Sen ID: 353 دشر عبدالحمين دومتانان مراحك ريد الحمين دومتانان مراحك كما ريد گريزان مراحك كما Code: CHCONF15-03530242 درکتوانس مین الللی یافته یی نوین پڑو، می در میمی و مهندی میمی، موخ ع بیشر پورماه ۱۳۹۴ در دانتگاه سران، باحضور ایثان به صورت مخبرانی اراز کردید. بررسی تأثیر سرعت ورودی، مولار گاز ورودی و دمای سطح در لایه نشانی شیمیایی بخارسیلیسیم در محیط The International Conference in New Reseaarch of Chemistry and Chemical Engineering نوينده ا نويندگان بکال ميلاني شيروان، يحتي ماموريان، يمور مرادي بهنام ورجلالي توقیق دوزافزون تهارا در عرصه پای علمی واچرا ایی کثور عزنیان، ایران آرزومندیم. كعثرانس بيروالمال والتعديك فرير ويؤر مشيط علوم شيع ومهندس شيعي www.ChConf.ir شيدري ومؤند سي لندمى اقتدهای نوین با وهشی در كنغرالس بين المللي كوامنامد ارازمقاله ww.CHconf.ii بسمه تعالى ويرادان كترف كمجر وكر كامران سال بدین و سید کواہی می تودستاله با عنوان:

بررسی تاثیر سرعت ورودی، مولار گاز ورودی و دمای سطح در لایه نشانی شیمیایی بخارسیلیسیم در محیط پلاسما

کامل میلانی شیروان ^{*,۱, ۲}، مجتبی ماموریان^۲، تیمور بهزادی^۱، بهنام پورجلالی^۱ ۱ - شرکت مجتمع ^عاز پارس جنوبی ۲ - دانشگاه فردوسی مشهد

خلاصه

لایه نشانی شیمیایی بخار به کمک پلاسما یکی از پرکاربردترین روش های لایه نشانی است که معمولاً در دماهای کمتر از ۳۵۰ درجه سانتی گراد صورت می گیرد. در این روش، بجای انرژی گرمایی از ذرات انرژی دار برای انجام واکنش، استفاده می شود تا لایه نشانی بتواند در دمای پایین و با سرعت قابل قبولی صورت گیرد. در این سیستم، توان الکتریکی با ولتاژ نسبتاً بالا و در فشار پایین برای یونیزه کردن گاز فراهم می شود که باعث شکستن مولکول های گاز به الکترون ها و فرآیند و فرآین سیستم، توان الکتریکی با می شود تا لایه نشانی بتواند در دمای پایین و با سرعت قابل قبولی صورت گیرد. در این سیستم، توان الکتریکی با ولتاژ نسبتاً بالا و در فشار پایین برای یونیزه کردن گاز فراهم می شود که باعث شکستن مولکول های گاز به الکترون ها و تشکیل ای بروی زیر لایه مورد بحث و بررسی قرار گرفته است. ورودی رآکتور PECVD شبیه سازی شده و فرآیند واکنش دهنده می باشد که محیط پلاسما را ایجاد می کند. در این شبیه سازی محیط گازی، محیطی پیوسته، جریان گاز اصلی واکنش دهنده می باشد که محیط پلاسما را ایجاد می کند. در این شبیه سازی محیط گازی، محیطی پیوسته، جریان گاز اصلی بریانی آرام و سرعت ورودی گاز بارا این شریف های می شود که با ستان معمود از در محیط پیوسته، دریان گاز الی واکنش دهنده می باشد که محیط پلاسما را ایجاد می کند. در این شبیه سازی محیط گازی، محیطی پیوسته، جریان گاز برای اسلی آرام و سرعت ورودی گاز برابر با ۲۱/۰ متر بر ثانیه فرض شده است. از اثرات تابش صرف نظر شده و گازها در محیط پلاسما ایده آل در نظر گرفته شدهاند. در نتیجه این شبیه سازی که با استفاده از نرم افزار فلوئنت انجام شده است، نرخ لایه نشانی مورد بحث و بررسی قرار گرفته است.

۱. مقدمه

در فرآیندهای ساخت قطعات میکرو اعم از الکترونیکی و ممز به دفعات نیاز به لایه نشانی فیلم های نازک با کیفیت بالا و کاملا کنترل شده وجود دارد. این فیلمها گرفته از لایه های شناخته شده مانند سیلیکن، گالیم ارسناید، نیترور سیلیسیم و ... تا مواد نوین مانند کربن نانو تیوپ و انواع پلیمرها میتوانند با روشهای مختلف لایه نشانی بخارشیمیایی (CVD) نشانده شوند. یکی از پر کاربردترین و کنترل پذیرترین این روشها لایه نشانی بخار شیمیایی به کمک پلاسما (PECVD) میباشد.

^{*} Corresponding author: کارشناس مجتمع گاز پارس جنوبی، دانشجوی دکتری مهندسی مکانیک دانشگاه فردوسی مشهد Email: milani.kamel@gmail.com

روند مطالعات علمی در تولید لایههای نیمه هادی با بهبود درک فیزیک پلاسما و فرآیندهای شیمیایی آن منجر به ارائه مدلهای ریاضی پیشرفته برای این فرآیندهای لایه نشانی شد[۱]. در این راستا مطالعاتی درتوسعه مدلها برای فرآیند پلاسما و همچنین برای رآکتورهای PECVD توسط اکونومو و همکاران انجام شد[۲] تا فیلمهای نازک نیترید سیلیکون را لايه نشاني كنندكه لايليون و همكاران[۳]، كاكينو و ديسپاكس [۴] اين مدلها را در طراحي موفق رآكتورها بكار بردند. دیوید جی کولینز و همکاران [۵] در سال ۱۹۹۴ بر روی یک مدل دینامیک سیالات محاسباتی که فرآیند لایه نشانی نیترید سیلیکون را شبیه سازی می کرد کار کردند و نتایج بدست آمده را با نتایج آزمایشگاهی که از یک رآکتور تک ویفره مدل ۵۰۰۰ بدست آمده بود مقایسه نمودند و نتایج قابل قبولی بدست آوردند. آنها در این کار از آمونیاک (NH₃) و سیلان (SiH4) بعنوان واکنشگرهای گازی استفاده نمودند. یو جائه کیم و همکاران [۶] در سال ۲۰۰۵ جریان سیال، انتقال حرارت و جرم در لایه نازک تولید شده در رأکتور لایه نشانی شیمیایی عمودی با مدل شاور هد (shower head) و ساسپتور چرخان را شبیه سازی کردند. هدف آنها این بود که بهترین شرایط کاری را برای طراحی shower head و سرعت چرخش ساسپتور پیدا کنند. داسیلوا و همکاران [۷] با استفاده از شبیه سازی به کمک نرم افزار انسیس (ANSYS) ، منحنی های دما و سرعت را در رآکتور بدست آوردند. نتایج، تاثیر بالای هندسه رآکتور و فرآیند لایه نشانی در توزیع سرعت را نشان داد. جائه سانگ بانک و همکاران [۸] در سال ۲۰۰۷ بر روی مشخصات میدانهای شار حرارتی (Thermal-Flow) در رأکتورهای PECVD با شرایط عملیاتی متغیر کار کردند. آنها در این کار یک رأکتور سه بعدی استوانه ای با ساسپتور چرخان را مورد مطالعه عددی قرار دادند و در این کار از نرم افزارفلوئنت (Fluent) استفاده نمودند. مواد بكار رفته در این كار، تری متیل گالیم (Ga(CH3)3) و آرسناید (ASH3) بود كه برای دو حالت ساسپتور چرخان و ساسپتور غیر چرخان به بررسی نرخ لایه نشانی پرداختند. آنها نهایتاً به این نتیجه رسیدند که ساسپتور چرخان نرخ لایه نشانی بیشتری را نسبت به غیر چرخان نشان می دهد.

در مقاله حاضر شبیه سازی لایه نشانی بخار سیلیسیم به کمک PECVD در شرایط محیط گازی پیوسته با جریان گاز آرام انجام شده است. هدف از این شبیه سازی یافتن تمام پارامترهای موثر در کیفیت و کمیت لایه نشانی میباشد. بدین منظور نرخ لایه نشانی Si و پروفیل آن محاسبه شده و اثر ۳ پارامتر مختلف روی آن مورد بحث و بررسی قرار گرفته است. مدل بدست آمده قابل استفاده در تولید انواع فیلمهای نازک دیگر از جمله کربید سیلیسیم، ژرمانید سیلیسیم و سایر مواد نوین مورد استفاده در فرآیندهای تولید قطعات برداشت کننده انرژیهای نو و همچنین انواع سنسورهای بایو و ... میباشد.

۲. تعريف مدل

شماتیک رآکتور مطابق شکل ۱ متشکل از سه قسمت اصلی شامل ورودی، پلاسما و زیرلایه می باشد. در ورودی گاز سیلان وارد می شود که در اثر حضور میدان الکتریکی القایی ناشی از دو الکترود که شامل الکترود منفی و زمین(الکترود مثبت) می باشد یونیزه می شود و محیط پلاسما را بوجود می آورد. در ادامه بر اثر برهمکنش های شیمیایی ناشی از یونیزاسیون گاز سیلان، لایه ای ازسیلیسیم بر روی زیرلایه، تشکیل می شود.

۳. تعريف مدل

در شبیه سازی سیستم مورد بحث فرضیاتی به شرحی که در ذیل میآید در نظر گرفته میشود:

 ۱- واکنشهایی که به صورت حجمی در فضای میان دو الکترود صورت می گیرد از میان واکنشهای متعدد بر مبنای سرعت و اهمیت واکنش به صورت زیر انتخاب می شود [۹۰]:



شکل ۱: شماتیک رآکتور PECVD

$a + C : H \rightarrow C : H + H + a$	(1)
$e + SI\Pi_{\Lambda} \rightarrow SI\Pi_{\Lambda} + \Pi + e$	())

- $e + SiH_{4} \rightarrow SiH_{2} + 2H + e \tag{(7)}$
- $H + SiH_4 \rightarrow SiH_3 + H2 \tag{7}$
- $SiH_3 + SiH_3 \rightarrow SiH_4 + SiH_2 \tag{f}$
- $SiH_4 + SiH_2 \rightarrow Si_2H_3$ (Δ)

$$SiH_3 \rightarrow Si(s) + \frac{3}{2}H_2$$
 (2)

همانگونه که در معادلات بالا ملاحظه میشود معادله ۱ و ۲، معادلات شکسته شدن گاز سیلان ورودی به رآکتور در اثر میدان بوجود آمده میباشد که اجزای ایجاد شده در این مرحله شامل هیدروژن مولکولی، سلیل رادیکالی، و الکترون میباشد.

الکترونهای تولید شده در این مرحله در میدان موجود شتاب گرفته و در برخورد با سایر ملکولها باعث شکسته شدن آنها میشوند. بر اثرادامه این بر همکنشها سیلسیوم همانند واکنش نشان داده شده در معادله (۶) بر روی زیر لایه مینشیند.

۲- جریان گاز در رآکتور آرام در نظر گرفته میشود. این مطلب از این حقیقت منشاء میگیرد که عدد رینولدز برای رآکتورهای لایه نشانی پلاسما اصولاً از مرتبه یک میباشد [۱۱].

 ۳- از اثرات انتقال حرارت تابشی و نیز اثرات پخش داخلی اجزا صرف نظر می شود. همچنین محفظه رآکتور آدیاباتیک فرض می شود [۱۱].

۴- تقریباً می وان گفت لایه نشانی ناشی از وجود سلیل رادیکالی می باشد که واکنش صورت گرفته به فرم معادله (۶) می باشد [۹].

۴. معادلات حاکم برفر آیند :

معادلات حاکم شامل معادلات پیوستگی، ناویراستوکس، انرژی و انتقال جرم میباشد که به صورتهای زیر نشان داده می شود: **معادله یبوستگی:**

در اینجا ho چگالی مخلوط گاز رآکتور میباشد و u سرعت مخلوط گاز میباشد.

$$\nabla .\rho u u = -\nabla p + \nabla .\tau + \rho g \tag{(A)}$$

در اینجا p فشار در رآکتور، pg نیروی ثقلی، و t تنش برشی است. تنش برشی به شکل زیر محاسبه میشود:

$$\tau = \mu [\nabla u + (\nabla u)^T] - \frac{2}{3} \mu (\nabla u) \delta$$
⁽⁹⁾

که μ لزجت دینامیکی مخلوط گاز و δ مشخص کننده واحد تانسور میباشد.

معادله انرژی :

$$c_{p}\nabla.(\rho uT) - \nabla.(\lambda \nabla T) = \nabla.(RT \sum_{i=1}^{N} \frac{D_{i}^{T}}{M_{i}} \nabla(\ln f_{i}) +$$

$$(1)$$

$$(1)$$

$$\sum_{i=1}^{N} \frac{H_{i}}{M_{i}} \nabla.j_{i} - \sum_{i=1}^{N} \sum_{i=1}^{K} H_{i}v_{ik}(R_{k}^{g} - R_{-k}^{g}))$$

$$(1)$$

$$\mathbb{E}\left(\sum_{i=1}^{N} \frac{H_{i}}{M_{i}} \nabla.j_{i} - \sum_{i=1}^{N} \sum_{i=1}^{K} H_{i}v_{ik}(R_{k}^{g} - R_{-k}^{g})\right)$$

$$(1)$$

$$\mathbb{E}\left(\sum_{i=1}^{N} \frac{H_{i}}{M_{i}} \nabla.j_{i} - \sum_{i=1}^{N} \sum_{i=1}^{K} H_{i}v_{ik}(R_{k}^{g} - R_{-k}^{g})\right)$$

$$(1)$$

 $(\nabla . \rho u) = 0$

همانگونه که مشاهده می شود این معادله شامل انتقال حرارت به علت اثر دوفور، انتقال حرارت هدایت، انتقال حرارت همرفت، گرمای تولیدی از واکنشهای فاز گازی، و حرارت ناشی از پخش مواد داخل رآکتور می باشد. معادله نشان دهنده آن است که در شرایط پایا انتقال حرارت جابجایی برابر با مجموع انتقال حرارتهای ناشی از هدایت و اثر دوفور و پخش مواد داخل رآکتور و گرمای تولیدی از واکنشهاست. البته باید در نظر داشت که در بیشتر واکنشهای لایه نشانی از اثرات دوفور و اینتر دیفیوژن صرف نظر می شود و نیز می توان از گرمای تولیدی در اثر انجام واکنشهای شیمیایی در شرایطی که واکنشگرها به صورت خیلی رقیق در داخل گاز پیشران قرار می گیرند، صرف نظر کرد. در نتیجه معادله (۱۰) را می توان به فرم زیر ساده نمود :

$$c_p \nabla .(\rho u T) - \nabla .(\lambda \nabla T) = 0 \tag{11}$$

که در اینجا c_p گرمای ویژه مخلوط گاز، T دمای مخلوط گاز و λ ضریب هدایت حرارتی است.

معادله پيوستگي جرم اجزا :

$$-\nabla .(\rho u w_i) - \nabla . \overrightarrow{j_i} + R_i = 0 \tag{11}$$

که در اینجا w_i کسر جرمی اجزا و j_i فلاکس جرمی اجزا است که بوسیله گرادیان غلظت تولید می شود. با فرض رقیق بودن داریم :

$$R_i = M_i \sum_{i=1}^{N_r} R_{i,r}$$
 (۱۳)
که D_i فریب پخش موثر، R_i نرخ مولار خالص واکنش اجزاست که بصورت زیر بیان می شود :

$$J_i = -\rho D_i \nabla w_i \tag{14}$$

که
$$M_i$$
 مولار جرمی اجزاست $R_{i,r}$ نرخ مولار خالص واکنش جز i ام میباشد. و به صورت زیر بیان می شود :
 $R_{i,r} = (v_{i,r}^{''} - v_{i,r}^{'})(k_{f,r} \prod_{j=1}^{N_r} [c_{j,r}] \eta_{j,r}^{'})$

که $v_{i,r}^{'}$ و $v_{i,r}^{'}$ ضرایب استیکیومتری، $\eta_{j,r}^{'}$ و $\eta_{j,r}^{'}$ غلظت مولار و سرعت واکنش مثبت اندیس هر واکنش دهنده یا محصول است $v_{i,r}^{'}$ فراید بوسیله معادله $v_{i,r}^{'}$ است. نرخ ثابت پیشرفت واکنش $k_{f,r}$ میتواند بوسیله معادله آرینوس محاسبه شود که :

$$K_{f,r} = A_r T^{\beta_r} e^{-E_r/RT} \tag{18}$$

که A_r فاکتور پیش توان واکنش، $B_r = 0$ که اندیس حرارتی است. در اینجا E_r انرژی فعال سازی واکنش میباشد. و نیز A_r فاکتور $R = 8.314 \times 10^3 Jmol^{-1}K^{-1}$ نیز $R = 8.314 \times 10^3 Jmol^{-1}K^{-1}$

۴. نتايج وبحث

در این بخش به بررسی نتایج بدست آمده از فرآیند لایه نشانی Si بر روی زیر لایه موجود در رآکتور شکل ۱ پرداخته می شود، با این تفاوت که فقط لایه نشانی بر روی زیر لایه مورد بررسی قرار گرفته است و بررسی لایه نشانی بر روی سایر قسمتها همچون ground در پژوهش های بعدی مد نظر می باشد. در ابتدا همانطور که در شکل ۲ دیده می شود شبکه بندی کار که توسط نرم افزار Gambit انجام شده مشاهده می شود. این شبکه بندی شامل ۲۴۶۰۰ سلول می باشد که بر اساس تست شبکه پیدا شده است.

کانتور نرخ لایه نشانی Si را بر روی زیر لایه در شکل ۳ آورده شده است. همانطور که در کانتور مشاهده می شود واکنش های لایه نشانی در ناحیه پلاسما مشهود هستند که با فاصله گرفتن از سطح زیر لایه و همچنین در راستای طول مقدار لایه نشانی کمتر می شود که این به ماهیت سطحی واکنش ۶ بر می گردد.



شکل ۲: شبکه مورد استفاده در نرم افزار Gambit



شکل ۳: کانتور لایه نشانی سیلیسیوم

با ورود گاز سیلان ۱۰۰٪ به رآکتور از قسمت ورودی که در شکل مشهود میباشد و انجام فرآیندهای شیمیایی شامل معادلات ۱ تا ۶ نرخ لایه نشانی بر روی زیر لایه مقدار تقریبی ^{۲۰۰} E⁻⁰⁷ بدست آمد که نمودار نرخ لایه نشانی بر روی زیر لایه مقدار تقریبی ground ند قدمت ورودی زیر لایه میشود.) میافد و انجام فرآیندهای شامل معادلات ۱ تا ۶ نرخ لایه نشانی بر روی زیر لایه مقدار تقریبی ground ند قسمت آمد که نمودار نرخ لایه نشانی بر روی زیر لایه مقدار تقریبی معادی قدر قدمت ورودی و در قدمت آمد که نمودار نرخ لایه نشانی بر روی زیر لایه مقدار تقریبی ground نیز مشاهده می فرد.) میافت ۱ می می باشد در قدمت ground نیز مشاهده می فرد. می فرد به نشانی بر روی زیر لایه تقریبا یکنواخت می باشد مگر در قسمتی که زیر لایه به زمین متصل می شود که این غیر یکنواختی در ادامه لایه نشانی نیز در انتها مشاهده می گردد. می توان گفت که این امر ناشی از تلاطمی است که در گاز واکنشگر در اثر اختلاف ارتفاع زیر لایه با زمین بوجود می آید.

لازم به ذکر است که نمودار شکل ۴ با کاربرد Shower head در قسمت زمین رسم شده است. نکته با اهمیت در اینجا نقش shower head به عنوان یک وسیله در یکنواخت سازی لایه نشانی میباشد. همانطور که در شکل ۵ دیده می شود، به علت عدم وجود shower head نرخ لایه نشانی در قسمت زمین رآکتور به شکلی کاملاً غیر یکنواخت انجام شده است.



نمودار کسر جرمی سیلان (SiH4) بر حسب فاصله از مرکز زیر لایه در شکل ۶ مشاهده می شود. همانگونه که دیده می شود مقدار کسر جرمی SiH4 با فاصله گرفتن از مرکز زیر لایه کاهش می ابد که این امر ناشی از مصرف و شکسته شدن گاز SiH4 در اثر واکنش پلاسمایی می باشد. با توجه بیشتر در شکل مشاهده می شود که کسر جرمی در قسمت ورودی به رآکتور افزایش می یابد که این امر ناشی از عدم وجود الکترود در قسمت ورودی و عدم شکسته شدن SiH4 توسط میدان می باشد.

جهت اعتبار سنجی لایه نشانی بر روی زیر لایه ، نتیجه بدست آمده از نرم افزار ، با کار هامبی [۱۲] اعتبار سنجی شده است که نتیجه در شکل ۷ قابل مشاهده می باشد که با محاسبه خطا به روش انتگرالی مقدار آن ۳٪ تخمین زده شد.



شکل۷: اعتبار سنجی کار با Hamby [۱۲]

در ادامه کار به بررسی سه عامل موثر مهم در لایه نشانی پرداخته میشود و اثر این پارامتر ها مورد مطالعه قرار میگیرد:

یکی از این عوامل مهم در لایه نشانی وجود گاز پیشران همراه با گاز اصلی (سیلان) میباشد. همانگونه که در شکل ۸ مشاهده میشود اگر همراه گاز سیلان درصدی از گازهای پیشران هلیوم و هیدروژن به کار برده شود، مشاهده میشود که نرخ لایه نشانی به طور معنا داری کاهش مییابد. علت این امر را میتوان در این دانست که گازی مانند هیدروژن در محیط پلاسما تحت اثر برخوردهای الکترونی به ازای هر اتم هیدروژن دو اتم رادیکالی ایجاد میکند و به این ترتیب با ادامه واکنش امکان ایجاد رادیکال سلیل که جزء اصلی در لایه نشانی سلیسیوم میباشد کاهش میدهد. به این معنا که با افزایش رادیکالها شانس تشکیل SiH3 به عنوان عامل اصلی در لایه نشانی از SiH4 کاهش یافته و در نتیجه آن نرخ لایه نشانی نیز کاهش مییابد.



یکی دیگر از پارامترهای مهمی که می توان به نقش آن در لایه نشانی اشاره نمود سرعت ورود گاز به داخل رآکتور میباشد. همانگونه که در شکل ۹ نیز مشاهده میشود نرخ لایه نشانی برای ۴ سرعت ورودی مختلف مورد بررسی قرار گرفته است. همانگونه که مشهود است هر چه سرعت گاز در ورودی بیشتر باشد نرخ لایه نشانی کمتر است که این از آنجا منشا میگیرد که با افزایش سرعت زمان لازم برای شکسته شدن مولکولهای گازی کاهش یافته و در نتیجه رادیکال سلیل کمتری ایجاد میشود.

لازم به ذکر است که تقریباً ۹۸٪ لایه نشانی سلیسیوم به دلیل وجود رادیکال های سلیل میباشد.



و عامل موثر دیگر در زمینه لایه نشانی که در این مقاله مورد بررسی قرار گرفته تاثیر دمای زیر لایه بر روی لایه نشانی میباشد همانگونه که در شکل ۱۰ مشاهده می شود مقدار لایه نشانی با افزایش دمای سطح زیر لایه کاهش مییابد. در بررسی علت این موضوع اگر به شکل ۱۱ توجه شود میزان کسر جرمی سیلیل (SiH3) را در ۴ دمای متفاوت ۳۲۳، ۴۲۳، ۲۲۳ و ۶۲۳ درجه کلوین نشان میدهد. همانگونه که در این شکل مشاهده می شود، کسر جرمی سلیل با افزایش دما کاهش می یابد که در نتیجه این موضوع کسر جرمی سیلان (SiH4) همانگونه که در شکل ۱۲ قابل مشاهده می باشد، افزایش می باشد. همانگونه که قبلاً نیز ذکر شد ۹۸٪ لایه نشانی در اثر وجود سلیل می باشد. به عبارت دیگر با افزایش دمای سطح میزان کمتری سیلان به سلیل تبدیل شده و در نتیجه طبق معادله ۶ میزان لایه نشانی کاهش می یابد.





۴. نتیجهگیری

در کار حاضر مطالعه عددی فرآیند لایه نشانی بخار شیمیایی به کمک پلاسما برای گاز سیلان خالص انجام شده است و نرخ لایه نشانی بر روی زیر لایه و عوامل موثر در این لایه نشانی مورد بحث و بررسی قرار گرفته است. پس از بررسی ۳ عامل مهم بر لایه نشانی، این نتیجه حاصل شد که افزایش سرعت و نیز وجود گازهای پیشران همراه با گاز اصلی و نیز افزایش دمای سطح زیر لایه از جمله عواملی میباشند که در کاهش نرخ لایه نشانی موثر بوده و تا حد امکان باید در بهینه سازی آنها کوشید. البته ناگفته نماند عوامل و پارامتر های دیگری نیز در نرخ لایه نشانی موثر میباشند که از جمله آنها میتوان به : چرخش یا عدم چرخش زیر لایه، وجود hower head، زاویه زیر لایه اشاره کرد. امید است در کارهای آتی به این موارد و نقش آنها در لایه نشانی پرداخته شود.

۵. مراجع

[1] Armaou Antonios, C. and Panagiotis, D., (1999) "Plasma enhanced chemical vapor deposition: Modeling and control", Chemical Engineering Science, 54.

[2] Economou, D. J., Park, S., & Williams, G. D., (1989) "Uniformity of etching in parallel plate plasma reactors" J. Electrochem. Soc., 136, pp. 188-198.

[3] Layeillon, L., Dollet, A., Couderc, J. P., & Despax, B., (1994) "Analysis and modeling of plasma enhanced CVD reactors part I: Two-dimensional treatment of a-Si: H deposition" Plasma Sources Sci. Technol., 3, pp. 61-71.

^[4] Caquineau, H., & Despax, B., (1997) "Infuence of the reactor design in the case of silicon nitride PECVD" Chem. Engng. Sci., 52, pp. 2901-2914.

^[5] Collins, David J., Strojwas, Andrzej J., Fellow, White, Daniel D. (1994) "A CFD Model for the PECVD of Silicon Nitride", IEEE TRANSACTIONS ON SEMICONDUCTOR MANUFACTURING, 1(2).

^[6] Kim, y., Byung you, H., Jin-Hyo Boo, k., Youn J., (2005) "Effects of showerhead shapes on the flow fields in a RF-PECVD reactor" Surface & Coatings Technology, NO. 193, pp.88–93.

[7] Da Silva, Ana Neilde, R., Morimoto, Nilton, I. "Gas Flow Simulation in a PECVD Reactor" LSI – EPUSP – PSI- São Paulo, S.P, Brazil

[8] Baek, J., Kim ,Y., Boo, Jin-Hyo, L., Jong-Chul, (2007) "Characteristics of Thermal-Flow Fields in a PECVD Reactor with Various Operating Conditions". Journal of the Korean Physical Society, Vol. 51, No. 3, September, pp. 1113-1118.

[9] Conde, J. P., Chan, K. K., Blum, J., Arienzo, M., and Cuomo, J. J., (1992) "Deposition of amorphous silicon using a tubular reactor with concentric-electrode confinement". J. Appl. Phys., 71, pp. 3981-3989.

[10] Kushner, M. J., (1987) "On the balance between silylene and silyl radicals in rf glow discharges in silane : The effect on deposition rates of a-Si:H ". J. Appl. Phys., 62(7), October, pp. 2803-2811.

[11] Ding, J., Zhao, Yazhi, Y., Ningyi, sh., Mingming, W., Chen, Ye., Kan, B., (2011) "Effect of electrode architecture and process parameters on distribution of SiH3 in a PECVD system". Vacuum, NO.86, PP. 344-349.

[12] Hamby, E.S., Demos, A.T., kabamba, P.T., Khargonekar, p.p., (1995) "A Control Oriented Modeling Methodology for Plasma Enhanced Chemical Vapor Deposition Processes "American Control Conference.