



## نانومرکب‌های سرامیکی جوهرافشان

مسعود پیمان نیا<sup>۱</sup>، آتشه سلیمانی گرجانی<sup>۲\*</sup>، مهدی قهاری<sup>۳</sup>

۱- دانشجوی کارشناسی ارشد، مهندسی علوم و فناوری چاپ، موسسه پژوهشی علوم و فناوری رنگ، تهران، ایران، صندوق پستی: ۱۶۷۶۵-۶۵۴

۲- استادیار، گروه پژوهشی علوم فناوری چاپ، موسسه پژوهشی علوم و فناوری رنگ، تهران، ایران، صندوق پستی: ۱۶۷۶۵-۶۵۴

۳- استادیار، گروه پژوهشی نانو، موسسه پژوهشی علوم و فناوری رنگ، تهران، ایران، صندوق پستی: ۱۶۷۶۵-۶۵۴

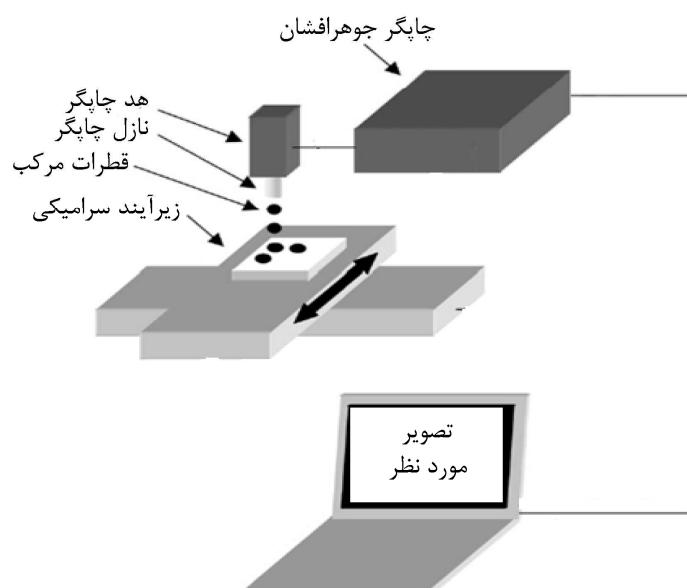
تاریخ دریافت: ۹۱/۴/۲۵ تاریخ بازبینی: ۹۱/۸/۱۴ تاریخ پذیرش: ۹۱/۸/۱۵

### چکیده

ورود فناوری چاپگرهای جوهرافشان در صنعت سرامیک قدمت کمی دارد ولی با این وجود استفاده از این چاپگرهای دیجیتال، روند رو به رشد بسیار سریعی را طی کرده‌اند و روز در حال پیشرفت و تکامل می‌باشند. این چاپگرهای بطور گستردگی برای تزئین سطوح سرامیکی، کاشی‌ها و ظروف غذاخوری مورد استفاده قرار می‌گیرند. چاپگرهای سیلک اسکرین در گذشته تنها مناسب برای تزئین این سطوح محسوب می‌شدند اما با ورود چاپگرهای جوهرافشان و پیشرفت‌های کوئنی، این چاپگرهای جاگزینی سیلک اسکرین در حال جاگزینی چاپگرهای سیلک اسکرین نیز با توجه به نحوه خروج قطرات مرکب از نازل به دو دسته کلی جوهرافشان‌های پیوسته و جوهرافشان‌های قطره در صورت نیاز تقسیم‌بندی می‌شوند. مهم‌ترین موضوع در چاپگرهای جوهرافشان تهیه مرکب مناسب می‌باشد. با استفاده از نانومرکب‌های سرامیکی در این چاپگرهای محدودیت‌هایی از قبیل اندازه رنگدانه‌ها، پراکنش ذرات و پایداری مناسب مرکب می‌باشند. با استفاده از نانومرکب‌های سرامیکی در این چاپگرهای می‌توان گفت بسیاری از این مشکلات در حال حل شدن می‌باشد و نانومرکب‌های مناسب صنعت تهیه شده است. در این مقاله به بررسی پرکاربردترین روش‌های تهیه نانومرکب‌های سرامیکی چاپگرهای جوهرافشان که شامل هم‌رسوبی، میکرومولسیون و سل-ژل هستند، پرداخته شده است.

### واژه‌های کلیدی

چاپگرهای جوهرافشان، مرکب‌های سرامیکی، هم‌رسوبی، میکرومولسیون و سل-ژل.



\*Corresponding author: [asoleimani@icrc.ac.ir](mailto:asoleimani@icrc.ac.ir)

## ۱- مقدمه

نمایشگاه توجه بسیاری از صنعتگران سرامیک را به این روش نوین چاپ، برای تزئین سطوح سرامیکی به خود جلب کرد.

پس از برگزاری این نمایشگاه روند بسیار سریعی برای حل مشکلات و محدودیت‌های این روش چاپ طی شد و باعث بهبود برخی از محدودیت‌ها از قبیل سرعت چاپ، افزایش کیفیت چاپ و بهبود مرکب‌های مصرفی، نسبت به قبل شد و این چاپگرهای به سرعت جای خود را در صنعت سرامیک و دکوراسیون باز کردند.

البته این فناوری چاپ محدودیت‌هایی نیز در اعمال و تهیه مرکب به همراه دارد. مرکب‌های سرامیکی جوهراflashan، باید دارای خصوصیات فیزیکی قابل قبولی مانند پایداری سوسپانسیون، گرانروی<sup>۱</sup>، کشنح<sup>۲</sup> و اندازه ذرات مناسب باشند تا امکان اعمال این مرکب‌ها توسط چاپگر جوهراflashan بصورت مناسب ایجاد گردد<sup>[۴]</sup>.

تاکنون مرکب‌های بسیار زیادی به روش‌های مختلف برای استفاده در چاپگرهای جوهراflashan تهیه شده‌اند. اما مناسب‌ترین روش تولید، برای مرکب‌های سرامیکی در چاپگرهای جوهراflashan شامل، هم‌رسوبی<sup>۳</sup><sup>[۵]</sup>، میکروامولسیون<sup>[۶]</sup> و سل-ژل<sup>[۷]</sup> می‌باشد.

این مرکب‌ها علاوه بر تزئین سطوح سرامیکی در موارد خاص مانند وسایل علوم پزشکی<sup>[۸]</sup>، اشیاء سه بعدی<sup>[۹]</sup> و تولید میکرو آرایه‌ها<sup>۱۰</sup> نیز مورد استفاده قرار گرفته‌اند<sup>[۱۱-۱۲]</sup>.

تمام مرکب‌های سرامیکی باید پایداری مناسب داشته باشند و پراکنش ذرات موجود در آنها باید همگن باشد، همچنین خواص فیزیکی و شیمیایی آنها متناسب با خصوصیات چاپگر جوهراflashan مورد استفاده باشد تا قابلیت استفاده در چاپگر جوهراflashan را داشته باشند<sup>[۱۲]</sup>.

## ۲- انواع چاپگرهای جوهراflashan

فناوری جوهراflashan روش بسیار امید بخشی برای تزئین محصولات سرامیکی و تولید محصولات سفارشی خاص می‌باشد همانطور اشاره شد چاپ جوهراflashan، یکی از روش‌های چاپ غیرتماسی<sup>۱</sup> می‌باشد که اساس آن افشاگدن قطرات مرکب بر روی سطح موردنظر می‌باشد. قطرات برتاب شده بر روی سطح مستحکم می‌شوند، این استحکام به خاطر تبخیر حلال، افزایش دما و یا واکنش شیمیایی می‌باشد. چاپگرهای جوهراflashan با توجه به نحوه خروج قطرات مرکب از نازل<sup>۱۰</sup> به صورت مداوم و خروج قطرات مرکب در صورت نیاز به دو دسته چاپگرهای جوهراflashan مداوم و قطره در صورت نیاز<sup>۱۱</sup> تقسیم‌بندی می‌شوند. با توجه به نوع چاپگرهای جوهراflashan مرکب مصرفی برای هر کدام از این چاپگرهای نیز متفاوت می‌باشد.

مرکب‌های سرامیکی غالباً از رنگدانه‌های معدنی تشکیل می‌شوند تا در مقابل حرارت تحمل بالای را داشته باشند زیرا پس از اعمال بروی سطوح سرامیکی باید قابلیت پخت و پایداری مناسب در دمای بالا را داشته باشند. این مرکب‌ها به طور گسترهای جایگزین چاپگرهای سیلک اسکرین و روش‌های سنتی شده‌اند و برای تزئین و یا ایجاد نقش بر روی سطوح سرامیکی، کاشی‌ها و ظروف غذاخوری مورد استفاده قرار می‌گیرند و نقش‌های دلخواه را بر روی این سطوح به صورت سفارشی با هزینه بسیار کم ایجاد می‌کنند. در واقع موارد ذکر شده دلیل اصلی استفاده گسترده از این چاپگرهای جوهراflashan و تهیه مرکب‌های سرامیکی مناسب برای آنها می‌باشد<sup>[۱]</sup>.

در روش چاپ سیلک اسکرین، ابتدا مرکب‌های رنگدانه سرامیکی تهیه شده و توسط دستگاه چاپ سیلک اسکرین بر روی سطح موردنظر تصویر ایجاد می‌شود اما به دلیل قیمت گران صفحات اسکرین و هدر رفتن مقدار بسیار زیادی از مرکب‌ها، کیفیت پایین تصویر چاپ شده، عدم توانایی ایجاد جزئیات در تصویر، تهیه شابلون برای هر طرح جدید به صورت مجزا و هزینه بالای این فرآیندها اجازه تولید در مقیاس کوچک را نمی‌دهد، به همین دلایل صنعتگران سرامیکی به دنبال استفاده از راه مناسب‌تری برای تزئین سطوح سرامیکی هستند و به سراغ چاپگرهای دیجیتالی در این صنعت رفت‌هاند. چاپگرهای جوهراflashan و لیزر جت، نمونه‌های از این چاپگرهای دیجیتالی می‌باشند.

چاپگرهای جوهراflashan تاکنون توانسته‌اند بسیاری از مشکلات موجود در دستگاه‌های سیلک اسکرین را برطرف کنند. در چاپگرهای جوهراflashan امکان بالا قراردادن قطرات بسیار ریز، از مواد مختلف بر روی سطح زیرآیند با دقت و قابلیت تکرارپذیری بیشتر از چاپ سیلک اسکرین وجود دارد.

این تصاویر توسط نرم افزارهای کامپیوتری بر روی صفحه کامپیوتر طراحی و قبل از چاپ مشاهده می‌شوند و در صورت لزوم قابل اصلاح می‌باشند. تولید محصولات سرامیکی تزئین شده با استفاده از چاپگرهای جوهراflashan زمینه تحقیقاتی نوینی می‌باشد که هنوز هم در حال مطالعه، تحقیق و پیشرفت می‌باشد.

چاپگرهای جوهراflashan در موارد متعددی مانند دیوارهای سرامیکی نازک<sup>۱</sup>، فیلم‌های سرامیکی ضخیم<sup>۲</sup> و آرایه‌های میکرو ذرات سرامیکی<sup>۳</sup> و موارد متعدد دیگر نیز مورد استفاده قرار گرفته‌اند<sup>[۲,۳]</sup>. در سال ۲۰۰۰، اولین نمایشگاه برای معرفی چاپگرهای جوهراflashan جهت چاپ بر روی سطوح سرامیکی به منظور تزئین، در کشور اسپانیا برگزار شد. این

<sup>4</sup> Viscosity

<sup>5</sup> Surface tension

<sup>6</sup> Co-precipitation

<sup>7</sup> Sol -gel

<sup>8</sup> Micro-pillar array

<sup>9</sup> Non impact

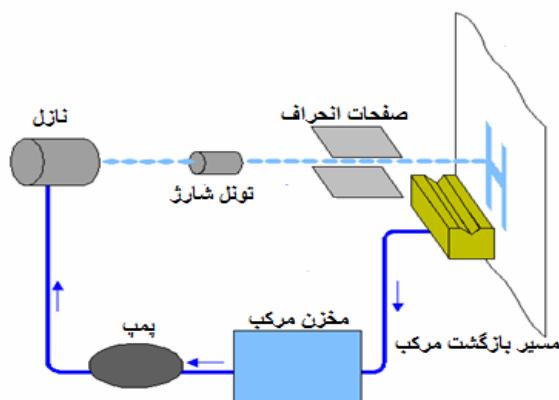
<sup>10</sup> Nozzle

<sup>11</sup> Drop-on-demand

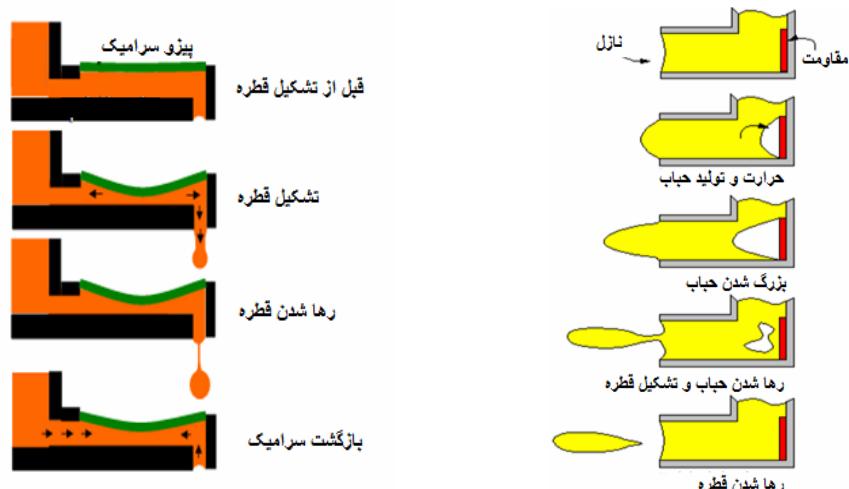
<sup>1</sup> Thin ceramic wall

<sup>2</sup> Thick ceramic films

<sup>3</sup> Ceramic microdot array



شکل ۱- تصویر سازوکار چاپگر جوهرافشان مداوم [۱۳].

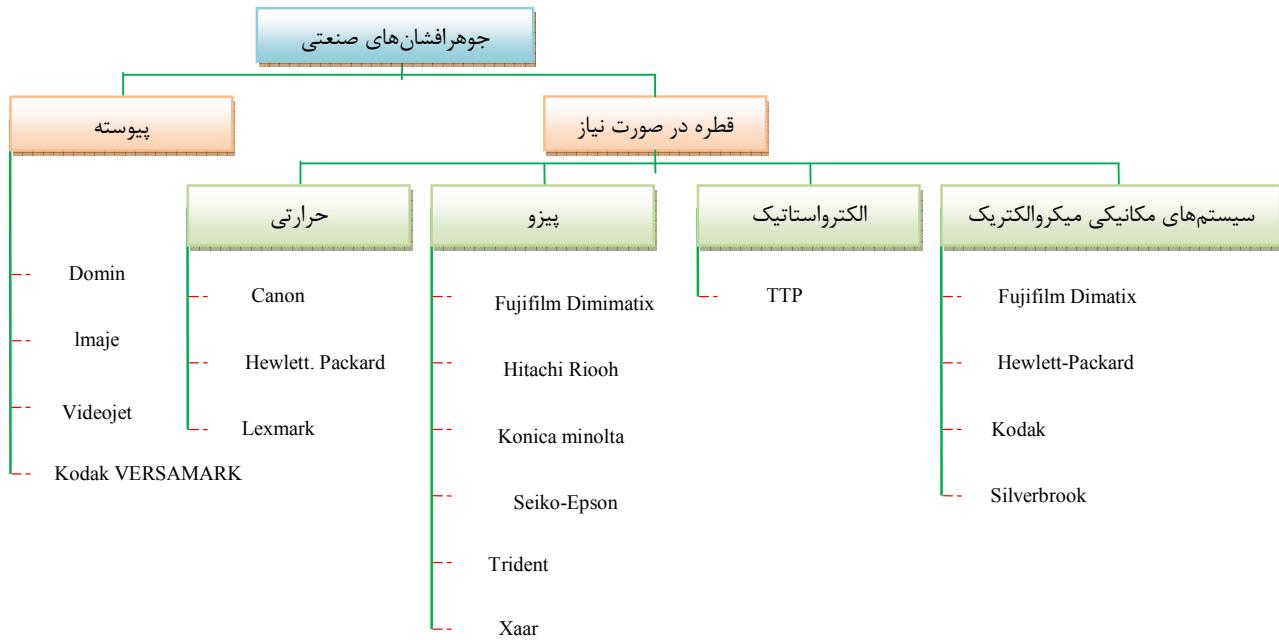


شکل ۲- نحوه تشکیل قطرات مرکب در چاپگرهای جوهرافشان حرارتی [۱۳-۱۶].

استفاده می‌شود. در شکل ۲ و ۳ به ترتیب نحوه تشکیل قطرات مرکب در جوهرافشان‌های حرارتی و پیزو نشان داده شده است [۱۳-۱۶]. فناوری جوهرافشان محدودیت‌های زیادی را بر مرکب‌ها تحمیل می‌کند که شامل ملزوماتی چون پایداری سوسپانسیون، گرانروی، کشش سطحی، اندازه ذرات رنگدانه و استحکام رنگ می‌باشد. گرانروی مرکب‌های سرامیکی رفتار وابسته به برش<sup>۴</sup> از خود نشان می‌دهند، این رفتار وابسته به جزء حجمی جامد، اندازه ذرات، شکل ذرات و همچنین نیروهای موجود بین ذرات می‌باشد. در حین فرآیند چاپ، سرعت برشی بالایی بر روی مرکب اعمال می‌شود، گرانروی مرکب وابسته به برش و جزء حجمی جامد می‌باشد و معمولاً بر سازوکار خروج مرکب از نازل تاثیر می‌گذارد، معمولاً جزء حجمی جامد در مرکب‌های سرامیکی حدود ۳۰٪<sup>۵</sup> الی ۲۰٪ حجمی در نظر گرفته می‌شود اما در مواردی، خارج از این محدوده نیز فرمولاسیون شده‌اند. مناسب‌ترین گرانروی برای این مرکب‌ها حدود ۶-۲۰ mpa.s می‌باشد.

تصویر سازوکار چاپگر جوهرافشان مداوم در شکل ۱ نشان داده شده است [۱]. جوهرافشان‌های قطره در صورت نیاز با توجه به نحوه ایجاد قطرات مرکب و خروج آنها از نازل‌های هد<sup>۱</sup> به دو دسته چاپگر جوهرافشان حرارتی<sup>۲</sup> و جوهرافشان پیزو<sup>۳</sup> تقسیم می‌شوند، چاپگرهای حرارتی در چاپ مرکب‌های سرامیکی به‌خاطر وجود رنگدانه‌های معدنی، نسبت به جوهرافشان‌های پیزو محدودیت‌های بیشتری دارند. مرکب جوهرافشان حرارتی باید دارای فشار بخار و نقطه اشتعال پایین باشد تا در مرکب به راحتی حباب ایجاد شود و امکان خروج قطرات مرکب از نازل فراهم گردد، علاوه بر این وقتی مرکب گرما می‌بیند ممکن است پایداری خود را از دست بدند و بلورهای کوچک نامحلول، ایجاد شوند که باعث گرفتگی نازل‌ها و تخریب هد جوهرافشان شود. به همین علت بیشتر از چاپگرهای پیزو که پرتاب‌شدن قطره بدون اعمال گرما و به دلیل تغییر شکل و اندازه حجم هد جوهرافشان ایجاد می‌شود برای چاپ مرکب‌های سرامیکی

<sup>4</sup> Shear dependency<sup>5</sup> ۳۱ ..... تشریفی علمی- ترویجی مطالعات در دنیای رنگ/ جلد دوم/ شماره دوم/ تابستان ۹۱ ..... ۳۱<sup>1</sup> Head<sup>2</sup> Thermal<sup>3</sup> Piezo



شکل ۴- تقسیم‌بندی کلی چاپگرهای جوهراشان و شرکت‌های پیشرو در هر روش از این فناوری [۱].

جوهراشان باشند. اما برای بالا بردن میزان پایداری این مرکب‌ها بهتر است اندازه ذرات حدود ۵۰-۱۰۰ نانومتر در نظر گرفته شود تا هنگام خروج قطرات مرکب از نازل ذرات جامد به هم چسبیده نشوند و در مرکب تشکیل کلوخه ندهند. در مناسب‌ترین حالت باید شکل ذرات جامد کروی باشد تا کمترین تماس سطح را با هم برقرار کنند و کمترین خطر کلوخه‌شدن ایجاد شود، رسوب‌گذاری این کلوخه‌ها در هد جوهراشان باعث مسدودشدن نازل‌های چاپگر می‌شود. البته خواص رئولوژیکی نیز در نانو مرکب‌های سرامیکی بسیار مهم و قابل بحث می‌باشد. موارد متعددی برای ساخت مرکب‌ها وجود دارد که باید با توجه به کاربرد آنها هنگام ساخت مرکب در نظر گرفته شود، در شکل ۴ تقسیم‌بندی کلی چاپگرهای جوهراشان و شرکت‌های پیشرو در هر روش از فناوری جوهراشان نشان داده شده است [۱]. البته چاپگرهای موجود در بازار که به صورت فرآگیر مورد استفاده قرار می‌گیرند از نوع پیزوالکتریک و حرارتی می‌باشند و چاپگرهای الکترواستاتیک و مکانیکی میکروالکتریک در بازار به تعداد محدودی موجود می‌باشد [۱].

### ۳- روش‌های تهیه نانومرکب‌های سرامیکی جوهراشان

مرکب‌های رنگدانه سرامیکی عموماً برای تزیین کردن سطوح سرامیکی استفاده می‌شوند. این مرکب‌ها دارای ذرات درشت، در حدود ۱۰ میکرومتر می‌باشند اما این مرکب‌های سرامیکی میکرونیزه، اشباع رنگی خوبی بر روی سطوح سرامیک ایجاد نمی‌کنند به همین خاطر از غلظت رنگدانه بیشتری برای اعمال بر روی سرامیک نسبت به سطوح دیگر استفاده می‌شود. غلظت و بزرگ بودن این رنگدانه‌ها مشکلات زیادی را بوجود می‌آورد.

اگر گران‌روی مرکب در محدوده پائین باشد امکان حرکت سریع در نازل‌های هد چاپگر، حرکت آسانتر در کانال‌های موجود در مخزن مرکب و نفوذ آسان‌تر در زیر لایه‌های متخلخل را فراهم می‌کند اما اگر گران‌روی بیش از حد پایین باشد احتمال خروج بی‌مورد قطرات مرکب نیز وجود دارد. در مرکب‌های سرامیکی، کشش سطحی نیز بسیار مهم می‌باشد. کشش سطحی مناسب مرکب باعث تسهیل خروج قطرات مرکب از نازل، بدون چسبندگی به دیواره‌های هد و یا چکه‌کردن بی‌مورد از نازل می‌شود، محدوده کشش سطحی مناسب برای مرکب‌های سرامیکی ۲۵-۳۵ mN/m می‌باشد. بزرگ بودن اندازه ذرات جامد در مرکب نیز ممکن است باعث بسته‌شدن نازل‌های هد جوهراشان بشود. تاکنون دو روش برای ساخت مرکب‌های سرامیکی گسترش یافته است که البته هیچ کدام کاملاً مناسب با انتظارات بازار نبوده‌اند. در یکی از این مرکب‌ها، از رنگ‌های نمکی محلول استفاده شده و رنگ‌های ایجاد شده به صورت ناچیزی اشباع می‌شوند در روش دوم، از رنگدانه‌های میکرونیزه شده استفاده شده است که منجر به ایجاد مشکلاتی چون بسته‌شدن نازل‌ها، ناپایداری مرکب، پراکندگی نامناسب رنگدانه‌ها و کاهش دوام رنگ می‌شود. تحقیقات زیادی جهت چیره شدن به این محدودیت‌ها انجام شده است. بخشی از این تحقیقات بر روی توسعه رنگدانه‌های نانومتری متمرکز شده می‌باشد. این مرکب‌های سرامیکی نانومتری می‌توانند قابلیت تکرار، تولید خوب و اشباع رنگی بالایی بر روی کاشی‌ها، ظروف غذاخوری و سطوح سرامیکی ایجاد کنند [۱، ۱۴، ۱۵].

قطر نازل‌ها در چاپگرهای جوهراشان با توجه به نوع و کاربرد آنها می‌تواند متفاوت باشد. غالباً قطر نازل‌های جوهراشان‌های رایج در بازار حدود ۵۰-۱۰۰ میکرومتر می‌باشد، که برای جلوگیری از خطر گرفتگی آنها باید قطر ذرات جامد موجود در مرکب‌ها حدود ۱٪ قطر نازل‌های هد

# مقاله

نانورنگدانه‌های مورد نظر دست می‌یابند [۵،۱۹،۲۰]. در مرحله بعد نانورنگدانه‌های به دست آمده را با پراکنش<sup>۸</sup> کننده‌های مختلف در محیط مناسب بصورت پایدار پراکنده می‌کنند و مرکب‌های پایداری که حاوی نانوذرات تهیه شده هستند، به دست می‌آیند. بعد از تشکیل نانومرکب، خواص فیزیکی شیمیایی سوپرسپانسیون‌های به دست آمده را بررسی می‌کنند تا با چاپگر جوهرافشان مورد نظر هماهنگی لازم را داشته باشد [۵].

## ۲-۳- روش میکروامولسیون و میکروامولسیون معکوس

روش میکروامولسیون و میکروامولسیون معکوس نیز از دیگر روش‌های شیمی تر محسوب می‌شوند و برای تهیه نانوذرات و تولید مرکب‌های جوهرافشان در موارد متعددی مورد استفاده قرار گرفته‌اند [۲۱،۲۲].

به عنوان مثال رویسونگ و همکاران<sup>۹</sup> در سال ۲۰۰۴ با استفاده از سیستم میکروامولسیون معکوس نانومرکب سرامیکی بر پایه زیرکونیا تهیه کردند. نانومرکب تهیه شده مخصوص جوهرافشان‌های قطره در صورت نیاز بود که با ایجاد برخی از تغییرات در فرمولاسیون این مرکب توانستند آن را برای چاپگرهای جوهرافشان پیوسته<sup>۱۰</sup> نیز مورد استفاده قرار دهند و با موقیت بر روی سطح سرامیک چاپ بزنند. آنها برای تهیه سیستم میکروامولسیون از ان اکتان<sup>۱۱</sup> به عنوان فاز روغن و از ان بوتانول به عنوان فعال‌کننده کمکی سطح استفاده کردند و اجزای سیستم را با درصدهای متفاوت با هم مخلوط کردند تا مناسب‌ترین حالت سیستم به دست بیاید در نهایت مرکب مناسبی با اندازه رنگدانه‌های پراکنده شده در حدود ۴-۶ نانومتر به دست آمد [۶].

سیستم میکروامولسیون‌ها از مخلوط آب، روغن، فعال‌کننده سطح<sup>۱۲</sup> و یا کمک فعال‌کننده‌های سطح<sup>۱۳</sup> تشکیل می‌شوند، این سیستم‌ها همیشه از یک فاز پیوسته و یک فاز گسسته، که معمولاً آب و روغن هستند تشکیل می‌شوند. فعال‌کننده‌های سطح و کمک فعال‌کننده‌های سطح نیز در مرز مشترک این دو فاز قرار می‌گیرند. با توجه به این که فاز پیوسته روغن باشد و یا آب، در سیستم کره‌های از فعال‌کننده‌های سطح و کمک فعال‌کننده‌های سطح به نام مایسل<sup>۱۴</sup> و مایسل معکوس<sup>۱۵</sup> تشکیل می‌شوند که فاز گسسته درون این کره‌ها قرار می‌گیرد. اگر فاز گسسته از روغن تشکیل شده باشد، سیستم تشکیل شده میکروامولسیون نامیده می‌شود و در صورتی که فاز گسسته سیستم از آب تشکیل شده باشد سیستم، میکروامولسیون معکوس نامیده می‌شود. قطر مایسل‌ها و مایسل‌های معکوس در ابعاد نانو می‌باشد، در واقع این مایسل‌ها و مایسل‌های معکوس در سیستم‌های میکروامولسیونی و میکروامولسیونی معکوس مانند نانوراکتورها عمل می‌کنند و واکنش‌های که منجر به تولید نانوذرات می‌شوند درون این کره‌ها صورت می‌گیرند، قطر مایسل‌ها و شکل آنها را می‌توان با تنظیم شرایط سیستم مانند دمای سیستم، سرعت هم‌زدن سیستم و نوع فعال‌کننده‌های سطح مشخص کرد.

<sup>8</sup> Dispersion

<sup>9</sup> Ruisong Guo

<sup>10</sup> Continuous

<sup>11</sup> Octane

<sup>12</sup> Surfactant

<sup>13</sup> Co-surfactants

<sup>14</sup> Micelle

<sup>15</sup> Reverse micelle

<sup>۳۳</sup>

این مشکلات منجر به تهیه نانومرکب‌های سرامیکی شدند. با استفاده کردن از نانورنگدانه‌های سرامیکی مشکلاتی که در رنگدانه‌های میکرونی دیده می‌شود دیگر وجود ندارد و نیاز روز افزون صنعت سرامیک به تزیین ارزان قیمت و با دوام که دارای کیفیت مطلوبی باشد در حال برطرف شدن می‌باشد. پرکاربردترین روش‌های تهیه نانومرکب‌های سرامیکی عبارتند از همروسوی، سل-ژل و میکروامولسیون<sup>۱</sup> و یا میکروامولسیون معکوس<sup>۲</sup> که در موارد متعدد، برای تهیه نانو مرکب‌های سرامیکی جوهرافشان و تهیه رنگدانه‌های سرامیکی استفاده شده‌اند. در ادامه شرحی از این روش‌های پرکاربرد برای تهیه نانومرکب‌های سرامیکی توضیح داده شده است [۱].

## ۱-۳- روش همروسوی

روش همروسوی، یکی از روش‌های پرکاربرد برای تولید نانوذرات در روش‌های شیمی تر<sup>۳</sup> می‌باشد. این روش شیمیایی به صورت گستردۀ برای تولید نانوذرات مورد استفاده قرار می‌گیرد. تهیه نانوذرات در روش همروسوی از سه مرحله هسته‌گذاری، رشد و انعقاد تشکیل شده است. از روش همروسوی به خاطر سادگی روش کار، عدم نیاز به امکانات زیاد آزمایشگاهی، انجام واکنش در دمای محیط و توزیع اندازه ذرات مناسب [۱۷]. در مقالات متعدد، برای تولید نانوذرات و تهیه نانومرکب‌های سرامیکی مورد استفاده قرار گرفته است. به عنوان مثال سیزو ابانا و همکاران<sup>۴</sup> در سال ۲۰۱۱ موفق به ساخت نانومرکب سرامیکی کبات آلومینا<sup>۵</sup> شدند این مرکب به خوبی در چاپگرهای جوهرافشان قطره در صورت نیاز مورد استفاده قرار گرفت و تصویر به دست آمده است. از این مرکب بر روی سطح سرامیکی چاپ شد که از کیفیت خوبی برخوردار بود، نانورنگدانه‌های تهیه شده در pHهای ۹، ۱۰، ۱۱ و ۱۲ به دست آمدند و مناسب‌ترین رنگدانه سنتر شده در pH ۱۲ قطري حدود ۷۰ نانومتر داشت سپس رنگدانه‌های به دست آمده را با استفاده از نمک آمنیوم پلی کربکسیلات به عنوان عامل پراکنش استفاده کردند و مرکب به دست آمده را ۲۴ ساعت در آسیاب ماهواره‌ای آسیاب کردند [۵،۱۸].

در روش همروسوی، با کنترل مراحل مختلف واکنش این امکان وجود دارد که دو و یا بیشتر از دو نوع پودر را به صورت همزمان در یک ساختار رسوب دهیم، و رنگدانه‌هایی با قدرت رنگی بالا و یا با ویژگی‌های خاصی در ذرات که با قرار گرفتن دو نوع اکسید و یا ذره، در یک ساختار مانند ساختار اسپینلی<sup>۶</sup> امکان پذیر است برخوردار شویم.

برای سنتر نانوذرات در روش همروسوی غالباً از نمک‌های نیترات و یا کلرید پیش‌ماده‌های مورد نظر استفاده می‌شود. با استفاده از پیش‌ماده‌های مورد نظر محلول‌های مورد نیاز ایجاد می‌شود و با افزودن عامل رسوب‌دهنده در سیستم ایجاد رسوب می‌شود، سپس با کلسینیت<sup>۷</sup> کردن این رسوبات به نانوذرات یا

<sup>1</sup> Micro-emulsion

<sup>2</sup> Reverse microemulsion

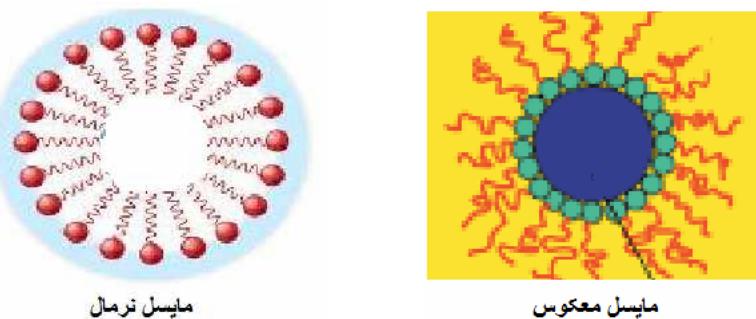
<sup>3</sup> Wet Chemistry

<sup>4</sup> Seizo Obata

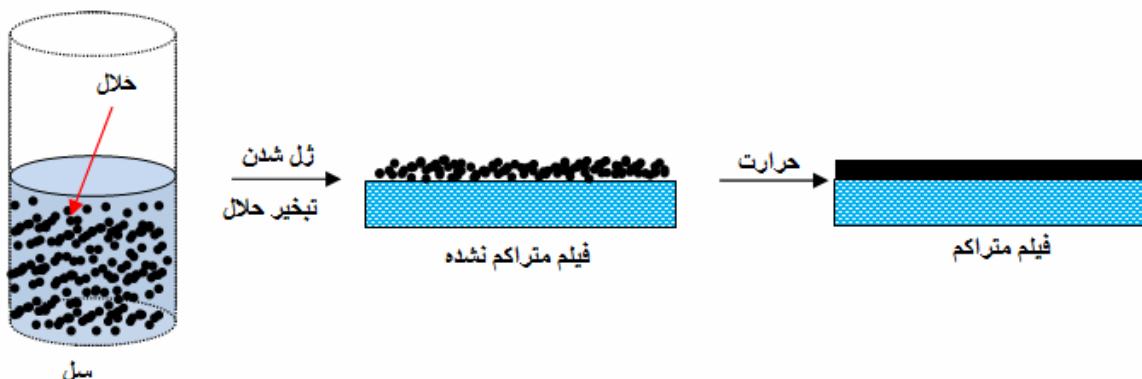
<sup>5</sup> Cobalt aluminate ( $\text{CoAl}_2\text{O}_4$ )

<sup>6</sup> Spinal structured

<sup>7</sup> Calcination



شکل ۵- تصویر مایسیل نرمال و مایسیل معکوس در سیستم‌های میکروامولسیون و میکروامولسیون معکوس از چپ به راست [۱]



شکل ۶- اعمال ژل بر روی سطح زیرآیند و تشکیل فیلم [۱]

اختلاط مکانیکی مقایسه کردند درصد جامد موجود در روش سل- ژل ۲۲٪ بود و درصد جامد موجود در روش اختلاط مکانیکی حدود ۱۶٪ به دست آمده است، اندازه رنگدانه‌های به دست آمده در روش سل- ژل حدود ۲۰۰ نانومتر بوده است هنگام اختلاط مکانیکی اندازه ذرات افزایش یافته و باعث کاهش کیفیت شده است [۷]. در این روش سنتز ابتدا با استفاده از پیش ماده‌های موردنیاز یک محلول کلوبیدی تشکیل می‌شود، سیستم کلوبیدی با توجه به خواسته ما از محصول نهایی می‌تواند در محیط آب و یا الکل تشکیل می‌شود. سپس با اضافه کردن عامل ژل کننده به محلول کلوبیدی سیستم به ژل تبدیل می‌شود آنگاه باید ژل به دست آمده را خشک کرد و نانوذرات موردنظر را به دست آورد [۱۷]. در روش سل- ژل، می‌توان ژل به دست آمده را بر روی سطح اعمال کرد و سپس سطح موردنظر را حرارت داد تا یک لایه از مرکب مانند فیلم ایجاد شود [۱] در شکل ۶ تشکیل فیلم بر روی زیرآیند نشان داده شده است. ماده آغازگر در فرآیند سل- ژل، "سل" می‌باشد که عموماً از نمک فلزات معدنی و یا ترکیب فلزات آلی تشکیل می‌شود، در مرحله بعد برای تهیی نانومرکب‌های جوهراfشن پودر به دست آمده را در حلal مناسب برای تهیی مرکب به صورت پایدار با استفاده از پراکنده‌کننده‌های مناسب پراکنده می‌کنند و خواص فیزیکی شیمیابی آن را با توجه به چاپگر جوهراfشن موردنظر تنظیم می‌کنند [۱].

پس از انجام واکنش‌ها و تولید نانوذرات باید سیستم میکروامولسیون کاملاً پایدار و شفاف یا نیمهشفاف باشد تا مشخص شود این سیستم با موفقیت تشکیل شده است [۱۶، ۱۷]. در شکل ۵ تصویر مایسیل و مایسیل معکوس نشان داده شده است. برای سنتز نانو مرکب‌های سرامیکی با روش میکروامولسیون پس از تشکیل سیستم میکروامولسیون مورد نظر و تشکیل نانو ذرات حاصل شده باید به بررسی و تنظیم خواص فیزیکی شیمیابی میکروامولسیون به دست آمده پرداخته شود و با خصوصیات چاپگر جوهراfشن موردنظر تنظیم می‌شوند تا مرکب سرامیکی، مناسب با چاپگر جوهراfشن تهیی شود و در روند چاپ مشکلی ایجاد نشود [۶].

### ۳-۳- روش سل- ژل

یکی دیگر از روش‌های مناسب برای سنتز نانوذرات روش سل- ژل می‌باشد که برای تهیی نانورنگدانه‌های سرامیکی در موارد مختلف از جمله تهیی نانومرکب‌های سرامیکی چاپگر جوهراfشن موردن استفاده، قرار گرفته است [۱۴-۲۳، ۲۵]. به عنوان مثال زهن جون و همکاران<sup>۱</sup> در سال ۲۰۰۸ با استفاده از روش سل- ژل مرکب سرامیکی جوهراfشن‌های قطره در صورت نیاز که برپایی باریوم تیتانات<sup>۲</sup> بود تهیی کردند و با روش

<sup>1</sup> Zhen-jun

<sup>2</sup> Barium titanate

# مقاله

جوهرافشان تهیه مرکب است. که محدودیت‌های را شامل می‌شود، اما با ورود نانومرکب‌های سرامیکی بسیاری از این مشکلات و محدودیت‌ها حل شده است. امروزه نسبت به گذشته نیاز بیشتری به تهیه این مرکب‌ها بوجود آمده است و صنعت را واداشته است تا در تهیه مرکب‌های سرامیکی مناسب با نیازشان بیش از پیش مطالعه و پژوهش انجام بدنهن در این مطالعات مشخص شد مناسب‌ترین و پرکاربردترین روش‌های تهیه نانومرکب‌های سرامیکی چاپگرهای جوهرافشان شامل هم‌رسوبی، میکروامولسیون و سل-ژل می‌باشد که در موارد متعدد، برای سنتز نانومرکب‌های سرامیکی مورد استفاده قرار گرفته‌اند. پیشرفت‌های بیشتری در ساخت مرکب و سیستم چاپگرهای جوهرافشان در حال شکل‌گیری می‌باشد، که نشان دهنده آینده درخشنان برای چاپگرهای جوهرافشان در صنعت سرامیک و تزئین دکوراسیون می‌باشد.

## ۴- نتیجه‌گیری

در گذشته برای تزئین سطوح سرامیکی، کاشی و دکوراسیون فقط از دستگاه‌های چاپ سیلک اسکرین استفاده می‌شده است این روش چاپ دارای مشکلات و محدودیت‌های فراوانی بود که پاسخ‌گوی تزئین مناسب در صنعت سرامیک نبود و از لحاظ اقتصادی قادر به تهیه محصولات سفارشی با قیمت مناسب نبود، اما با ورود چاپگرهای جوهرافشان در صنعت سرامیک و تزئین دکوراسیون، دیگر مشکلاتی که در چاپگرهای سیلک اسکرین وجود داشت، در چاپگرهای جوهرافشان وجود ندارد و قابلیت ایجاد چاپ با کیفیت بسیار بالا بر روی سطوح سرامیکی، کاشی و تهیه محصولات سفارشی با صرفه اقتصادی به وجود آمد. البته به خاطر ساختار چاپگرهای جوهرافشان محدودیت‌های در تهیه مرکب برای چاپگرهای جوهرافشان وجود دارد. مهم‌ترین موضوع در چاپگرهای

## ۵- مراجع

1. S. Magdassi, "The chemistry of ink jet inks", World Scientific Publishing Co. Pte. Ltd, Singapore, **2010**.
2. O. F. Xiang, J. R. G. Evans, M. J. Edirisasinghe, P. F. Blazdell, "Solid free forming of ceramics using a drop-on-demand jet printer", *J. Eng. Manuf.*, 37, 211-214, **1997**.
3. M. Mott, J. H. Song, J. R. G. Evans. "Micro engineering of ceramics by direct ink-jet printing", *J. Am Ceram Soc*, 82, 1653–1658, **1999**.
4. N. Tozzi, "Inkjet decoration of ceramic tiles", <http://printcmyk.blogfa.com/author-printcmyk.aspx>, **2012**.
5. S. Obata, M. Kato, O. Sakurada, "Synthesis of nano  $\text{CoAl}_2\text{O}_4$  pigment for ink-jet printing to decorate porcelain", *J. Ceram. Soc. Jpn.*, 119, 208-213, **2011**.
6. G. U. O. Ruisong, Q. i. Haitao, "Preparation and properties of the AEO9/agcohol/alkane/water reverse microemulsion ceramic inks", *Ceram. Internal*, 30, 2259-2267, **2004**.
7. Z. Zhen-jun, Y. Zheng-fang, Y. Qi-ming, "Barium titanate ceramic inks for continuous ink-jet printing synthesized by mechanical mixing and sol-gel methods", *Trans. Nonferrous Met. China*, 18, 150-154, **2007**.
8. H. Seitz, W. Rieder, S. Irsen, B. Leukers, "Three-Dimensional printing of porous ceramic scaffolds for bone tissue engineering", *jbm*, 74B(2), 782-788, **2005**.
9. R. Emi Noguera, M. Lejeune, T. Chartier, "3D fine scale ceramic components formed by ink-jet prototyping process", *J. Eur. Ceram. Soc.*, 25, 2055-2059, **2005**.
10. M. Lejeune, T. Chartier, C. Dossou-Yovo, R. Noguera, "Ink-jet printing of ceramic micro-pillar arrays", *Ceram. Int.*, 29, 887-892, **2009**.
11. M. Lejeune, T. Chartier, C. Dossou-Yovo, R. Noguera, "Ink-jet printing of ceramic micro-pillar arrays", *J. Eur. Ceram. Soc.*, 29, 905-91, **2009**.
12. محمد مومنی نسب، سید منصور بیدکی، کاربردهای متنوع چاپگرهای جوهرافشان DOD عنوان ایزار تولید، نشریه علمی ترویجی مطالعات در دنیای رنگ، سال اول شماره اول- تابستان ۱۳۹۰.
13. نجوا شکیب، دکترآتشه سلیمانی گرگانی، مروری بر چاپ پارچه‌های پنبه‌ای به وسیله چاپگر جوهرافشان، نشریه علمی ترویجی مطالعات در دنیای رنگ، سال اول شماره دوم- زمستان ۱۳۹۰.
14. B .Derby, "Inkjet printing of functional and structural materials- fluid property requirements", featurestability and resolution, *Ann. Rev. Mater. Res.*, 40, 395-414, **2010**.
15. G. D. Martin, S .D. Hoath, I. M. Hutchings, " Inkjet printing the physics of manipulating liquid jets and drops". *J. Phys: Conf. Ser.*, 105, 1968-1972, **2008**.
16. L. Yuen-Wong, "OrganicElectronics@NUSScience", <http://vhosts.science.nus.edu.sg/organicelectronics/?p=617>, **2010**.
17. مسعود صلوانی نیاسری، زینب فرشته، نانوشیمی، روش‌های ساخت، بررسی خواص و کاربردها، علم و دانش, ۱۳۸۸.
18. Z. Ding, Q. Li, Z. Ho u, J. I. Anqiang Wang, "Preparation of i to na nanoparticles by liquid phase coprecipitat ion method", *J. Nanomaterials*, 75, 1-5, **2010**.
19. H. P. Fu, R. Y. Hong, Y. Zheng, D. G. Wei, "Influence of surfactants on co-precipitation synthesis of Bi-YIG particles", *J. Alloys Compd.*, 470, 497-501, **2008**.
20. P. Derakhshi, S. A. Khorrami, R. Lotfi, "An investigation on synthesis and morphology of nickel doped cobalt ferrite in presence

- of surfactant at different calcination temperature by Co-Precipitation route", World. Appli. Sci. J., 16 (2), 156-159, **2012**.
21. H. Ke-long, Y. I. N. Liang-guo, L. I. U. Su-qin, L. I. Chao-jian, "Preparation and formation mechanism of  $\text{Al}_2\text{O}_3$  nanoparticles by reverse microemulsion, Trans", Nonferrous Met. Soc., 17, 633-637, **2006**.
22. M. Hosseini-Zori, A. Soleimani-Gorgani, "Ink-jet printing of micro-emulsion  $\text{TiO}_2$  nano-particles ink on the surface of glass", J. Eur. Ceram. Soc., 32, 4271-4277, **2012**.
23. X. Duan, M. Pan, F. Yu, D. Yuan, "Synthesis, structure and optical properties of  $\text{C}_6\text{Al}_2\text{O}_4$  spinel nanocrystals", J. Alloys Compd., 509, 1079-1083, **2011**.
24. F. Yu, J. Yang, J. Ma, J. Du, Y. Zhou, "Preparation of nanosized  $\text{C}_6\text{Al}_2\text{O}_4$  powders by sol-gel and sol-gel-hydrothermal methods", J. Sol-Gel Sci Technol., 52, 321-327, **2009**.
25. M. Salavati-Niasari, M. Farhadi-Khouzani, F. Davar, "Bright blue pigment  $\text{C}_6\text{Al}_2\text{O}_4$  nanocrystals prepared by modified sol-gel method", J. Alloys Compd., 468, 443-446, **2009**.