تاثیرات اضافه شدن عنصر سوم بر ریز ساختار و سـختی پوششهای سرامیکی نانوساختار نیتریدی

سارا خمسه*

گروه پژوهشی نانومواد و نانوفناوری، پژوهشگاه رنگ، تهران، ایران

چکیده: پوششهای سرامیکی نیتریدی، به طور گسترده به عنوان پوششهایی سخت با مقاومت سایشی بالا بر سطح قطعات متنوعی نظیر ابزارهای برشی و شکلدهی مورد استفاده قرار گرفتهاند. شاخص ترین عضو این گروه از پوششها TiN میباشد. گزارشات اولیه از تهیه و ارزیابی این پوشش، خواص فوقالعادهای را نشان داد که شامل خواص مکانیکی خوب، مقاومت به خورد گی خوب و پایداری حرارتی مناسب بود. پس از آن، تحقیقات بسیار زیادی در زمینهی بهبود عملکرد این پوششها انجام پذیرفت. نتایج تحقیقات متعدد نشان داد، قطعات پوشش داده شده با این پوشش دارای طول عمر و کارایی بسیار بالاتر از قطعات بدون پوشش هستند. در مرحلهی بعدی سایر پوششهای سرامیکی نیتریدی نظیر CrN، AIN و ZrN مورد توجه قرار گرفتند و نتایج حاصل نشان دهندهی مقاومت اکسایش بالاتر، چقرمگی بالاتر و خواص مکانیکی بهتر آنها، در مقایسه با پوشش MT بود. سپس بـه منظ و عملکرد بهتر این پوششهای سرامیکی نیتریدی، عناص مکانیکی بهتر آنها، در مقایسه با پوشش MT بود. سپس بـه منظ و بهبود عملکرد این پوششهای سرامیکی نیتریدی، عناص آلیاژی مختلف به این پوششها اضافه شدند که نتایج قابل ملاحظهای در برسی پیشینهی تهیهی انواع پوششهای سرامیکی نیتریدی و تاثیرات اضافه کردن عناصر مختلف بر میاسی میشینه میشوند. هدف از مقالیه ی دار بهبود عملکرد این پوششهای سرامیکی نیتریدی نظیر ترین مختلف به این پوششها اضافه شدند که نتایج قابل ملاحظه ی در بورسی پیشینهی تهیهی انواع پوششهای سرامیکی نیتریدی و تاثیرات اضافه کردن عناصر مختلف بر ریزساختار و سختی این پوششهای نانو ساختار میباشد.

كلمات كليدى: پوشش، هاى سراميكى نيتريدى، نيتريدهاى چندگانه، ريز ساختار، سختى.

۱- مقدمه

در حوزه ی استفاده از پوشش های سخت به منظور بهبود عملکرد قطعات مکانیکی، پوشش های سرامیکی نیتریدی نقش ویژه ای را ایفا می کنند و به محض معرفی آنها به صنعت، این گروه از پوشش های محافظ توجه زیادی را به خود جلب کردند. در ابتدا گزارشات مهمی در مورد تهیه و خواص فوق العاده ی پوشش های TiN منتشر شد و متعاقب آن سیل تحقیقات بر روی بهبود هر چه بیشتر عملکرد این پوشش ها انجام پذیرفت [10-1]. در حقیقت موضوعی که موجب تشویق محققان به گسترش تحقیقات در این حوزه شد این بود که قطعات پوشش داده شده با پوشش های متاا، دارای طول عمر و کارایی بسیار بالاتر از قطعات بدون پوشش بودند. در نتیجه کاهش طول پوشش های نانوساختار سرامیکی TiN، در تمامی کاربردهایی که فرآیند سایش موجب کاهش طول عمر و کارایی قطعات مکانیکی می شد به صورت گسترده ای در کل جهان گسترش یافت. اما مایر غم این که پوشش های سرامیکی TiN، بسیاری از مشکلات مهندسین مکانیک را حل کردند، اما هنوز مشکلاتی وجود داشت که این پوشش ها توانایی حل کردن آنها را نداشتند.

در تحقیقات بعدی که در جهت توسعه ی پوشش های سرامیکی نیتریدی سخت انجام پذیرفت، از دانش محققان حوزه ی مهندسی و علم مواد، جهت طراحی نسل بعدی پوشش ها استفاده شد. در ابتدا، پوشش هایی از سایر نیتریدهای فلزات واسطه نظیر AIN، CrN و ZrN مورد توجه قرار گرفتند که علت آن مقاومت اکسایش بالاتر، چقرمگی شکست بالاتر و خواص مکانیکی بهتر آن ها در دماهای بالا، در مقایسه با پوشش TiN بود. سپس، به منظور بهبود خواص و عملکرد این پوشش ها، عناصر دیگری به پوشش های نیتریدی موجود اضافه شدند. انگیزه ی انجام این کار، نظریه ی موجود در حوزه ی مواد کامپوزیتی بود که می گوید تجمیع دو ماده متفاوت، منجر به



کے دکتر سارا خمسه، نویسنده اول os مقالــه، عــضو هیئــت علمــی eq بی پژوهشگاه رنگ

44

مقارات

دستیابی به مادهای می شود که بهترین خواص از هر ماده را خواهد داشت در حالی که خواص نامناسب هر دو حذف خواهد شد. این نظریه در همان ابتدا به خوبی برای سیستم پوششی (C,N) جواب داد. پوشش سرامیکی TiC برای سالهای طولانی، به عنوان ترکیبی بسیار سخت و در عین حال بسیار ترد شناخته می شد. در مقابل پوشش سرامیکی TiL به عنوان پوششی نـرم تـر شناخته می شود که چقرمگی شکست فوق العاده داشته و چسبندگی بسیار خوبی بر سطح زیرلایههای فولادی دارد. در نهایت سیستم کامپوزیتی حاصل از ترکیب آنها یعنی (C,N) توششی سخت با چقرمگی شکست فوق العاده و چسبندگی بسیار خوب بر سطح فولاد است [11]. در ادامه این بهبود قابل ملاحظه ی خواص، انگیزهی بالایی را جهت آلیاژ کردن پوشش های TiN با A و مطح فولاد است [11]. در ادامه این بهبود قابل ملاحظه ی خواص، انگیزهی بالایی را جهت آلیاژ کردن پوشش های TiN با A و که دمای کارکرد قطعه به چند صد درجه سانتیگراد می رسد (مثل ابزارهای برشی سرعت بالا) مناسب نیست. آلیاژ کردن پوشش های TiL که دمای کارکرد قطعه به چند صد درجه سانتیگراد می سد (مثل ابزارهای برشی سرعت بالا) مناسب نیست. آلیاژ کردن این کودن Til با A و Tz باعث افزایش مقاومت اکسایش آن تا ۲۰۰ درجه سانتی گراد گردید. به علاوه محققین دریافتند که فرآیند آلیاژ کردن Til با A و Tz باعث افزایش مقاومت اکسایش آن تا ۲۰۰ درجه سانتی گراد گردید. به علاوه محققین دریافتند که فرآیند آلیاژ مقالهی حاضر ریز ساختار و خواص پوششهای نانوساختار سرامیکی نیتریدی مورد بررسی قرار خواه د گرفت. تا ثیرات عناصر مهمترین عناصری که به منظور بهبود خواص، به پوششها مورد بررسی قرار خواه د گرفت. بنابر منابع مطالعاتی موجود، مهمترین عناصری که به منظور بهبود خواص، به پوششهای سرامیکی نیتریدی اضافه شدهاند عناصر واسطه از گروههای ۷ا، ۷، در مانه SI، ۲۰ می موامه از گروه مواص مکانیکی این پوشش، نظیر سختی و در در خوست می موارد تا شرا

۲- بررسی تاثیرات اضافه کردن عناصر واسطه از گروههای ۱۷، ۷۱، ۷۱ به پوشـشهای سرامیکی نیتریدی

نتایج تحقیقات مختلف در زمینه اضافه کردن عناصر آلیاژی از گروههای (۱۷، ۷ و ۷۱) به نیتریدهای هم گروهشان نشان می دهد که مقادیر تنش پسماند، نیتروژن موجود در پوشش ها و پارامتر شبکه ی پوشش ها تغییر می کند. زمانی که نیتریدهای فلزی از گروه های ۷۷ ۷ و ۷۱ با ساختار بلوری fcc د حین لایه نشانی با یکی از عناصر هم گروه خود (۷۷ ۷ و ۷۱) آلیاژ می شوند، پارامتر شبکهی نیترید میزبان یک تغییر خطی را نشان می دهد. تغییرات پارامتر شبکه ی ۲۲ آلیاژ شده با عناصر مختلف از این گروه ها و تغییر رات پارامتر شبکهی ۲۱ آلیاژ شده با Zr در شکل ۱ نشان داده شده است (25-22]. این نتایج تایید می کند که با اضافه کردن فلزات گروه های ۷۷ ۷ و ۷۱ به سیستمهای پوششی ۲۲ در شکل ۱ نشان داده شده است (25-22]. این نتایج تایید می کند که با اضافه کردن فلزات گروه های ۷۷ ۷ و ۷۱ به سیستمهای پوششی ۲۲ در شکل ۱ نشان داده شده جایگزین فلز واسطه ی میزبان موجود در ترکیب شده و پارامتر شبکه را تغییر می دهند. عوامل دیگری که باعث تغییر پارامتر شبکهی پوشش های آلیاژ شده می شوند عبارتند از وجود تنش پسماند در پوشش ها و ۷۱ به سیستمهای پوششی ۲۲ می که باعث تغییر پارامتر شبکه ی پوشش های آلیاژ شده می شوند عبارتند از وجود تنش پسماند در پوشش ها و تغییر مقدار نیتروژن آن ها، که خود این عوامل وابسته به نوع فلز واسطه ی اضافه شده هستند. با توجه به اینکه واکنش پذیری فلزات و تغییر مقدار نیتروژن مثال اگر پوشش ها به روش کندوپاش تهیه شوند و فشار نسبی نیتروژن در محفظه کندوپاش تغییر نکند و فلزی با واکنش پذیری کمتر با نیتروژن، به نیترید مورد نظر اضافه شود (به عنوان مثال ۷ را به ۲۱۲ اضافه کندیم) مقدار نیت روژن موجود در پوشش کاهش خواهد یافت. به علاوه، در پوشش های اترا تر این از سبی نیتروژن در محفظه کندوپاش تغییر نکند و فلزی با واکنش پذیری کمتر با نیتروژن، به نیترید مورد نظر اضافه شود (به عنوان مثال ۷ را به ۲۱۷ از اسبی نیتروژن موجود در پوشش ی نهش پیش کاهش خواهد یافت. به در پوشش های اترا تر ۲۱۷ ۲۱ از ۲/۹۰ مند می می بان با می آن ۱۷ را به ۹/۱۰ کاهش یافته است. در نهایت می توان گفت که تغییر در پیششها می شود [20].

عامل دیگری که باعث تغییر پارامتر شبکهی پوششهای سرامیکی نیتریدی در اثر اضافه شدن عناصر فلزی از گروههای ۱۷، ۷ و ۱۷ به ساختار آنها میشود شعاع اتمی عنصر فلزی اضافه شده است. همان طور که در شکل ۱ قابل مـشاهده اسـت رابطـهای منطقی بین تغییر پارامتر شبکه و شعاع اتمی عنصر فلزی میزبان و عنصر آلیاژی وجود دارد و میزان اعوجاج شبکه با تغییـر مقـدار عنصر آلیاژی، به شدت به میزان تفاوت شعاع اتمی فلز میزبان و فلز آلیاژی وابسته است.

در ادامه تاثیر اضافه کردن عنصر سوم از گروههای ۱۷، ۷ و ۷۱ بر سختی پوششهای نیتریدی سه گانه را مورد بررسی قرار میدهیم. همان طور که در بالا نشان داده شد اضافه شدن عنصر فلزی جدید به سیستم پوششی سرامیک نیتریدی اولیه، منجر به

4

قالات مرورم

شکل گیری محلول جامد و تغییرات پارامتر شبکه می شود. شکل ۲ تغییرات سختی پوشش های TiN در اثر اضافه کردن عناصر آلیاژی مختلف را نشان می دهد. همان طور که از شکل پیداست، جایگزینی Ti با عناصر فلزی مختلف از گروه های ۱۷، ۷ و ۷۱ که شعاع اتمی متفاوتی دارند باعث افزایش سختی پوشش TiN می شود [29-27]. در سیستم های نیتریدی شامل Ti می توان گفت، صرف نظر از نوع عنصر آلیاژی، مقادیر سختی نیتریدهای سه گانه همواره بالاتر از نیتریدهای دوگانه است.



شکل ۱- تغییرات پارامتر شبکه ی پوشش CrN آلیاژ شده با عناصر مختلف و تغییرات پارامتر شبکهی TiN آلیاژ شده با Zr [25-22].



شکل ۲- تغییرات سختی پوششهای Ti-T_M-N با تغییر مقدار T_M موجود در آنها[29-25].

در مورد سیستم Cr-T_M-N، علیرغم اینکه تغییرات پارامتر شبکه بر اثر اضافه شدن عناصر آلیاژی مختلف، تابع قانون کلی بحث شده در بخش قبل است، تغییرات سختی پوششها به شدت به نوع عنصر آلیاژی (T_M) وابسته است. شکل ۳ تاثیر عناصر مختلف آلیاژی از گروههای VI، V و VI بر سختی پوششهای Cr-T_M-N را نشان میدهد [35-30]. همان طور که مشاهده میشود رابطهی مشخص و قابل تعریفی وجود نداشته و سختی پوششها بسته به نوع عنصر آلیاژی تغییر میکند. در مورد T_M=W,Ta، با افزایش مقدار T_M، سختی بطور پیوسته افزایش یافته و به سختی T_MN میرسد. در مقابل گزارشهایی وجود دارد که نشان میدهد وقتی T_M، OM و TT باشد سختی نیترید سه گانه (Cr-T_M-N) کمتر از نیترید دوگانه (CrN) خواهد بود [36].

فصلنامه سراميك

ايران شماره ٥٨ تابستان

4



شکل ۳- تغییرات سختی پوششهای Cr-T_M-N با تغییر مقدار T_M موجود در آنها [37-33].

با توجه به نتایج بررسی شده در بالا، به نظر میرسد که مکانیزم تغییر سختی این گروه از پوشش نیتریدی وابسته به نـوع عنـصر آلیاژی اضافه شده به ساختار آن میتواند متفاوت باشد. خلاصهای از مکانیزمهای مختلف ارایه شده در مقـالات مختلـف، در زیـر آمده است:

- ۱- اضافه کردن Ta به CrN، باعث پهن تر شدن پیکهای پراش اشعهی ایکس می شود که می تواند دلیلی بر که ش اندازهی دانه ی پوشش ها باشد و منجر به افزایش سختی پوشش ها بر مبنای رابطه ی هال – پچ شود [33].
- ۲- در سیستم پوششی Cr-W-N، به نظر می رسد که چندین فاکتور بر افزایش سختی پوشش ها با افزایش مقدار W به سیستم پوششی Cr-W تاثیر داشته باشند [34,35]. اولین عامل موثر می تواند پارامترهای ساختاری باشد. با افزایش W به سیستم، چندین عامل ساختاری تغییر کرده است. اندازه دانه کاهش، تنش فشاری افزایش و دانسیته ی پوشش ها در اثر تبدیل مورفولوژی از حالت ستونی به ریزدانه افزایش یافته است و همه این عوامل در بهبود سختی پوشش ها موثر می تواند پارمترهای ساختاری باشد. با افزایش W به سیستم، چندین عامل ساختاری تغییر کرده است. اندازه دانه کاهش، تنش فشاری افزایش و دانسیته ی پوشش ها در اثر تبدیل مورفولوژی از حالت ستونی به ریزدانه افزایش یافته است و همه ی این عوامل در بهبود سختی پوشش ها موثر دانسته شده اند. برای پوشش های غنی از Cr به طور ویژه، عامل بهبود سختی در اثر افزایش W، تغییر ماهیت پیوندها اعلام شده است. به عبارت دیگر مکانیزم افزایش سختی را افزایش سطح پیوندهای کووالانسی موجود در ساختار پوشش ها در اثر پوشش ها در از افزایش ساختی در افزایش از ماه موثر می تواند. بازی به در آنها دازیش بهبود سختی در اثر افزایش ۷۰ موثر دانسته شده در بهبود سختی پوشش ها موثر می توندها موثر می توامل در بهبود سختی پوشش ها موثر دانسته شده در برای پوشش های خان از Cr به طور ویژه، عامل بهبود سختی در اثر افزایش ۷۰ تغییر ماهیت پیوندها دانسته شده اند. برای پوشش های خان از Cr به طور ویژه، عامل بهبود سختی در اثر افزایش ۷۰ تغییر ماهیت پیوندها دانسته موجود در ساختار دانسته شده اند. است به عبارت دیگر مکانیزم افزایش سختی را افزایش سطح پیوندهای کووالانسی موجود در ساختار پوشش ها در اثر وجود W در آنها دانسته اند.
- ۳- در مورد سایر سیستمهای پوششی شامل Cr، مکانیزمهای قبلی که بر پایه ماهیت کووالانسی پیوندها میباشند تا حدودی قابل پذیرش به نظر میرسند. به عنوان مثال در سیستمهای Cr-Ti-N، Cr-Mo-N و Cr-Ti-N، رابطهای مشخص بین مقادیر سختی و تفاوت انرژی پیوندی اربیتالهای b فلز و s نیتروژن بدست آمده است. این تفاوت به انتقال بار از عنصر فلزی به نیتروژن در ساختار نوع B1 و افزایش ماهیت یونی پیوندها نسبت داده شده است. به دلیل این که خواص نیتریدها به شدت به ماهیت کوالانسی پیوندها بستگی دارد، افزایش ماهیت یونی پیوندها باعث کاهش نیروهای بین اتمی و کاهش استحکام مکانیکی مواد میشود [37].

۳- بررسی تاثیرات اضافه کردن si به سرامیکهای نیتریدی فلزات واسطه

عنصر دیگری که به وفور به نیتریدهای فلزات واسطه اضافه شده است Si میباشد و تاثیرات اضافه شدن آن بر خواص مکانیکی سیستمهای T_M-Si-N به کرات مورد بررسی قرار گرفته است. به جهت اهمیت بالای سیستمهای پوششی T_M-Si-N، خلاصهای از مطالعات انجام شده در این زمینه، در ادامه مورد بررسی قرار میگیرند. Si دارای واکنش پذیری بالا با نیتروژن بوده و شعاع اتمی آن بسیار کوچکتر از فلزات واسطه (TM) میباشد. گزارشات مختلف، تاثیرات مثبت اضافه شدن Si به سیستم را بر خواص مکانیکی پوششها نشان دادهاند [44-38]. بر اساس همین گزارشات، حداکثر سختی پوششها زمانی بدست میآید که مقدار Si موجود، در محدودهی ۱۰-۶ درصد اتمی باشد [41]. مکانیزمهای مختلفی به منظور توضیح این بهبود ارایه شده است که قالات مرورم

قابل قبول ترین آنها تشکیل ساختار نانو کامپوزیتی در سیستم پوششی است. بر مبنای این مکانیزم، در مقدار خاصی از Si، ف از آمورف Si₃N4 شکل می گیرد و نانو کریستال های فاز N-MT در داخل این فاز آمورف قرار می گیرند بطوری که مرزدانه ها توسط این فاز آمورف احاطه می شوند. اما گزارشات دیگری نیز وجود دارند که ساختار نانو کامپوزیتی در آنها شکل نگرفته و افزایش سختی پوشش های N-Si-N بر مبنای تغییر پارامترهای ساختاری نظیر تغییرات اندازه دانه و تنش داخلی توضیح داده شده است , 40 پوشش های N-M-Si-N بر مبنای تغییر پارامترهای ساختاری نظیر تغییرات اندازه دانه و تنش داخلی توضیح داده شده است , 40 (147-45. همان طور که در شکل ۴ مشاهده می شود، برای دو فلز واسطهی مختلف (TM های مختلف)، رابطه ی مستقیمی بین تغییرات تنش داخلی و سختی پوشش های N-Si-N وجود دارد. گزارشات بسیاری وجود دارند که بر اهمیت نقش تنش داخلی بر افزایش سختی پوشش های سخت تاکید کردهاند. گزارشات مختلف نشان دادهاند که وجود تنش کششی بیشتر در این پوش شها منجر به سختی کمتر آن ها و وجود تنش فشاری بیشتر منجر به سختی بالاتر آنها می شود [40-45].



شکل ۴- رابطه ی بین سختی و تنش داخلی پوششها T_M-Si-N [40-47].

در پوششهای Ti-Si-N، افزایش سختی به کاهش اندازهی دانه نسبت داده شده است (رابطهی هال-پچ) (شکل ۵). اما وپچـک و همکاران [48] گزارشی را در مورد پوششهای V-Si-N ارائه کردهاند که نشان میدهد رابطهی هال-پـچ بـرای تغییـرات سـختی پوششهای دارای اندازه دانهی بزرگتر از ۱۰ نانومتر صادق است و در مقادیر کمتـر از ایـن مقـدار بـه علـت افـزایش دانـسیتهی مرزدانهها عوامل دیگری بر تغییرات سختی این پوششها موثرند که تغییرات کرنش شبکه در اثر ورود Si به سیستم پوشش یکی از آنها است [48, 49].

علاوه بر تغییرات تنش داخلی و اندازه دانهی پوششها، که بر کرنش شبکهی شکل گرفته در سیستم دخیل هستند، ورود عنصر سوم به شبکهی یک محلول جامد، هم میتواند باعث اعوجاج شبکه و تغییر تنش داخلی سیستم شود. در سیستمهای پوششی -TM Si-N، مطالعات EXAFS و XRD نشان دادند که اتمهای SI اضافه شده به سیستم، میتوانند جایگزین اتمهای TM در TM-N شوند و

احتمال وقوع این حالت در شرایط لایه نشانی که قابلیت حرکت اداتیمها (adatom mobility) کمتر است محتمل تر می باشد [49]. منظور از قابلیت حرکت اداتیمها (datom mobility)، انرژی و قابلیت حرکت اتیمهای رسیده بر سطح پوشش در حین لایه نـشانی می باشد. به منظور بررسی تاثیرات قابلیت حرکت اداتیمها (adatom mobility) بر ریز ساختار و خواص این پوشش ها، پوششهای می Ti-Si-N که در سیستیم کندوپاش، تحت ولتاژهای معکوس (bias) مختلف تهیه شده اند مورد بررسی قـرار گرفته انـد [49]. نتـایج حاصل نشان داد که در ولتاژهای معکوس بالاتر که به معنای قابلیت حرکت بالاتر اداتیمها است، فاز Ni-N به صورت فازی جداگانه در کنار فاز TiN تشکیل می شود. در این حالت پارامتر شبکه ی فاز TiN تغییر زیادی نداشته نزدیک بـه مقـادیر استاندارد بود. در ولتاژهای معکوس کی که به معنای قابلیت حرکت پایین تر اداتیمها می باشد، هیچ جدایش فازی مشاهده نشد که بـه ایـن معنا می باشد که اتیمهای is جایگزین اتیمهای TiN شدهاند و نتیجه ی آن کاهش پارامتر شبکه به دلیل شـعاع اتمی معنا می باشد که اتیمهای is جایگزین اتیمهای Ti در ساختار TiN شدهاند و نتیجه ی آن کاهش پارامتر شبکه به دلیل شـعاع اتمی کوچکتر iS در مقایسه با Ti بود. این نظریه با مشاهده ی پیوندهای Ti-Si در XAFS مورد تایید قرار گرفته است.

فصلنامه

س امید ک

ايران شماره ٥٨ تابستان

<



شکل ۵- رابطهی بین سختی و اندازه دانه پوششهای TM-Si-N [48].

مارتینز و همکاران گزارش کردند که علت افزایش سختی در سیستم Si با Si با Si کم، اعوجاج شبکهی TiN در اثر ورود اتمهای Si به شبکهی TiN و جایگیری آنها در موقعیتهای بین نشین شبکه است [50]. همان طور که میدانیم، نیتریدهای فلزات واسطه Si به تعداد مشخصی از اتمهای فلز آلیاژی، اجازهی قرار گرفتن در موقعیتهای بین نشین در شبکهی کریستالی را میدهند و پس از آن به حالت اشباع در میآیند [51]. اعوجاج ناشی از ورود Si به شبکهی نیتریدهای فلزات واسطه میتواند در رابط با این از آن به حالت اشباع در میآیند [51]. اعوجاج ناشی از ورود Si به شبکهی نیتریدهای فلزات واسطه میتواند در رابط با این از آن به حالت اشباع در میآیند [51]. اعوجاج ناشی از ورود Si به شبکهی نیتریدهای فلزات واسطه میتواند در رابط با این حقیقت در سیستم پوشش های Ni-Si باشد که ورود Si به میزانی بالاتر از یک حد بحرانی، منجر به اشباع سیستم و جدایش و میگل گیری یک فاز آمورف از می Si میشود. اعوجاج ناشی از ورود Si به میزانی بالاتر از یک حد بحرانی، منجر به اشباع سیستم و جدایش و شکل گیری یک فاز آمورف از Ni-Si میشود. اعوجاج ناشی از ورود Si به میزانی بالاتر از یک حد بحرانی، منجر به اشباع سیستم و جدایش و شکل گیری یک فاز آمورف از Ni-Si میشود. اعوجاج ناشی از ورود Si به میزانی بالاتر از یک حد بحرانی، منجر به اشباع سیستم و جدایش و شکل گیری یک فاز آمورف از Ni-Si میشود. اعوجاج ناشی از ورود Si به ساختار کریستالی منجر به اشباع سیستم و منه میکن میکن گیری می می می زمان می آمورف از Ti-Si-Ni می و می کرد. این پدیده در میکنی شبکه می شود که به صورت پیوسته باعث کاهش نظم کریستالی و شکل گیری ساختار آمورف می گردد. این پدیده در سیستمهای متعددی از Ti-Si-Ni های مختلف گزارش شده است [30-8].

خلاصهای از مکانیزمهای مختلف ارایه شده در مقالات مختلف، جهت تغییرات مقادیر سختی پوششهای سرامیکی نیتریـدی در اثر اضافه کردن عنصر Si، در ادامه آمده است:

- ۱- تشکیل ساختار نانوکامپوزیتی در سیستم پوششی است. بر مبنای این مکانیزم، در مقدار خاصی از Si، جدایش فازی اتفاق افتاده و فاز آمورف Si₃N4 شکل می گیرد و نانوکریستالهای فاز TM-N در داخل این فاز آمورف قرار می گیرند بطوری که مرزدانهها توسط این فاز آمورف احاطه می شوند. این ساختار ویژه دانسیتهی مرزدانهای را کاهش و منجر به افزایش مقادیر سختی پوشش ها می شود. یکی از عواملی که به ایجاد این جدایش فازی کمک می کند افزایش قابلیت حرکت اتم ها در سیستم لایه نشانی می باشد.
 - ۲- رابطه یمستقیمی بین تغییرات تنش داخلی و سختی پوشش های TM-Si-N گزارش شده است.
- ۳- ورود Si با ساختار بلوری پوشش سرامیکی نیتریدی (به عنوان مثال TiN) منجر به اعوجاج شبکه و کرنش شبکهای در اثر شکل گیری محلول جامد می شود که در نهایت بر مقدار تنش داخلی سیستم پوششی تاثیر گذاشته و سختی آنرا تغییر می دهد.

۴- بررسی تاثیرات اضافه کردن عناصر با واکنش پذیری کم با نیتروژن به پوشـشهـای سرامیکی نیتریدی

در اینجا منظور از عناصر با واکنش پذیری کم با نیتروژن، عنصری نظیر مس میباشد که نیترید ناپایدار دارند. گزارشات محدودی در مورد تاثیرات اضافه کردن عناصر با واکنش پذیری کم با نیتروژن به نیتریدهای فلـزات واسـطه وجـود دارد [58-52]. شـکل ۶ نتایج ارزیابی سختی این پوششها را نشان میدهد. فصلنامه سراميك ايران شماره ٥٨ تابستان

يقالأت مروري



شکل ۶- رابطه ی بین سختی و مقدار عنصر آلیاژی (مس) در پوششهای T_M-N [52-58].

همان طور که مشاهده میشود رابطه ی بین مقدار عنصر آلیاژی و سختی پوششها، مشابه سایر موارد مطالعه شده در مقاله حاضر است. با افزایش مقدار عنصر آلیاژی، سختی در ابتدا افزایش مییابد. اما در مقادیر بالای عنصر آلیاژی، سختی پوششها کم میشود. اما تفاوت این سیستمهها با سیستمهای قبلی این است که حداکثر سختی در مقادیر کمتر از عنصر آلیاژی (کمتر از درصد اتمی) قابل دستیابی است. مراجع مختلف این تغییرات را با مکانیسمهای مختلفی توضیح دادهاند. به عنوان مثال هی و همکاران [59]، ادعا کردند که این افزایش سختی نتیجهی اعوجاج شبکه در اثر ورود Cu به سیستم، نیترید فلز واسطه است. آنها این ادعا را با نشان دادن یک جابجایی قابل ملاحظهی پیک DRX در اثر ورود مقادیر کم U به سیستم، اثبات کردند در حالی که این ادعا را با نشان دادن یک جابجایی قابل ملاحظهی پیک DRX در اثر ورود مقادیر کم U به سیستم، اثبات کردند در حالی که مطابق با نقطهی آغاز کاهش سختی پوششها بود. هان و همکاران هم [25] اعوجاج شبکه در اثر ورود U به سیستم، این جابجایی پیک، در پوششهای دارای مقادیر بالای U وجود نداشت. نقطهی تغییر اعوجاج شبکه در اثر ورود U به سیستم، این جابجایی پیک، در پوششهای دارای مقادیر بالای U وجود نداشت. نقطهی تغییر اعوجاج می واند مطابق با نقطهی آغاز کاهش سختی پوشش ها بود. هان و همکاران هم [25] اعوجاج شبکه ی پششهای N-U-U را، علت سیستم و تشکیل محلول جامد باشد. لازم به ذکر است که اندازهی دانهی پوششهای حاوی مقادیر کم از U تغییر چندانی نداشت در حالی که در مقادیر بالای UU تندازهی دانه پوششها به شدت کاهش یافت. در تعدادی از مطالعات هم، علت افزایش سختی را تشکیل ساختار نانوکامپوزیتی دانستهاند [35-66]. در نهایت در ادعایی که کاملا در تناقض با پدیدهی هال چیر و و همکاران [60] نشان دادند که در سیستم N-U و 2r-U پوشش دارای بزرگترین اندازهی دانه که فاز را ای را ی دارای جه تی را دارد. و همکاران آمان دادند که در سیستم ماد داد.

خلاصهای از مکانیزمهای مختلف ارایه شده در مقالات مختلف، جهت تغییرات مقادیر سختی پوششهای سرامیکی نیتریدی در اثر اضافه کردن عناصر با واکنش پذیری کم با نیتروژن، در ادامه آمده است:

- ۱- اعوجاج شبکه در اثر ورود عنصر با واکنش پذیری کم با نیتروژن، به سیستم نیترید فلز واسطه و ایجاد تنش داخلی در سیستم پوششی.
 - ۲- ورود عنصر آلیاژی با واکنش پذیری کم با نیتروژن به ساختار بلوری نیترید میزبان و تشکیل محلول جامد.
 - ۳– تشکیل ساختار نانو کامپوزیتی شامل نانوبلورهای نیتریدی که در بستری آمورف از فلز اضافه شونده قرار دارند.
 - ۴- تغییر جهت گیری ترجیحی در اثر ورود عنصر آلیاژی به سیستم پوششی.

۵- بررسی تاثیرات اضافه کردن آلومینیم به پوششهای سرامیکی نیتریدی

آلومینیم عنصر مهم دیگری است که به وفور به نیتریدهای فلـزات واسـطه اضـافه شـده اسـت. در بـین نیتریـدهای سـه گانـه، سیستمهای پوششی Ti-Al-N و Cr-Al-N دارای خواص مکانیکی خوب، خواص تریبولوژی خوب و مقاومت به سایش، اکـسایش و

فصلنامه

س امید ک

ايران شماره ٥٨ تابستان

<

مقالات مرورم

خوردگی خوبی میباشند و از اهمیت صنعتی بالا یی برخوردارند [61,62]، مطالعه یتغییرات مقادیر سختی پوششهای Ti-Al-N تغییر مقدار AI نشان داده است که با افزایش مقدار AI، سختی پوششها تا مقدار مشخصی افـزایش یافته و پـس از آن کـاهش می یابد (شکل ۲) [61,62]، روند مشابهی در مورد تغییرات سختی پوششهای Cr-Al-N گزارش شده است [63, 63]، همان طور که می دانیم عوامل متعددی چه به شکل مستقل و یا هم زمان، میتوانند مقادیر سختی پوششهای (c-Al-N گزارش شده است [63, 63]، همان طور که می دانیم عوامل متعددی چه به شکل مستقل و یا هم زمان، میتوانند مقادیر سختی پوششهای کراش شده است [61,62]، همان طور عنوان مثال می توان به ساختار کریستالی و جهت گیری بلوری پوششها، تنش داخلی شـکل گرفته در پوشـشهـا، انـدازه دانـه پوششها و تشکیل محلول جامد در اثر ورود عناصر آلیاژی به پوششها اشاره کرد. نتایج تحقیقات متعـدد نـشان داده است که پوششها و تشکیل محلول جامد در اثر ورود عناصر آلیاژی به پوششها اشاره کرد. نتایج تحقیقات متعـدد نـشان داده است که پوششها و تشکیل محلول جامد در اثر ورود عناصر آلیاژی به پوششها اشاره کرد. نتایج تحقیقات متعـدد نـشان داده است که پوششها و در میستایی از می سختی ورفـشهـای در میانید. در مقادیر بالای اله پوشـشها ی در میانی در میانید در این داده است که پوششها در مقادیر بالای ایم همراه با تغییـر فاز کریـستالی آنهـا مـی.اشـد. ایـن پوششها در موز ی سختی پوششها در مقادیر بالای اله، پوشـشهـا در ایسا در این داده است که پوششها در مقادیر کی از ایم در این می ورد و ایم موبود در آنها تشکیل فاز ایم اعال می وانی پوشـشهای از بین میرود و ایم موجود در آنها تشکیل فاز ایم اعال می در سیستم کنـدوپاش پالـسی (فـشار محفظـه، شده و این ساختار سخت ایمی در حالی که در مقادیر بر وی پوششهای یالس) تهیه شده بودند، در مقادیر منایی در سیستم کنـدوپاش پالـسان محفتی فرکل می ورد ی می در می در می در می در حالی که در میارد موفـه، می وی می می این روساختار سخت مود و از ایم مختلف لایه نشانی در سیستم کنـدوپاش پالـسی (فـشار محفظـه، فر روی پوششهای پالس) تهیه شده بودند، در مقادیر مناس از ایم فاز ثانویه جدا مـی.شود و سختی پوشـهـا هـا می ورد یا ایم می مود و از ایم می ورد و ایم می ورد و ایم می این مول و می می ورد و ایم می مود و ایم ایم می می ور وسخه می می ور می می ور می می مود و مرم می ورد می می ورد



شکل ۷- سختی پوششهای Ti-Al-N بر اساس تغییر مقدار AlN موجود در پوششها [63-63].

اثر دیگری که AI بر ریزساختار پوششهای AI-AC (Ti / CI / Th در تغییر پارامتر شبکه است. پارامتر شبکهی این پوششها با افزایش مقدار AI کاهش می یابد که علت آن جایگزینی موقعیتهای Ti و Cr در شبکه fcc با اتمهای کوچکتر AI و تشکیل محلول جامد می اشد (شکل A) [68-61, 20, 20, 61]. هیرای و همکارانش تاثیر مقدار IA را بر روی تنش داخلی، اندازه دانه و سختی پوششهای ماه در می شد (شکل A) (Ti or Cr) (Ti or Cr). هیرای و همکارانش تاثیر مقدار IA را بر روی تنش داخلی، اندازه دانه و سختی پوششهای و از نوع می اشد (شکل A) (Ti or Cr) (Ti or Cr). همه پوششها دارای تنش داخلی کم بودند (بالاترین مقـدار آن ۵/۰ گیگاپاسکال و از نوع تنش فشاری بود) و هیچ رابطهی مشخصی بین مقدار IA و تنش داخلی پوششها یافت نـشد. بنـابراین، تغییـرات تـنش داخلی پوششها یوششها یافت نـشد. بنابراین، تغییـرات تـنش داخلی پوششها یافت نـشد. بنابراین، تغییـرات تـنش داخلی پوششها یافت نـشد. بنـابراین، تغییـرات تـنش داخلی پوششها یافت نـشد. بنـابراین، تغییـرات تـنش داخلی پوششها یافت نـشد. بناراین، تغییـرات تـنش داخلی پوششها یافت نـشد. بنـابراین، تغییـرات تـنش داخلی پوششها یافت نـشد. بنابراین، تغییـرات تـنش داخلی پوششها یافت نـشد. بنابراین، تغییـرات تـنش داخلی پوششها باشد از نظر اندازه دانه هم، فیلمهای دوپ شـده بـا AL پوششها باه ال رابطـه هما ای محرفی دوپ شـده بـا AL پوششها سختی پوششها باشد. از نظر اندازه دانه هم، فیلمهای دوپ شـده بـ الم سختی پوششها مات د. یوششها نمی و انه ای مار Cr or Cr)، دارای اندازه دانه ی بزرگتری بودند که در تضاد با رابطـه هم هالـپـچ بـود. بنابراین توضـیح انـود. در معای سختی پوششهای AI مار Cr or Cr)، محلول جامد نسبت داده شد (Gi و همکارانش افزایش سختی این پوششها از شکل گیری محلول جامد نسبت داده شد [Gi به]. بـه مخون منوان مثال، ژو و همکارانش افزایش سختی در اثر ورود AI به سیستم این پوش ها را به افزایش انرژی کووالانـسی پیونـدها در گزار کاهش فواصل بین اتمی نوی تر ما و در از ورود AI به سیستم این پوشها را به افزایش انرژی کووالانـسی پیونـده در در وروالانمی یا مرزی پوشها ما را به افزایش سختی کووالانـسی پیونـده در در و بهبـود می پوشها ما را به افزایش انرژی کووالانـسی پیونـه می ورد. در و بهبـود می پوش ها ما بین اتمی و می کرده در و و بهبـود می پاری مانه می وردد.

فصلنامه سراميك

ايران شماره ٥٨ تابستان

لقالات مرورم



شکل ۸ – تغییرات پارامتر شبکه پوششهای Ti-Al-N و Cr-Al-N بر اساس تغییر مقدار AIN موجود در آنها [19, 20, 61-68].

شکل ۹ تغییرات پارامترهای شبکهی a و c برای فاز هگزاگونال AIN را برمبنای مقدار فاز TiN نشان میدهد. همان طور که مشاهده می شود با افزایش مقدار TiN، پارامتر شبکه در جهت a افزایش و در جهت c کاهش می یابد. علت این مساله، جایگزینی اتمهای IA با اتمهای بزرگتر Ti است. در این حالت اعوجاج شبکه اتفاق افتاده و سختی پوششها در مقایسه با نمونهی AIN خالص، بیشتر می شود (شکل ۹). گزارشاتی وجود دارند که در آنها ارتباطی بین مقادیر سختی این پوششها و شکل گیری فازهای مکعبی و هگزاگونال مشاهده نمی شود. به عنوان مثال در گزارش راچ و همکاران، رابطهای بین مقادیر سختی پوششها و تغییر مقدار فاز AIN مشاهده نشد بطوری که با تغییر ساختار پوششها از Tic Tic الما محمد ی پوششها و تغییر مقدار فاز AIN مشاهده نشد بطوری که با تغییر ساختار پوششها از Sic Tic Tic المای بین مقادیر سختی پوششها و تغییر مقدار فاز AIN مشاهده نشد بطوری که با تغییر ساختار پوششها از Sic Tic Tic دادند و ادعا کردند که در مقادیر کم از Tic Tic Tic Tic Tic Tic Tic Tic Tic تغییر ساختار نانوکامپوزیتی در پوششها نسبت دادند و ادعا کردند که در مقادیر کم از ماز AIN، این فاز بصورت آمورف در پوششها وجود دارد و نانوبلورهای Tic را احاطه کرده است درحالی که در مقادیر بالا از فاز AIN، فاز AIN این فاز بصورت آمورف در پوششها وجود دارد و نانوبلورهای AIN را احاطه کرده است درحالی که در مقادیر بالا از فاز AIN، فاز AIN این فاز AIN مورف وجود دارد و نانوبلورهای AIN را احاطه کرده است درحالی که در مقادیر بالا از فاز AIN، فاز AIN این فاز مورف در پوششها وجود دارد و نانوبلورهای AIN را احاطه کرده است درحالی که در مقادیر بالا از فاز AIN ماز آمورف در مرزدانه مانع لغزش مرزدانه ای شده و سختی ماده را افزایش میدهد.



شکل ۹– رابطهی بین پارامتر شبکهی پوششهای Ti / Cr)-Al-N بر مبنای مقدار فاز fcc-TiN یا fcc-CrN موجود در پوششها [19, 20, 61-68].

خلاصهای از مکانیزمهای مختلف ارایه شده در مقالات مختلف، جهت تغییرات مقادیر سختی پوششهای سـرامیکی نیتریـدی در اثر اضافه کردن AI به آنها، در ادامه آمده است:

- اعوجاج شبکه در اثر ورود AI، به سیستم نیترید فلز واسطه و ایجاد تنش داخلی در سیستم پوششی.
 - ۲- ورود عنصر AI به ساختار بلوری نیترید میزبان و تشکیل محلول جامد و تغییر پارامتر شبکه.

مقالات مرورم

فصلنامه سراميك

ايران شماره ٥٨ تابستان ٩٨

- ۳– تشکیل ساختار نانو کامپوزیتی شامل نانوبلورهای T_MN که در بستری آمورف از AIN قرار دارند.
 - ۴- تغییر جهت گیری ترجیحی در اثر ورود عنصر آلیاژی به سیستم پوششی.

۶- نتیجه گیری

مقالات مرورم

در مقاله حاضر، تاثیرات اضافه شدن عنصر سوم شامل عناصر واسطه از گروههای ۱۷، ۷، ۷۱، Si، ۷۱ و AI بر ریزساختار و سختی پوششهای سرامیکی نیتریدی مورد بررسی قرار گرفت. نتایج حاصل از بررسی مقالات متعدد منتشر شده در این زمینه نـشان داد که اضافه شدن عناصر آلیاژی مختلف، تاثیرات متفاوتی را بر ریزساختار و خواص مکانیکی این گروه از پوششها خواهد داشت ولی عناصر اضافه شده در مقادیر بهینه، سختی پوششها را به مقدار قابل ملاحظهای افزایش خواهند داد.

پارامترهای کلیدی موثر بر سختی پوششهای سرامیکی نیتریدی را میتوان به عوامل زیر خلاصه کرد:

- ۱- افزایش سختی بر اثر کاهش اندازه دانه پوششها بر مبنای رابطه هال-پچ. این گروه از پوششها معمولا ساختار بلـوری دو فازی دارند. در این ساختار دو فازی، هر فاز مانع رشد بلورهای فاز کناری شده و اندازه دانه پوششها کاهش مییابد.
- ۲- در اثر ورود عنصر آلیاژی به ساختار بلوری نیترید فلزی میزبان و تفاوت شعاع اتمی عناصر، شـبکه نیتریـدی دچار اعوجـاج
 میگردد. این اعوجاج منجر به ایجاد تنش داخلی در پوشش شده و همین تنش داخلی سختی پوشش را بهبود میبخشد.
- ۳- در تعدادی از این پوشش ها، با ورود فلز آلیاژی به ساختار بلوری نیترید میزبان، این فلز تشکیل نیترید داده و ماهیت پیونها
 ۳- بیشتر حالت کووالانسی پیدا کرده و سختی پوشش افزایش مییابد.
- ۴- گاهی اوقات با ورود عناصر آلیاژی به سیستم پوششی، عنصر آلیاژی تشکیل یک فاز آمورف میدهد بطوری که این فاز آمورف نانوذرات نیتریدی را احاطه کرده و دانسیته مرزدانهای را کاهش داده و منجر به افزایش سختی پوشش می شود.

به عنوان مثال در پوششهای نیترید فلزی آلیاژ شده با عناصر فلزی از گروههای ۱۷، ۷، ۷۱ و ۸۱، افزایش سختی پوششها نتایج تغییرات ریزساختاری زیر در پوشش پایه بود: (۱) تغییرات تنش داخلی (۲) کرنش شکل گرفته در اثر شکل گیری محلول جامـد (۳) تغییر ماهیت پیوندی با افزایش مقدار ۲۸. در پوششهای نیترید فلزی آلیاژ شده با SI و Cu، عامل اصلی افزایش سختی پوششهای نیترید پایه، شکل گیری ساختار نانوکامپوزیتی بود. در موارد محدودی، مکانیسم افزایش سختی این گروه از پوششها هم با استفاده از تغییرات پارامتر شبکه، اندازه دانه و تنش پسماند قابل توضیح بود.

در نهایت می توان گفت که تغییرات ریزساختاری در اثر اضافه کردن عنصر سوم به پوششهای سرامیکی نیتریدی کاملا قابل پیش بینی است و با انتخاب مناسب عنصر واسطه، امکان تغییر خواص مکانیکی این پوششها به منظور طراحی برای یک کاربرد مشخص به راحتی امکان پذیر است.

Downloaded from jicers.ir on 2025-06-13

DOR: 20.1001.1.17353351.1398.2.58.2.4

مراجع

- [1] http://www.sciencedirect.com/science/article/pii/0921509389906825 Dapor, Girardi, Giacomozzi, Cavalleri, "Physical properties of TiN thin films", Mater. Sci. Eng. A. vol. 115, pp. 217-221, 1989.
- [2] Logothetidis, Meletis, Stergioudis, Adjaottor, "Room temperature oxidation behavior of TiN thin films", Thin Solid Films. vol. 338, pp.304–313, 1999.
- [3] Sundgren, "Structure and properties of TiN coatings", Thin Solid Films. vol. 128, pp. 21-44, 1985.
- [4] Wu, Chou, Mishra, Anderson, Lampert, "Characterization of titanium nitride thin films", Thin Solid Films. vol. 191, pp. 55-67, 1990.
- [5] Tarniowy, Mania, Rekas, "The effect of thermal treatment on the structure, optical and electrical properties of amorphous titanium nitride thin films", Thin Solid Films. vol. 311, pp. 93–100, 1997.
- [6] Sundgren, Johansson, Karlsson, Hentzell, "Mechanisms of reactive sputtering of titanium nitride and titanium carbide II: Morphology and structure", Thin Solid Films. vol. 105 http://www.sciencedirect.com/science/journal/00406090/105/4, pp. 367-384, 1983.
- [7] Kurtz, Gordon, "Chemical vapor deposition of titanium nitride at low temperatures", Thin Solid Films. vol. 140, pp. 277-290, 1986.
- [8] Ting, "TiN formed by evaporation as a diffusion barrier between Al and Si", J. Vac. Sci. Technol. Vol. 21, pp. 14-18, 1982.
- Cheung,von Seefeld, Nicolet," Thermal stability of titanium nitride for shallow junction solar cell contacts ", J. Appl. Phys. Vol. 52, pp. 4297-4298, 1981.

- [10] Suni, Blomberg, Saarilahti, "Performance of titanium nitride diffusion barriers in aluminum-titanium metallization schemes for integrated circuits", J. Vac. Sci. Technol. A: Vac. Surf. Film. Vol. 3, pp.2233-2238, 1985.
- [11] Bressan, Hesse, Silva Jr," Abrasive wear behavior of high speed steel and hard metal coated with TiAIN and TiCN", Wear. Vol. 250, pp. 561–568, 2001.
- [12] Jehn, Hofmann, Rückborn, "Morphology and properties of sputtered (Ti, Al)N layers on high-speed steel substrate as a function of deposition temperature and sputtering stmosphere", J. Vac. Sci. Technol. A. vol. 4, pp. 2701-2705, 1986.
- [13] Münz, "Titanium aluminum nitride films: A new alternative to TiN coatings", J. Vac. Sci. Technol. A. vol. 4, pp. 2717-2721, 1986.
- [14] Knotek, Elsing, Atzor, Prengel, "The influence of the composition and coating parameters of PVD Ti-Al-V(C.N) films on abrasive and adhesive wear of coated cemented carbides", Wear. Vol. 133, pp. 189-198, 1989.
- [15] Knotek, Leyendecker, "On the structure of (Ti, Al)N-PVD coatings", J. Solid State Chem. Vol. 70, pp. 318-322, 1987.
- [16] Knotek, Münz, Leyendecker, "Industrial deposition of binary, ternary, and quaternary nitrides of titanium, zirconium, and aluminum", J. Vac. Sci. Technol. A. vol. 5, pp. 2173-2179, 1987.
- [17] Hermann, Siegfried, Wolf-Dieter, "Surface and interface characterization of heat- treated (Ti, Al)N coatings on high speed steel substrates", Thin Solid Films. vol. 153, pp. 45-53, 1987.
- [18] Håkansson, Sundgren, McIntyre, "Microstructure and physical properties of polycrystalline metastable Ti_{0.5}Al_{0.5}N alloys grown by d.c. magnetron sputter deposition", Thin Solid Films. vol. 153, pp. 55-65, 1987.
- [19] Chen, Yang, Wu, Xu, Du, "Correlation between arc evaporation of Ti–Al–N coatings and corresponding Ti_{0.50}Al_{0.50} target types", Surf. Coat. Techno. Vol. 275, pp.309-315, 2015.
- [20] Li, Chen, Zou, Ma, Li, Li, "Effects of Al concentrations on the microstructure and mechanical properties of Ti–Al–N films deposited by RF-ICPIS enhanced magnetron sputtering", J. Alloy. Comp. vol. 609, pp. 239-243, 2014.
- [21] Yang, Chen, Xu, Peng, "Effect of Zr on structure and properties of Ti–Al–N coatings with varied bias", Int. J.Ref. Met. Hard. Mater. Vol. 38, pp.81-86, 2013.
- [22] Chen,. Cheng, Chang, Lee, "Chemical inertness of Cr–W–N coatings in glass molding", Thin Solid Films. vol. 593, pp.102-109, 2015.
- [23] Zhang, Yan, Wang, Chen, "The structure and tribological behaviors of CrN and Cr–Ti–N coatings", Appl Surf. Sci. vol. 253, pp.7353-7359, 2007.
- [24] Hones, Sanjinés, Lévy, "Sputter deposited chromium nitride based ternary compounds for hard coatings", Thin Solid Films. vol. 332, pp. 240-246, 1998.
- [25] Tung, Wu, Yu, Huang, "Microstructures, mechanical properties and oxidation behavior of vacuum annealed TiZrN thin films", Vacuum. Vol. 115, pp. 12-18, 2015.
- [26] Moser, Tian, Haller, Bergstrom," Single-phase polycrystalline Ti_{1-x}W_xN alloys (0≤x≤0.7) grown by UHV reactive magnetron sputtering: microstructure and physical properties", Thin Solid Films. vol. 253, pp. 445-450, 1994.
- [27] Escobar, Ospina, Gómez, Restrepo-Parra,"Microstructure, residual stress and hardness study of nanocrystalline titanium–zirconium nitride thin films", Ceram. Int. vol. 4, pp. 947-952, 2015.
- [28] Hsu, Lin, Huang, Ou, "Improvement on hardness and corrosion resistance of ferritic stainless steel via PVD-(Ti,Cr)N coatings", Surf. Coat. Technol. Vol. 231,pp . 380-384, 2013.
- [29] Grimberg, Zhitomirsky, Boxman, "Multicomponent Ti–Zr–N and Ti–Nb–N coatings deposited by vacuum arc", Surf. Coat. Technol. Vol. 108–109, pp. 154-159, 1998.
- [30] Qi, Lei, Wang, Pei, Gong, Sun, "Mechanical, Microstructural and Tribological Properties of Reactive Magnetron Sputtered Cr-Mo-N Films", J. Mater. Sci. Technol. Vol. 31, pp. 55-64, 2015.
- [31] Choi, Kang, Kwon, "Comparative studies on microstructure and mechanical properties of CrN, Cr–C–N and Cr–Mo–N coatings", J. Mater. Proc. Technol. Vol. 187–188, pp. 566-570, 2007.
- [32] Wang, Zhou, Yan, "Evaluating mechanical properties and crack resistance of CrN, CrTiN, CrAIN and CrTiAIN coatings by nanoindentation and scratch tests", Surf. Coat. Technol. Vol. 285, pp. 203-213, 2016.
- [33] Saha, Inturi, Barnard, "Structural and mechanical characterization of Cr-Ta-N hard coatings prepared by reactive magnetron sputtering", Surf. Coat. Technol. Vol. 82, pp. 42-47, 1996.
- [34] Wu, Wu, Xiao, Yang, Lin, "Microstructure, mechanical and tribological properties of CrWN films deposited by DC magnetron sputtering", Vacuum. Vol. 87, pp. 209-212, 2013.
- [35] Wu, Tien, Lee, Duh, "Comparison in microstructure and mechanical properties of nanocomposite CrWN and nanolayered CrN/WN coatings", Surf. Coat. Technol. Vol. 200, pp. 3194-3198, 2006.
- [36] Pierson, "Handbook of Refractory Carbides and Nitrides-Properties, Characteristics, Processing and Applications", (Noyes Publications, Westwood. NJ, 1996), Chaps.9-13.
- [37] Zhang, Yang, Zhai, Zhang, Appl. Surf. Sci. "Effect of negative substrate bias on the microstructure and mechanical properties of Ti–Si–N films deposited by a hybrid filtered cathodic arc and ion beam sputtering technique", vol. 258, pp. 6897-6901, 2012.
- [38] Zhang, Sun, Fu, Du, "Effect of sputtering target power on microstructure and mechanical properties of nanocomposite nc-TiN/a-SiN_x thin films", Thin Solid Films. vol. 447–448, pp. 462-467, 2004.
 [39] Choi, Jang, Zhang, Kim, Park, "Effect of Si addition on the microstructure, mechanical properties and
- [39] Choi, Jang, Zhang, Kim, Park, "Effect of Si addition on the microstructure, mechanical properties and tribological properties of Zr–Si–N nanocomposite coatings deposited by a hybrid coating system", Surf. Coat. Technol. Vol. 259, pp. 707-713, 2014.

فصلنامه

1

لم. م

ايران شماره ٥٨ تابستان

4

AV

- [40] Veprek, Argon, "Towards the understanding of mechanical properties of super- and ultrahard nanocomposites", J. Vac. Sci. Technol. B. vol. 20, pp. 650-657, 2002.
- [41] Chung, Chang, Chang, Liao, "Evolution of enhanced crystallinity and mechanical property of nanocomposite Ti-Si-N thin films using magnetron reactive co-sputtering", J. Alloy. Comp. vol. 537, pp. 318-322, 2012.
- Karlsson, Hultman, Sundgren, "Influence of residual stresses on the mechanical properties of TiC_xN_{1-x} [42] (x=0, 0.15, 0.45) thin films deposited by arc evaporation", Thin Solid Films. vol. 371, pp. 167-177, 2000.
- [43] Yalamanchili, Forsén, Jiménez-Piqué, Johansson Jöesaar, Roa, Ghafoor, Odén, "Structure, deformation and fracture of arc evaporated Zr-Si-N hard films", Surf. Coat. Technol. Vol. 258, pp. 1100-1107, 2014.
- [44] Nose, Deguchi, Mae, Honbo, Surf. Coat. Technol. "Influence of sputtering conditions on the structure and properties of Ti-Si-N thin films prepared by r.f.-reactive sputtering", vol. 174-175, pp. 261-265, 2003.
- [45] Watanabe, Sato, Nie, Ando, "The mechanical properties and microstructure of Ti-Si-N nanocomposite films by ion plating", Surf. Coat. Technol. Vol. 169-170, pp.452-455, 2003.
- Ma, Ma, Xu, Surf. Coat. Technol. "Influence of Si content on Nano-structured Ti-Si-N films coated by [46] pulsed-d.c. plasma enhanced CVD", vol. 184, pp. 182, 2004.
- [47] Vepřek, Reiprich, "A concept for the design of novel superhard coatings", Thin Solid Films. vol. 268, pp. 64-71, 1995.
- [48] Vepřek, Haussmann, Reiprich, "Novel thermodynamically stable and oxidation resistant superhard coating materials", Surf. Coat. Technol. Vol. 86-87, pp. 394-401, 1996.
- Vaz, Rebouta, Goudeau, Surf. Coat. Technol. "Structural transitions in hard Si-based TiN coatings: the [49] effect of bias voltage and temperature", vol. 146-147, pp. 274-279, 2001.
- [50] Martinez, Sanjinés, Banakh, Lévy, "Electrical, optical and mechanical properties of sputtered CrNv and Cr_{1-x}Si_xN_{1.02} thin films", Thin Solid Films. vol. 447–448, pp. 332-336, 2004.
- Goldfarb, Pelleg, Zevin, Croitoru, "Lattice distortion in thin films of IVB metal (Ti, Zr, Hr) nitrides", Thin Solid [51] Films. vol. 200, pp. 117-127, 1991.
- Han, Myung, Lee, "Microstructure and mechanical properties of Ti-Ag-N and Ti-Cr-N superhard [52] nanostructured coatings", Surf. Coat. Technol. Vol. 174-175, pp. 738-743, 2003.
- Wang, Shu, Guo, Huang, "Structural, tribological and antibacterial activities of Ti-Cu-N hard coatings [53] prepared by plasma surface alloying technique", Surf. Coat. Technol. Vol. 235, pp. 235-240, 2013.
- [54] de los Arcos, Oelhafen, Aebi, Hefti, Düggelin, "Preparation and characterization of TiN-Ag nanocomposite films", Vacuum. Vol. 67, pp. 463-470, 2002. Ivanov, Koval, Krysina, "Superhard nanocrystalline Ti–Cu–N coatings deposited by vacuum arc
- [55] evaporation of a sintered cathode", Surf. Coat. Technol. Vol. 207, pp. 430-434, 2012.
- [56] Wang, Zhao, Yu, Xiao, Li, "Deposition, structure and hardness of Ti-Cu-N hard films prepared by pulse biased arc ion plating", Vacuum. Vol. 86, pp. 415-421, 2011.
- Rahmati, "Reactive DC magnetron sputter deposited Ti-Cu-N nano-composite thin films at nitrogen [57] ambient", Vacuum. Vol. 85, http://www.sciencedirect.com/science/journal/0042207X/85/9 pp.853, 2011.
- Tian, Zhang, Ma, Zhu, Tang, "Influence of substrate rotation speed on the structure and mechanical properties of AITiN/CrN coatings", Surf. Coat. Technol. Vol. 228, pp. S228-S232, 2013. [58]
- He, Setsuhara, Shimizu, Miyake, "Structure refinement and hardness enhancement of titanium nitride films [59] by addition of copper", Surf. Coat. Technol. Vol. 137, pp. 38-42, 2011.
- [60] Zeman, Čerstvý, Mayrhofer, "Structure and properties of hard and superhard Zr-Cu-N nanocomposite coatings", Mater. Sci. Eng. A. vol. 289, pp. 189-197, 2000.
- Khamseh, Nose, Kawabata, Saiki, "Effect of Deposition Conditions on the Structure and Properties of [61] CrAIN Films Prepared by Pulsed DC Reactive Sputtering in FTS Mode at High Al Content", Mater. Trans. Vol. 49, pp. 2082-2090, 2008.
- Khamseh, PhD thesis, University of Toyama (JAPAN) (2009) [62]
- [63] Hirai, Suzuki, Suematsu, "Mechanism of hardening in Cr-Al-N-O thin films prepared by pulsed laser deposition", J. Vac. Sci. Technol. A. vol. 21, pp. 947-954, 2003.
- [64] Wahlström, Hultman, Sundgren, Adibi, "Crystal growth and microstructure of polycrystalline Ti1-xAlxN alloy films deposited by ultra-high-vacuum dual-target magnetron sputtering", Thin Solid Films. vol. 235, pp. 62-70, 1993.
- [65] Ikeda, Satoh, "Phase formation and characterization of hard coatings in the Ti-AI-N system prepared by the cathodic arc ion plating method", Thin Solid Films, vol. 195, pp.99-110, 1991.
- [66] Kimura, Hasegawa, Yamada, Suzuki, "Effects of Al content on hardness, lattice parameter and microstructure of Ti_{1-x}Al_xN films", Surf. Coat. Technol. Vol. 120, pp. 438-441, 1999.
- [67] Matsui, Hiratani, Nakamura, "Formation and oxidation properties of (Ti,Al)N thin films prepared by DC reactive sputtering", J. Vac. Sci. Technol. A.vol. 20,pp. 605-611, 2002.
- [68] Kimura, Kawate, Hasegawa, Suzuki, "Anisotropic lattice expansion and shrinkage of hexagonal TiAIN and CrAIN films", Surf. Coat. Technol. vol. 169, pp. 367-371, 2003.
- [69] Barshilia, Selvakumar, "A comparative study of reactive direct current magnetron sputtered CrAIN and CrN coatings", Surf. Coat. Technol. Vol. 201, pp. 2193-2201, 2006.
- Zhou, Makino, Nose, Nogi, "Phase transition and properties of Ti-Al-N thin films prepared by r.f.-plasma [70] assisted magnetron sputtering", Thin Solid Films. vol. 339, pp. 203-209, 1999.
- Veprek, Reiprich, Shizhi, "Superhard nanocrystalline composite materials: The TiN/Si₃N₄ system", [71] Appl.Phys.Lett. vol. 66, pp. 2640-2642, 1995.

فصلنامه

س امید ک

ايران شماره ٥٨ تابستان