



انجمن علوم و تکنولوژی سطح ایران

پانزدهمین سمینار ملی مهندسی سطح

پژوهشگاه مواد و انرژی

۱۳۹۳ و ۳۰ مهرماه ۲۹

آبکاری الکتروولس نیکل-فسفر پودر کاربید تنگستن به منظور اصلاح خواص سطحی آن در پوشش WC-Co

محمود کارگرپور^۱، مهدی صالحی، مجید جعفری

^۱. دانشگاه صنعتی اصفهان(کارشناسی)

چکیده

سرمت کاربید تنگستن-کبالت، در حین فرایند پاشش حرارتی به دلیل دکربوره شدن فاز تقویت کننده کاربید تنگستن، دچار تغییر فازهای ناخواسته می‌شود. با استفاده از فرایند آبکاری الکتروولس نیکل فسفر و اعمال پوشش نیکل روی پودر کاربید تنگستن، پایداری حرارتی کاربید تنگستن در پوشش سرمتی WC-Co افزایش می‌یابد. در مجموع، پوشش اصلاح شده با پوشش الکتروولس، میزان دکربوره شدن و در نتیجه تخلخل کم‌تر، چقرمگی شکست بیش‌تر، مقاومت به سایش بهتر و سختی بالاتری را نشان می‌دهد.

واژه‌های کلیدی: سرمت کاربید تنگستن-کبالت؛ پاشش حرارتی؛ الکتروولس نیکل فسفر

^۱. M.kargarpour@ma.iut.ac.ir

مقدمه

امروزه یکی از مهم‌ترین انواع پوشش‌های مورد استفاده در صنایع، پوششی متشکل از یک فاز سرامیکی سخت به عنوان تقویت کننده و یک فلز نرم به عنوان زمینه است. یکی از پوشش‌هایی که در صنایع امروزی کاربرد فراوانی دارد پوشش WC-C₀ است. این ماده کامپوزیتی در سال ۱۹۲۰ میلادی به جهان معرفی شد و از همان سال به صورت‌های مختلف مورد استفاده قرار گرفت و در سال‌های بعد به عنوان پوشش به کار گرفته شد. همواره تلاش‌های پیوسته و زیادی برای توسعه پوشش‌های بسیار سخت با خواص مکانیکی مطلوب برای جلوگیری از پدیده سایش صورت گرفته است. سرمت WC-C₀ به خاطر مقاومت و استحکام سایشی بالا یکی از بهترین پوشش‌های شناخته شده می‌باشد که این مقاومت را تا دمای ۴۰۰ درجه سانتیگراد حفظ می‌کند [۱]. به منظور اصلاح خواص سایشی تاکنون از عملیات حرارتی [۴-۲]، اضافه کردن مواد اصلاح کننده به ساختار پوشش [۷-۵]، تغییر فلز زمینه [۱۰-۸] و پوشش دهی پودر تغذیه [۱۳-۱۱] استفاده شده است که بهترین نتایج از اصلاح خواص به وسیله پوشش دهی پودر تجاری WC-C₀ به دست آمده است.

مهم‌ترین مسئله در مورد کاهش مقاومت به سایش پوشش WC-C₀ در روش پاشش حرارتی، دکربوره شدن فاز سخت تقویت کننده است. به عنوان مثال در روش پاشش پلاسمایی، مکانیزم دکربوره شدن به این صورت است که فاز WC₂C، رشد همبافته بر دانه‌های WC را نشان می‌دهد و یک پوسته تقریباً کامل روی ذرات WC تشکیل می‌دهد. فاز WC₂C با کریستال‌های متقاطع لایه‌های WC-C₀ را فرا می‌گیرد. فاز میله‌ای شکل ۷ (محلول جامد کربن و تنگستن)، با طول تقریباً ۲۰۰ نانومتر و قطر ۵۰ نانومتر، در داخل فاز پیونددهنده قرار می‌گیرد و از دانه‌های WC کاملاً مجزاست. عنصر تنگستن نیز پس از دکربوره شدن شدید در زمینه C₀ پدید می‌آید و از ذرات WC جداست. عوامل کنترل کننده در تشکیل محصولات دکربوره، نفوذ غیریکنواخت و رسوب موضعی است. البته فرایند نفوذ کربن، عامل اصلی در تشکیل فازهای ناخواسته نظری WC₂C است [۱۱]. در شکل ۱، مکانیزم تشکیل فازهای مختلف به صورت نمادین مشخص شده است.

در پژوهشی صورت گرفته توسط جعفری^۱ و همکاران، به منظور پوشش دهی پودر تجاری WC-C₀ از فرایند الکترولیس نیکل-فسفر استفاده شده است. سه نمونه از پودر WC-C₀ تهیه شده است که در نمونه اول پوششی با ۱۲ درصد کبالت، در نمونه دوم پوششی با ۱۷ درصد کبالت و در نمونه سوم پوششی با ۱۲ درصد کبالت و اصلاح شده توسط فرایند الکترولیس Ni-P به کار گرفته شده است. درصد تخلخل پوشش اصلاح شده بسیار کم و در حدود ۰/۳ است. دلیل این مسئله عدم آزاد شدن گاز CO₂ است که در دو پوشش بدون اصلاح به دلیل دکربوره شدن WC آزاد می‌شود. در مجموع، پوشش اصلاح شده با پوشش الکترولیس، میزان دکربوره شدن کم‌تر، چقرومگی شکست بیشتر، مقاومت به سایش بهتر و سختی بالاتری را نسبت به پوشش‌های بدون اصلاح نشان می‌دهد [۱۳].

^۱ Jafari

در شکل ۲، مقایسه‌ای از نرخ سایش در سه نمونه صورت گرفته است. نرخ سایش پوشش اصلاح شده توسط فرایند الکترولیس حدود $3/2 \times 10^{-4}$ میلی گرم بر متر است که ۶۸ تا ۷۲ درصد، نسبت به پوشش‌های متداول با ۱۲ و ۱۷ درصد کمالت، بهبود پیدا کرده است. همچنین ضریب اصطکاک نمونه اصلاح شده توسط فرایند الکترولیس در حدود ۰/۴ می‌باشد که نسبت به پوشش‌های متداول، مقدار بسیار کم‌تری دارد [۱۳].

در این پژوهش امکان پوشش‌گیری پودر WC و بررسی تأثیر درصد پودر اضافه شده به حمام و پیش عملیات اسیدشویی و شستشو بر درصد نیکل و فسفر در پودر حاصل مورد بررسی قرار گرفته است. با استفاده از پودر حاصل در فرایند پاشش حرارتی، پایداری حرارتی کاربید تنگستن در پوشش سرمتی WC-C₀ افزایش می‌یابد.

مواد و روش تحقیق

۱-۲- مواد اولیه

به منظور انجام پوشش‌دهی الکترولیس کاربید تنگستن، از یک نوع پودر کاربید تنگستن با مورفولوژی نیم کروی با اندازه دانه بین ۱ تا ۴ میکرون استفاده شده است. در شکل ۳ مورفولوژی و اندازه این پودر نشان داده شده است. به منظور انجام فرایند الکترولیس نیکل-فسفر، محلول نیکل-فسفر استاندارد اشلوتر^۱ با سه جزء S7۱، S7۲ و S7۶ مورد استفاده قرار گرفته است. درصد فسفر این حمام بین ۵ تا ۸ درصد می‌باشد که فرایند الکترولیس با فسفر متوسط محسوب می‌شود. جدول ۱ مشخص کننده ترکیب شیمیایی این حمام می‌باشد.

۲-۲- فرایند الکترولیس

در حمام الکترولیس اشلوتر، با استفاده از آمونیاک، pH روی ۴/۷ تنظیم شد و دمای مورد استفاده برای انجام فرایند الکترولیس، بین ۹۰ تا ۹۲ درجه سانتیگراد نگه داشته شد. این فرایند در یک بشر ۴۰۰ میلی لیتری و با استفاده از یک گرم کن/همزن انجام شد. بشر، دماسنجد و مگنت مورد استفاده برای همزن به مدت ۱۵ دقیقه با اسیدنیتریک ۲۰ درصد حجمی شستشو داده شد. به منظور بررسی تأثیر درصد پودر دو مقدار مختلف ۲۰ گرم و ۴۰ گرم بر لیتر از غلظت پودر کاربید تنگستن در حمام مورد آزمایش قرار گرفت. به منظور بررسی تأثیر اسیدشویی و شستشوی پودر مورد آزمایش، مقدار ۲۰ گرم بر لیتر پودر در حمام یک بار با استفاده از فرایند اسیدشویی و شستشو و یک بار بدون استفاده از فرایند اسید شویی و شستشو مورد آزمایش قرار گرفت. در فرایند اسیدشویی پودر عموماً از کلروپالادیوم استفاده می‌شود که محلول گران‌قیمت و کمیابی است. در این پژوهش عملیات اسیدشویی با استفاده از محلول آبی متشکل از ۳۰ میلی لیتر بر لیتر HF، ۲۰ میلی لیتر بر لیتر HNO_۳ و بقیه آب انجام پذیرفت. پس از اسیدشویی شستشوی این پودر با آب و الكل هر کدام به مدت ۱۵ دقیقه انجام گرفت. در جدول ۲، ویژگی نمونه‌های مختلف در این آزمایش مشخص شده است.

^۱ SLOTONIP ۷۰

۳-۲- مشخصه‌یابی و آنالیز نمونه‌ها

به منظور بررسی مورفولوژی پودرهای پوشش داده شده، از میکروسکوپ الکترونی روبشی^۱ با مدل Philips XI^۲ و همچنین برای تعیین درصد عناصر در هر کدام از نمونه‌ها از آنالیز نیمه کمی طیف سنج اشعه ایکس^۳ با مدل Seron AIS ۲۳۰۰ و آنالیز عنصری فلورسانس اشعه ایکس^۴ استفاده شد.

نتایج و بحث

مورفولوژی سطحی نمونه‌های E1، E2 و E3 در دو بزرگنمایی در شکل ۴ نشان داده شده است. همانطور که در شکل ۴ مشخص شده است در تمامی نمونه‌ها سطح ذرات پودر، پوشش الکترولیس نیکل و فسفر را گرفته است و این ذرات به صورت زبر و پر مانند شده‌اند. در مورفولوژی این نمونه‌ها تفاوتی مشاهده نمی‌شود و اختلاف این نمونه‌ها در میزان درصد نیکل و فسفر می‌باشد. در شکل ۵، نتایج آنالیز نیمه کمی طیف سنج انرژی اشعه ایکس به صورت مجزا برای هر کدام از نمونه‌ها مشاهده می‌شود. از نتایج این آنالیز می‌توان دریافت که مقدار نیکل در نمونه E2 بیشتر از سایر نمونه‌ها است و پس از آن به ترتیب نمونه‌های E1 و E3 قرار می‌گیرند. در جدول ۳، نتایج آنالیز فلورسانس اشعه ایکس ارائه شده است. در این جدول درصد عناصر به صورت جداگانه در هر کدام از نمونه‌ها مشخص شده است.

عملیات اسیدشویی بر روی پودرهایی که مورفولوژی آن‌ها کروی است و سطح ذرات آن‌ها زبر نیست به کار گرفته می‌شود و باعث زبر شدن سطح پودر می‌گردد و در نتیجه سطح برای پوشش گرفتن آماده می‌شود. همانطور که در شکل ۳ مشاهده می‌شود، مورفولوژی پودر اولیه نیمه کروی است و سطح پودر به دلیل وجود ناصافی‌های سطحی برای پوشش گرفتن مناسب می‌باشد. در نتیجه عملیات اسیدشویی برای آن الزامی ندارد و با توجه به نتایج حاصل از جدول ۳، می‌توان گفت عملیات اسیدشویی و شستشو تأثیری بر مقدار پوشش نیکلی نداشته است. با توجه به این نتایج درصد پودر اضافه شده به حمام الکترولیس به منظور پوشش دهی، بیشترین تأثیر را در مقدار پوشش الکترولیس خواهد داشت.

با توجه به آن که پودر تجاری مورد استفاده در پاشش HVOF، ترکیب WC-12%Co را دارا می‌باشد، به منظور اصلاح پایداری حرارتی به وسیله الکترولیس، می‌توان از پودر E3 استفاده کرد و به منظور افزایش درصد فلز زمینه به ۱۲ درصد، مقدار ۵ درصد فلز کبات به این پودر اضافه نمود. از دو نوع پودر E1 و E2 نیز می‌توان بدون اضافه کردن کبات استفاده کرد.

^۱ Scanning Electron Microscope (SEM)

^۲ Energy Dispersive Spectrometer

^۳ X-Ray Fluorescence (XRF)

نتیجه‌گیری

- ۱- برای انجام عملیات الکتروولس بر روی پودر کاربید تنگستن، می‌توان در عملیات اسیدشویی به جای کلرور پالادیوم از اسیدهای ارزان قیمت‌تری مثل تیزاب سلطانی استفاده نمود.
- ۲- با افزایش میزان پودر اضافه شده به حمام الکتروولس برای پوشش، درصد نیکل در پودر نهایی کاهش خواهد یافت.
- ۳- عملیات اسیدشویی برای پودرهایی که سطح صیقلی ندارند تأثیر کمی بر میزان نیکل پوشش دهی شده در عملیات الکتروولس دارد.
- ۴- به منظور اصلاح پایداری حرارتی به وسیله الکتروولس، می‌توان عملیات الکتروولس را با اضافه کردن ۴۰ گرم بر لیتر محلول حمام انجام داد و به منظور افزایش درصد فلز زمینه تا ۱۲ درصد، مقدار ۵ درصد فلز کجالت به این پودر اضافه نمود.
- ۵- می‌توان در هر لیتر از حمام مقدار ۲۰ گرم از پودر را برای پوشش گرفتن اضافه نمود و در این صورت فلز نیکل را می‌توان جایگزین کجالت به عنوان فلز زمینه در نظر گرفت.

منابع

۱. Yang Q., Senda T., Hiroes A., "Sliding wear behavior of WC-12%Co coating at elevated temprature," *wear*, vol. ۲۰۰, ۴۲۰۸, ۲۰۰۶.
۲. Asl S. K., et al., "Effect of heat treatment on wear behavior of HVOF thermally sprayed WC-Co coatings," *Wear*, vol. ۲۶۰, ۱۲۰۳-۱۲۰۸, ۲۰۰۶.
۳. Stewart D.A., Shipway P.H., McCartney D.J., "Influence of heat treatment on the abrasive wear behaviour of HVOF sprayed WC-Co coatings," *Surface and Coating Technology*, vol. ۱۰۵, ۱۳-۲۴, ۱۹۹۸.
۴. Venter A.M., et al., "Performance characterization of metallic substrates coated by WC-Co HVOF," *Thin Solid Films*.
۵. Qiao Z., et al., "Fabrication, thermal stability and mechanical properties of novel (W·.۵Al·.۵)C·.۸-Co composite prepared by mechanical alloying and hot-pressing sintering," *Journal of alloys and compounds*, vol. ۴۵۶, ۵۱۴-۵۱۷, ۲۰۰۸.
۶. Van der Merwe R., Sacks N., "Effect of TaC and TiC on the friction and dry sliding wear of WC-6wt.% Co cemented carbides against steel counterfaces," *International journal of refractory and hard materials*, vol. ۴۱, ۹۴-۱۰۲, ۲۰۱۳.
۷. Lin H., et al., "Synthesis and characterization of WC—VC—Co nanocomposite powders through thermal-processing of a core—shell precursor," *Ceramics International*, vol. ۴۱, ۹۶۷۱-۹۶۷۵, ۲۰۱۳.

۸. Ahmadian M., et al., "Abrasive wear of WC–FeAl–B and WC–Ni₃Al–B composites," *International Journal of Refractory Metals and Hard Materials*, vol. ۲۳, ۱۵۵–۱۵۹, ۲۰۰۵.
۹. Mosbah A.Y., Wexler D., Calka A., "Abrasive wear of WC–FeAl composites," *Wear*, vol. ۲۵۸, ۱۳۳۷–۱۳۴۱, ۲۰۰۵.
۱۰. Aristizabal M., et al., "Comparison of the friction and wear behaviour of WC–Ni–Co–Cr and WC–Co hardmetals in contact with steel at high temperatures," *Wear*, Vols. ۲۸۰–۲۸۱, ۱۵–۲۱, ۲۰۱۲.
۱۱. Yuan, J., et al., "Decarburization mechanisms of WC–Co during thermal spraying: Insights from controlled carbon loss and microstructure characterization," *Materials Chemistry and Physics*, vol. ۱۴۲, ۱۶۵–۱۷۱, ۲۰۱۳.
۱۲. Saha G., Khan T., "The Corrosion and Wear Performance of Microcrystalline WC–۱۰Co–۴Cr and Near-Nanocrystalline WC–۱۷Co High Velocity Oxy-Fuel Sprayed Coatings on Steel Substrate," *Metallurgical and Materials Transactions A*, vol. ۴۱, ۳۰۰۰–۳۰۰۹, ۲۰۱۰.
۱۳. Jafari M., et al., "Microstructural and mechanical characterizations of a novel HVOF-sprayed WC-Co coating deposited from electroless Ni–P coated WC–۱۲Co powders," *Materials Science and Engineering*, vol. ۵۷۸, ۴۶–۵۳, ۲۰۱۳.

جدول ۱. ترکیب حمام استاندارد الکترولیس نیکل-فسفر

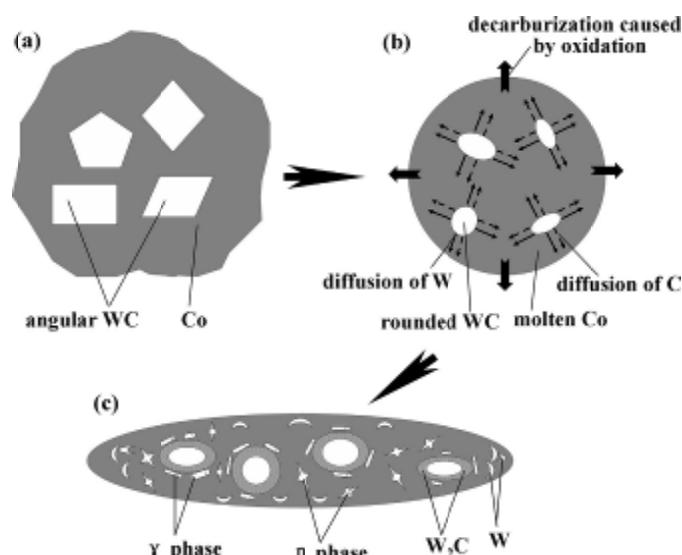
جزای حمام	مقدار (ml/lit)
S71	۱۵۰
S72	۷۰
S76	۷
آمونیاک	به مقدار لازم جهت تنظیم pH
آب مقطر	مقدار باقیمانده از حجم

جدول ۲. نمونه‌های مختلف و ویژگی‌های آنها

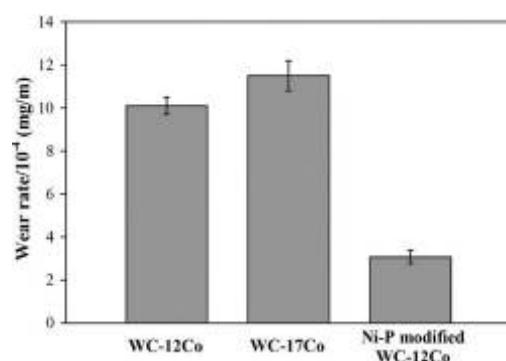
کد نمونه	غلظت پودر پوشش داده شده (g/lit)	اسیدشویی و شستشو
E1	۲۰	ندارد
E2	۲۰	دارد
E3	۴۰	دارد

جدول ۳. نتایج آنالیز فلورسانس اشعه ایکس و درصد عناصر در هر کدام از نمونه‌ها

سایر	درصد عناصر مشخص شده در آنالیز فلورسانس اشعه ایکس			کد نمونه
	P	Ni	W	
۱/۶	۳/۴	۱۳	۸۴	E۱
۱	۳	۱۴/۱	۸۱/۹	E۲
۰/۹۴	۲/۱	۷/۱۴	۸۹/۸۲	E۳

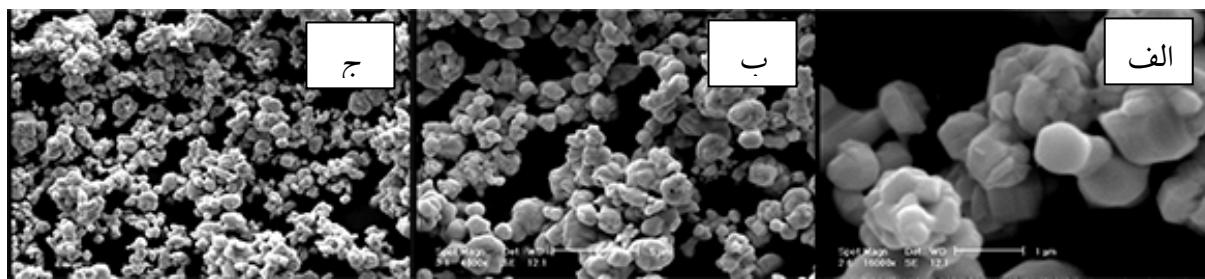


شکل ۱. مراحل دکربوره شدن پودر [۱۱]WC-Co

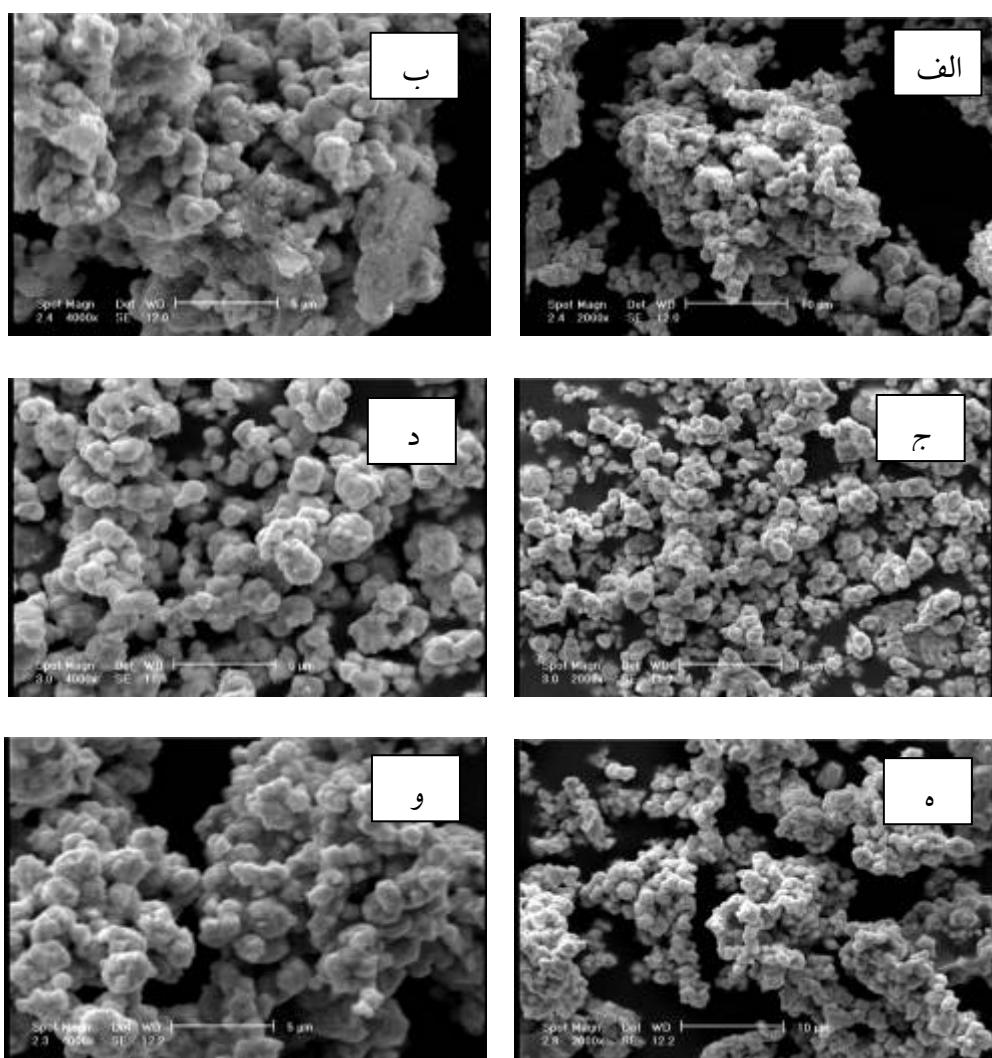


شکل ۲. مقایسه نرخ سایش در سه نمونه [۱۳]

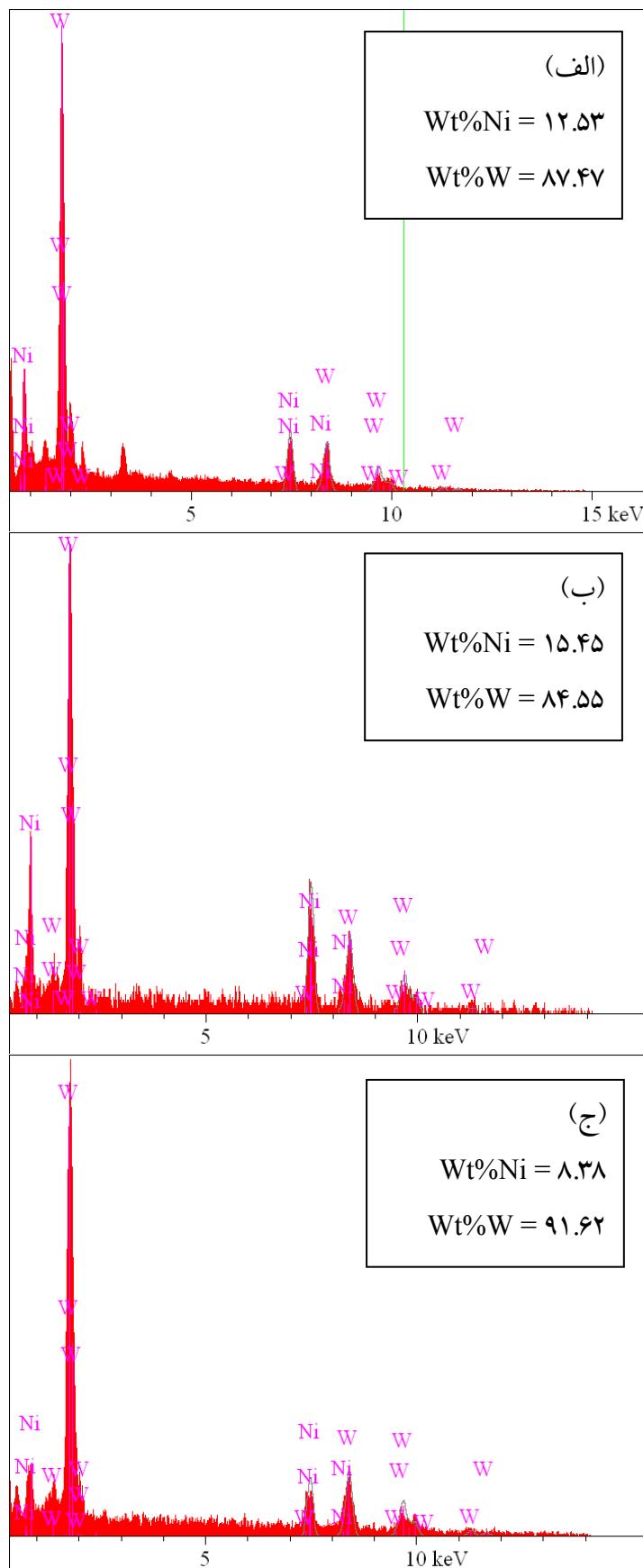
آبکاری الکترولیس نیکل فسفر...



شکل ۳. مورفولوژی و اندازه دانه پودر در مقیاس های (الف) ۱۶۰۰۰X (ب) ۴۰۰۰X (ج) ۲۰۰۰X.



شکل ۴. مورفولوژی نمونه های (الف، ب)، (ج، د)، (ه) و (ب)، (ج)، (د)، (ه) در دو بزرگنمایی ۲۰۰۰X و ۴۰۰۰X.



شكل ۵. نتایج آنالیز طیف سنج اشعه ایکس (الف) (ب) (ج)