Al_2SiO_5) منطبق بر کارت شماره (۹۰۰-۱۵۶۸-۹۶) هستیم. با افزایش دما به 1390°C شاهد افزایش شدت نسبی پیک‌های مربوط



- استحاله سیلیس آمورف به کریستوبالیت در دمای 1100°C
- تشکیل فورستریت از واکنش بین اکسید منیزیم و کریستوبالیت در دمای 1150°C
- افزایش مقدار تشکیل فورستریت از طریق واکنش انسټاتیت با اکسید منیزیم در دمای 1290°C
- تشکیل اسپینل آلومینات منیزیم از طریق واکنش آلومینا با اکسید منیزیم در دمای 1290°C
- تشکیل مولایت از طریق واکنش آلومینا با کریستوبالیت در دمای 1330°C
- تشکیل کوردیریت از طریق واکنش اسپینل آلومینات منیزیم با کریستوبالیت در دمای 1330°C
- تشکیل کوردیریت از طریق واکنش فورستریت با کریستوبالیت و مولایت در دمای 1330°C

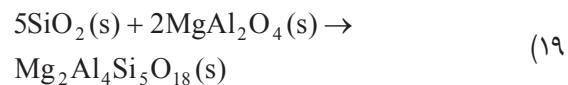
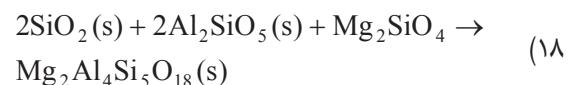
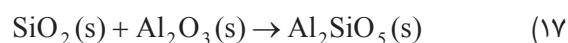
تشکر و قدردانی

بدین وسیله از شرکت پیشتاز نانو صنعت شریف برای حمایت مالی انجام شده از این پژوهه قدردانی می‌گردد.

مراجع

- [1] M. Kiani, T. Ebadzadeh, "Effect of mechanical activation and microwave sintering on crystallization and mechanical strength of cordierite nanograins", Ceramics International, Vol. 41, pp. 2342-2347, 2015.
- [2] A. Srivastava, V. Kumar Singh, V. Kumar, P. Hemanth Kumar, "Low

محیط برای تشکیل کوردیریت یا مولایت است. از یک طرف، با توجه به اینکه آنالیز حرارتی در محیط هوا انجام می‌شود، تنها دلیل منطقی برای افزایش وزن می‌تواند جذب اکسیژن باشد. از طرف دیگر با توجه به اینکه افزایش وزن مشاهده شده در آنالیز حرارتی متناظر با تشکیل کوردیریت و مولایت طبق آنالیزهای XRD است، به نظر می‌رسد در ساختار شبکه کریستالی کوردیریتی یا مولایت که در دمای پایین‌تر تشکیل می‌شود احتملاً نقايس زیادی وجود دارد که با افزایش دمای عملیات حرارتی اکسیژن وارد شبکه کوردیریت یا مولایت می‌شود.



در شکل ۴ د تصویر SEM از ریزساختار مخلوط پودری کلسینه شده در دمای 1390°C نشان داده شده است. در این تصویر می‌توان تشکیل دانه‌های کوردیریت ریزدانه به صورت هم محور و همچنین تشکیل دانه‌های مولایت به صورت ستونی را مشاهده نمود. ریزساختار مشاهده شده در تطبیق با نتایج آنالیز فازی شکل ۳ است.

۵- نتیجه‌گیری

مکانیسم تشکیل کوردیریت از نانوذرات سیلیس، کلرید منیزیم و آلومینای اکتیو به صورت زیر است.

- استحاله کلرید منیزیم به اکسید منیزیم تا دمای 460°C
- تشکیل انسټاتیت از واکنش بین اکسید منیزیم و سیلیس آمورف در دمای 900°C



- [7] Z. Aćimović-Pavlović, L. Andrić, V. Milošević, S. Milićević, “Refractory coating based on cordierite for application in new evaporate pattern casting process”, Ceramics International, Vol. 37, pp. 99-104, 2011.
- [8] D. Redaoui, F. Sahnoune, M. Heraiz, N. Saheb, “Phase formation and crystallization kinetics in cordierite ceramics prepared from kaolinite and magnesia”, Ceramics International, Vol. 44, pp. 3649-3657, 2018.
- [9] J. M. Benito, X. Turrillas, G. J. Cuello, A.H. De Aza, S. De Aza, M.A. Rodríguez, “Cordierite synthesis. A time-resolved neutron diffraction study”, Journal of the European Ceramic Society, Vol. 32, pp. 371-379, 2012.
- [10] G. N. Zirczy, “Kinetics of cordierite formation”, The Faculty of the Division of Graduate Studies and Research, Georgia Institute of Technology, 1972.
- [11] R. S. Lamar, M. F. Warner, “Reaction and Fired-Property Studies of Cordierite Compositions”, Journal of the American Ceramic Society, Vol. 37, pp. 602-610, 1954.
- cement castable based on auto combustion processed high alumina cement and mechanochemically synthesized cordierite: Formulation and properties”, Ceramics International, Vol. 40, pp. 14061-14072, 2014.
- [3] Y. Li, X. Cheng, R. Zhang, Y. Wang, H. Zhang, “Effect of Excess MgO on the Properties of Cordierite Ceramic Sintered by Solid-State Method”, International Journal of Applied Ceramic Technology, Vol. 12, pp. 443-450, 2015.
- [4] T. Tunç, A.Ş. Demirkiran, “The effects of mechanical activation on the sintering and microstructural properties of cordierite produced from natural zeolite”, Powder Technology, Vol. 260, pp. 7-14, 2014.
- [5] G. Parcianello, E. Bernardo, P. Colombo, “Cordierite ceramics from silicone resins containing nano-sized oxide particle fillers”, Ceramics International, Vol. 39, pp. 8893-8899, 2013.
- [6] L. Fiocco, E. Bernardo, “Novel cordierite foams from preceramic polymers and reactive oxide fillers”, Materials Letters, Vol. 159, pp. 98-101, 2015.



- "The thermal decomposition study of $MgCl_2 \cdot 6H_2O \cdot 1,4-C_4H_8O_2$ ", Chemical Engineering Research and Design, Vol. 104, pp. 256-263, 2015.
- [18] Q. Huang, G. Lu, J. Wang, J. Yu, "Thermal decomposition mechanisms of $MgCl_2 \cdot 6H_2O$ and $MgCl_2 \cdot H_2O$ ", Journal of Analytical and Applied Pyrolysis, Vol. 91, pp. 159-164, 2011.
- [12] ف. محمدی، س. اطرچ، م. نیلفروشان، "تأثیر افزودن کلرید منیزیم بر تشکیل نانوذرات اسپینل آلومینات منیزیم در دمای $400^{\circ}C$ ", نانومواد، دوره ۵، شماره ۱۴، صص. ۹۹-۹۲، ۱۳۹۲.
- [13] M.G.M.U. Ismail, H. Tsunatori, Z. Nakai, "Preparation of Mullite Cordierite Composite Powders by the Sol-Gel Method: Its Characteristics and Sintering", Journal of the American Ceramic Society, Vol. 73, pp. 537-543, 1990.
- [14] L. Nikzad, S. Ghofrani, H. Majidian, T. Ebadzadeh, "Microwave sintering of mullite-cordierite precursors prepared from solution combustion synthesis", Ceramics International, Vol. 41, pp. 9392-9398, 2015.
- [15] م. ملکی، ه. مجیدیان، م. ذاکری، س. بنی جمالی، "ارزیابی پارامترهای رئولوژی دوغاب‌های کوردیریتی"، مواد پیشرفته و پوشش‌های نوین، دوره ۶، شماره ۲۲، ۱۵۸۶-۱۵۷۷، صص. ۱۳۹۶.
- [16] Q.-Z. Huang, G.-M. Lu, J. Wang, J.-G. Yu, "Mechanism and Kinetics of Thermal Decomposition of $MgCl_2 \times 6H_2O$ ", Metallurgical and Materials Transactions B, Vol. 41, pp. 1059-1066, 2010.
- [17] M. Jin, Y. Sun, P. Li, J. Yu, J. Ulrich,