

Research Article

Journal of Modeling in Engineering





Synthesis of WS2 nanometer monolayer by the chemical vapor deposition method

Maryam Nayeri ^{1,*}, Hamed Taheri ², Fatemeh Ostovari³

1. Department of Electrical Engineering, Yazd Branch, Islamic Azad University, Yazd, Iran

2. Department of Electrical Engineering, Imam Ali Technical University, Technical University of Yazd, Yazd, Iran.

3. Physics Department, Faculty of Science, Yazd University, P.O. Box 89195-741, Yazd, Iran.

*Corresponding Author: nayeri@iauyazd.ac.ir

PAPER INFO

ABSTRACT

Paper history: Received: 03 September 2022 Revised: 22 January 2023 Accepted: 29 January 2023

Keywords: monolayer, WS2, CVD method, Raman spectroscopy. Monolayer WS2 offers great promise for use in optical devices due to its direct bandgap and high photoluminescence intensity. In this way, large-area and high quality materials are essential for implementation of technological applications. In this research, we Synthesize WS2 monolayer under controlled temperature conditions and characterize the films using Fouriertransform infrared spectroscopy (FTIR), Raman, x-ray photoelectron spectroscopies, and scanning electron microscope (SEM). The results show that with the introduction of argon gas as a carrier, the quality of the layer improves and the growth level of WS2 increases, and as a result, the films show an average coating thickness of 43 nm. By controlling the growth temperature and timely entry of argon-carrying gas, the WO3 precursor is more effectively reduced and the oxidative etching of the synthesized monolayers is protected. The addition of hydrogen more effectively reduces the WO3 precursor and protects against oxidative etching of the synthesized monolayers. The obtained results indicate the complete synthesis of a twodimensional structure (2D) of a single layer with sheets consisting of a crystal size of about 26 nm with a thickness of about 43 nm.

© 2023 Published by Semnan University Press.

DOI: https://doi.org/ 10.22075/jme.2023.28234.2327

سنتز تک لایه نانومتری WS₂ با روش رسوب بخار شیمیایی

مریم نیری^{۱،*}، حامد طاهری^۲، فاطمه استواری^۳

چکیدہ	اطلاعات مقاله
	نوع مقاله: پژوهشی
تک لایه تنگستن دی سولفید (WS2) به دلیل دارا بودن شکاف نوار مستقیم و شدت	دریافت مقاله: ۱۴۰۱/۰۶/۱۲
نوردهی بالا، نوید بخش بسیار خوبی برای استفاده در دستگاههای نوری میباشد. در این	بازنگری مقاله: ۱۴۰۱/۱۱/۰۲
پژوهش، تک لایه WS ₂ را در شرایط دمایی کنترل شده سنتز و فیلمهای تولید شده را با	پذیرش مقاله: ۱۴۰۱/۱۱/۰۹
استفاده از طیف سنجی مادون قرمز (FT-IR)، رامان، اشعه ایکس (XRD) و تصاویر	
میکروسکوپ الکترونی روبشی (SEM) مشخصهیابی کردیم. نتایج نشان میدهد که ورود	واژگان کلیدی:
گاز آرگون به عنوان حامل، باعث بهبود کیفیت لایه شده و سطح رشد WS ₂ را افزایش	تکلایه،
میدهد و در نتیجه فیلمها ضخامت پوششی متوسط ۴۳ نانومتری را نشان میدهند. با	تنگستن دی سولفید،
کنترل دمایی رشد و ورود به موقع گاز حامل آرگون به طور موثرتری پیش ساز WO ₃	روش CVD،
کاهش یافته و از اکسیداسیون تک لایههای سنتز شده محافظت میشود. نتایج بدست آمده	طيف سنجي رامان.
حاکی از سنتز کامل ساختار دو بعدی تک لایه با صفحات متشکل از اندازه کریستالی حدود	
۲۶ نانومتر با ضخامت در حدود ۴۳ نانومتر میباشد.	

۱–مقدمه

مواد دوبعدی رفتار متمایزی را نسبت به همتای سه بعدی خود به نمایش می گذارند. گرافن به عنوان اولین عضو مکانیکی، مواد دوبعدی، دارای خواص بینظیر شیمیایی، مکانیکی، حرارتی و الکترونیکی است، لیکن شکاف نوار صفر گرافن، استفاده از آن را در کاربرد ادوات الکترونیکی محدود میسازد [۵–۱]. اخیراً مواد دیکالکوژناید فلز واسطه^۲ کاربردشان در صنایع الکترونیک توجه محققان را به خود کاربردشان در صنایع الکترونیک توجه محققان را به خود جلب نمودهاند. مواد TMDC3، غیرآلی و دارای فرمول شیمیایی 2MX هستند که در آن M نشاندهنده فلز واسطه از گروه IVB میاشد و X یک کالکوژن مانند که در آن اتمهای فلز در میان دولایه از اتمهای هستند که در آن اتمهای فلز در میان دولایه از اتمهای

نمودهاند و در حالت سه بعدی ارتباط لایههای مجاور از طریق پیوند ضعیف واندروالسی برقرار است. محدوده خواص الکترونیکی این مواد از عایق نظیر HfS2 به نیمههادی (MoS2 و WS2) تا فلز (Se2 و NbS2) تغییر می کند. گذار از حالت سه بعدی به دوبعدی در این دسته از مواد نیمههادی منجر به شکاف نوار غیرمستقیم به مستقیم با شکاف نوار قابل ملاحظه خواهد شد [۶ و ۷]. همین موضوع شکاف نوار قابل ملاحظه خواهد شد [۶ و ۷]. همین موضوع استفاده از آنها را در ادوات الکترونیک نوری و عملکرد بالا نوید بخش می سازد. تک لایه مواد TMDC با توده، استخراج می شوند. به عنوان نمونه، ورقههای^۳ نازک ImDC از بلورهای با منشاء تودهای، توسط لایه برداری میکرومکانیکی⁴(MC) با روش نوار چسب، ایجاد می شوند [۸]. در این روش، ورقههای منفرد با خلوص بالا و به صورت

^{*} پست الكترونيك نويسنده مسئول:nayeri@iauyazd.ac.ir

۱- دانشیار،گروه مهندسی برق، واحد یزد، دانشگاه آزاد اسلامی، یزد، ایران ۲-دانشجوی دکتری، گروه مهندسی برق، آموزشکده فنی امام علی (ع)، دانشگاه

فني و حرفه اي استان يزد، ايران

۳-استادیار،گروه حالت جامد، دانشکده فیزیک، دانشگاه یزد، یزد، ایران

² Transition Metal Dichalcogenides

³ Flakes

⁴ Micromechanical Cleavage

تميز توليد مىشوند كه براى ساخت ادوات الكترونيكي مناسب است. ليكن اين روش مقياس پذير نيست، زيرا ضخامت و اندازه ورقه را نمى توان به طور دقيق كنترل كرد. بکارگیری روشهای پیشرفته برای سنتز لایهها در سطوح و کمیتهای بزرگ، به منظور کاربردهای وسیع این مواد در ادوات الكترونيك انعطاف يذير و ايتوالكترونيك شفاف از اهمیت ویژهای برخوردار است. در مورد گرافن نیز روشهای سنتز پیشرفته جهت تولید در مقیاسهای بزرگتر، روش رسوب توسط بخار شیمیایی^۱(CVD) روی بسترهای فلزی [۹] و یا جداسازی کربن از سیلیسیم کرباید^۲ به همراه گرمادهی با دمای بالا است که می تواند باعث تولید گرافن شود [۱۰]. روشهای CVD برای رشد MoS₂ لایه نازک بهتازگی گزارش شدهاند [۱۱]. در این روشها از جامدات مختلف گرما دادهشده در دمای بالا استفاده می شود. اخیراً، نشان MoS_2 خواص نوری بهتری را در مقایسه با MoS_2 داده است [17]. علاوه بر این، WS₂ دارای جفت شدگی مداری بزرگتر است [۱۳]، که نشان میدهد WS₂ ممکن است شکافهای چرخش لبه بزرگتر و اثرات میدان مغناطیسی قویتری را برای عملکردهای اپتوالکترونیک و اسپينترونيک نشان دهد.

سنتز CVD مواد تک لایه TMDC [۶و ۱۴] را می توان در کوره لوله کوارتز تحت جریان گاز بی اثر برای سنتز WS2 با پیشسازهای WO3 و S انجام داد. بخار گوگرد تا حدی WO₃ را در دماهای بالا کاهش می دهد و گونهای فرار wO₃-x را تشکیل می دهد که روی بستر رشد جذب می شود، متعاقباً با گوگرد واکنش می دهد و WS2 تولید می کند.

چند گروه تحقیقاتی، سنتز موفق WS₂ را با استفاده از پیشسازهای WO₃ و S گزارش کردهاند، ولی جزئیات خاص روش از جمله مقدار پیش ساز، بستر رشد، فشار رشد، دما، گازها، میزان جریان و غیره میتواند در آزمایشگاه به آزمایشگاه بسیار متفاوت باشد. برای بهبود کیفیت تک لایه MS₂ سنتز شده با CVD، بررسی موادی که تحت شرایط مختلف در یک سیستم CVD به خوبی کنترل میشوند، مهم است.

در این تحقیق، شرایط کنترل از جمله محل قرار گیری پیش مادهها، زمان ورود گاز حامل، زمان افزایش دما، کنترل

دمای بهینه و بهترین شرایط بر پوشش، تداوم و کیفیت تک لایههای WS2 سنتز شده به روش CVD با استفاده از مقالات و شرایط آزمایشگاه بررسی شده و بهترین حالت برای سنتز WS2 با بهترین کیفیت انتخاب و بررسی میشود. با بهینهسازی شرایط رشد، تکلایه WS2 با سطح بزرگ (~μm ۸) با ویژگیهای برتر را بدست میآوریم.

- ۲- روش تجربی
- ۲-۱- مواد مصرفی

در این تحقیق از پیش مادههای پودر اکسید تنگستن (WO₃) و پودر گوگرد (S) خریداری شده از مرک بدون تصفیه استفاده گردیده است.

۲-۲- دستگاههای اندازهگیری

۲-۳- سنتز تک لایه

سنتز تک لایه WS_2 در کوره لوله کوارتز مطابق با شکل ۱ انجام میشود. در مرکز کوره یک قایق کوارتز حاوی $\sim 0/$ گرم پودر WO_3 قرار دارد. ویفر SiO_2 کفته است. گوگرد (۹۰ میزان ۲۰۱گرم) در بالا، خارج از منطقه گرمایش کوره قرار میگیرد. لازم به ذکر است که دقت زیادی برای قرار دادن پیش ماده WO_3 ، بسترها و منبع گوگرد در موقعیتهای یکسان برای هر رشد انجام میشود، زیرا موقعیت ممکن است بر رشد و کیفیت فیلم تأثیر بگذارد اما و ۱۶]. قبل از سنتز، از پمپ شستشو در لوله کوارتز برای ایجاد یک محیط اولیه یکنواخت که به تکرارپذیری کمک میکند، استفاده شد. برای داشتن بهترین نتیجه از

¹ Chemical Vapor Deposition

 $^{^{\}rm 2}$ Silicon Carbide

که بهدلیل دمای مناسب انتخابی در حین تشکیل لایه میباشد [۱۷–۲۳]. برای ساختار 2H در میان تمام قلههای پراش، صفحه (۱۸) و (۱۱۱) دارای بیشترین شدت بوده و بیانگر این است که این صفحات جهت رشد غالب برای تشکیل جهت ترجیحی کریستالهای 2WS تحت شرایط سنتز را نشان میدهد. سایز متوسط بلورکها با استفاده از فرمول شرر برای تک لایه 2WS در حدود ۲۶ نانومتر به فرمول شرر برای تک لایه 2WS در حدود ۲۶ نانومتر به پرتو ایکس تک لایه 2WS آمده است. اندازه سایز بلورکها برای صفحات رشد ترجیهی برای (۱۱) در حدود ۱۹/۶ نانومتر و برای (۱۱) حدود ۳۴ نانومتر محاسبه شد.



شکل ۲- نمودار پراش پرتو ایکس الف) تک لایه WS2 و ب) بزرگنمایی از نمودار پراش پرتو ایکس تک لایه WS2

جدول ۱- پارامترهای بدست آمده از پراش پرتو ایکس تک لایهS2

*	·		- 1 - ,	. 11.7
، ەىسەر	الحبولان	دەسدەت	دستكاه مب	- UUI-1-1
		~ <i></i>	••	1

Height[cte]	Peak pos. [°2Th]=2e	d-spacing [A*]	B obs. [°2Th]=FWHM	(hkl)	crystallite size [nm]	Mean crystallite size[nm]	Lattice strain[%]
11.51	1FTT	A.FYTAT	۰.۵۹		۵.۳۱		14.1
17.77	16.011	99808	۰.۵۹	(•• ٢)	18.9		1.11
FN.99	1711	T.AD-TI	•.9AF		٨.٢		۲.۱۰۳
49.19	19.149	50.49	.190	(••F)	K.Y.Y		•.F9٣
97.79	88.19	T.999FV	·.790	(• 1 •)	14.1		•.FTT
198+.9	74.19	1.09949	•.119	(+ 1 1)	۳۳.۹	19.14	•.٣۴٢
1440.44	T0.F1F	r.artfr	•.190	(• 17)	۳۸.۳		•.۴•۳
TTIAT	91.AA 9	1.498-9	+.19Y	(• 1 Y)	۴Y		•.IFT
FT-TA.F1	99.F+V	1.80249	•. F9T	(+ 1 A)	19.9		٣١
YV99.AV	VT.91	1.19979	۰.۸۸۶	(• ٢ ٣)	11.1		· 417
TV9A.09	۷۳.۷۰۲	1.7888	•.F9T	(1 • F)SiOr	1-1		•.789

سنتز WS_2 رشد اولیه با دمای $\Omega^{\circ} \nabla O$ آغاز و دمای کوره به سرعت تا $\Omega^{\circ} \nabla O$ با سرعت $\Omega^{\circ} O$ در دقیقه افزایش مییابد و سپس ۵ دقیقه در $\Omega^{\circ} \nabla O$ نگه داشته میشود. سپس در سیکل برگشت دمای کوره به سرعت از $\Omega^{\circ} \nabla O$ با سرعت $\Omega^{\circ} O$ در دقیقه کاهش مییابد و در دمای $\Omega^{\circ} \nabla O$ نگه داشته میشود. نکته حائز اهمیت این است که در سیکل رفت در دمای $\Omega^{\circ} O O$ درجه سانتی گراد گاز آرگون تحت ریان مداوم آرگون ۱۰۰ درجه سانتی گراد گاز آرگون تحت بریان مداوم آرگون ۲۵۰۰ کاز آرگون قطع میشود.





 WS_2 شکل ۱- شماتیک از مراحل کنترلی سنتز

۳- نتایج و بحث

۳-۱- تجزیه و تحلیل پراش پرتو ایکس

الگوی پراش پرتو ایکس تک لایه WS₂ سنتز شده با روش CVD در دمای اتاق و در زوایای 20 بین ۱۰ تا ۸۰ درجه در شکل (۲) نشان داده شده است. قلههای پراش شدید که برای این تک لایه نمایش داده شده است ماهیت بلوری خوب نمونه را تائید میکند.

قلههای پراش اصلی تک لایه WS2 برابر با ۱۴/۵۲، ۲۹/۲۴، ۲۹/۲۴، ۳۳/۱۶ ۲۹/۹۹، ۳۵/۲۹، ۲۵/۹۹، ۲۲/۹۹ درجه به ترتیب مربوط به صفحات (۰۰۲)، (۰۰۰)، (۰۱۰)، (۰۱۱)، (۰۱۱)، (۰۱۱)، (۰۱۱)، (۰۱۸) و (۰۲۳) مطابق با مرجع ۲۰۰۰-۹۹-۹۹ مربوط به ساختار هگزاگونال (2H) SiO2 ویفر سیلیکونی در زاویه ۲۰/۷۰ با دسته صفحه به SiO2 ویفر سیلیکونی در زاویه ۲۰/۷۰ با دسته صفحه میشود. همانطور که مشاهده میشود هیچ اختلالی از انباشتگی ذاتی برای تشکیل رمبوهدرال (3R) در سیستم مشاهده نمی شود و همگی ساختار H2 را نشان می دهند

در شکل (۳) تصاویری از میکروسکوپ الکترونی روبشی از تک لایه WS₂ را مشاهده میکنید. لایه تک صفحهای با حداکثر ضخامت لایه در حدود بین ۵۰ mm ۴۰ – ۴۳ و پهنای عرضی حدود Δμm مشاهده می شود.



شکل ۳- تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی از تک لایه WS₂

۳-۳ آنالیز طیف سنجی FT-IR

برای تعیین گروه عاملی و پیوندهای شیمیایی تشکیلی برای تک لایه WS₂ ایجاد شده روی ویفر سیلیکونی، طیف -FT FT در محدوده ¹⁻۴۰۰ تا ۴۰۰۰ گرفته شد. طیف -FR IR از این تک لایه در شکل (۴) نشان داده شده است.



شکل ۴- نمودار طیف سنجی مادون قرمز از تک لایه WS2 همانطور که مشاهده می شود، ارتعاشات در محدوده بین ۳۴۰۰ cm⁻¹ تا ۳۶۵۰ مربوط به آب با پیوند O-H می باشد. ارتعاشات باندی در محدودهی ۱۵۲۰ cm⁻¹ تا ۱۷۰۰ مربوط به مدهای ارتعاشی گروه کربوکسیل و پیکها در

محدوده ^{I-} ۶۱۰ cm و ۵۱۴ مربوط به پیوندهای W-S و ارتعاشات باندی در محدوده بین ۴۶۰ مربوط به پیوند S-S است [۱۷–۲۳].

نتایج طیف سنجی رامان (شکل ۵-الف) حالتهای فونون درون صفحه و خارج از صفحه، E^{1}_{2g} و $R_{1}A$ را به ترتیب در 1 درون صفحه و خارج از صفحه، E^{1}_{2g} و $R_{1}A$ را به ترتیب در 1 محمد علاوه بر این، 1 محمد علاوه بر این، حالت صوتی طولی در نقطه M، (M) A در جایگاههای مختلف همانطور که در شکل روی نمودار مشخص شده، مشهود می باشد و شانهای با تعداد کم در قله E^{1}_{2g} را تشکیل مشهود می باشد و شانهای با تعداد کم در قله E^{1}_{2g} را تشکیل مشهود می باشد و شانهای با تعداد کم در قله E^{1}_{2g} را تشکیل مشهود می باشد و شانهای با تعداد کم در قله E^{1}_{2g} را تشکیل مشهود می باشد و شانهای با تعداد کم در قله 2^{1} و از تشکیل مشهود می باشد و شانهای با تعداد کم در قله 2^{1} و برای معولاً برای می دهد. پیک تفکیک (Δ k) بین 2^{1} و 2^{1} معمولاً برای می دهد. پیک تفکیک (Δ k) بین 2^{1} و 2^{1} معمولاً برای می دهد. پیک تفکیک (Δ k) بین 2^{1} و 2^{1} معمولاً برای می دهد. پیک تفکیک (Δ k) بین 2^{1} و 2^{1} معمولاً برای می ده می دود مقادیر Δ در مناسایی شماره لایه S^{2} استفاده می شود. مقادیر R^{2} و تا R^{2} می دو R^{2} و R^{2} می در نظر R^{2} می دو د R^{2} می در تار R^{2} می در مناسازی ی یک در R^{2} می در می در معاد می در معاد R^{2} می در می در معاد R^{2} می در مع در معاد R^{2} معمولاً برای در مع در مع در می در مع در معاد R^{2} معمولاً برای در مع در



شکل ۵- الف) نمودار طیف رامان و ب) شماتیکی از مدهای فعال مرتبه اول رامان از تک لایه WS2

مطابق با مقالات اثر دمای کنترلی، دمای رشد برای سنتز WS_2 بسیار مهم است. با افزایش و کنترل دمای رشد، جزایر WS_2 حاصله افزایش متوسطی در اندازه جانبی از خود WS_2 نشان میدهند و شکل نامنظمتر و دارای بلورینگی واحدی است. علاوه بر این، قلههای غالب در طیف رامان E^{1}_{2g} و A_{1g}

۴- نتیجهگیری

تفاوت در سطوح یا فشار دوپینگ الکترونیکی است.

در این پژوهش، نانوصفحات تک لایه WS₂ با کیفیت بالا بر اساس روش بهینه و کنترلی CVD سنتز شد. نانو صفحات WS₂ به طور مساوی روی بستر پخش میشوند و یک فیلم WS₂ ایجاد میکند که میتواند ورقهای WS₂ را به طور کامل برای کاربردهایی همچون تنظیم لیزر مناسب سازد. از جنبههای دوام و صرفه اقتصادی، ماده WS₂ نشاندهنده آینده برنامههای کاربردی در زمینه لیزر، تشخیص نوری، دستگاه الکترونیکی انعطاف پذیر و سنجش شیمیایی است.

میسازد. همچنین اگر رشد در دماهای بالاتر از $^\circ\mathrm{C}$ در جریان گاز آرگون صورت گیرد، به طور چشمگیری رشد کاهش یافته و در نتیجه پوشش بستر بسیار کمی WS_2 ایجاد می شود. تک لایه های تشکیلی با وجود دو قله رامان در انرژی Si/SiO_2 و E^{1}_{2g} (A_{1g} و E^{1}_{2g} بالا دارای شدت لومینسانس بالای هستند و دارای کارایی بازدهی کوانتومی نوری عالی نسبت به دیگر مواد TMD مىباشند. شدت نسبى موقعيت E^{1}_{2g} و A_{1g} با كنترل دمايه بهینه در این مطالعه، تقریبا یکسان میباشد و تغییرات بسیار زیاد در شدت نسبی بین این دو قله نشان دهنده

مراجع

[1] F. Akbar, M. Kolahdouz, S. Larimian, B. Radfar, and H.H. Radamson, "Graphene synthesis, characterization and its applications in nanophotonics, nanoelectronics, and nanosensing", Journal of Materials Science: Materials in Electronics, Vol.26, No.7, 2015, pp.4347-4379.

[2] M. Nayeri, P. Keshavarzian, M. Nayeri, "A Novel Design of Quaternary Inverter Gate Based on GNRFET", International Journal of Nanoscience and Nanotechnology, Vol.15, No.3, 2019, pp.211-217.

[3] S. Fotoohi, "Design and Atomic Modeling of Multimode Sliding Electromechanical Switch Based on Bilayer Armchair α-Graphyne Nanoribbons", Journal of Modeling in Engineering, Vol.18, No.62, 2020, pp. 71-82.

[4] M. Nayeri, M. Nayeri, "Design and simulation of Penternary adder based on GNRFET", Journal of Modeling in Engineering, Vol.18, No.63, 2021, pp. 41-50.

[5] S. Fotoohi, S. Haji-nasiri, "Design of seamless graphene inverter together with its transfer matrix modeling", Journal of Modeling in Engineering, Vol.18, No.61, 2020, pp. 121-137.

[6] Y. Yuchen, J. Chen, Y. Zhang, S. Ding, F. Zhao, Y. Wang, D. Zhang et al. "Two-dimensional high-quality monolayered triangular WS₂ flakes for field-effect transistors", ACS applied materials & interfaces 10, No.26, 2018, pp.22435-22444.

[7] M. Nayeri, M. Fathipour,"A numerical analysis of electronic and optical properties of the zigzag MoS₂ nanoribbon under uniaxial strain", IEEE Transactions on Electron Devices, Vol.65, No.5, 2018, pp.1988-1994.

[8] J. P. Wu, L. Wang, L. Y. Zhang, "Rapid and nondestructive layer number identification of two-dimensional layered transition metal dichalcogenides", Rare Metals, Vol.36, No.9, 2017, pp.698-703.

[9] X.Li, et al," Large-area synthesis of high-quality and uniform graphene films on copper foils", Science 324, 2009, pp.1312–1314.

[10] Y.Wu, et al, "High-frequency, scaled graphene transistors on diamond-like carbon", Nature 472, 2011, pp.74–78.

[11] N.Kumar, R.Tomar, N.Wadehra, M.M.Devi, B. Prakash, S.Chakraverty, "Growth of highly crystalline and large scale monolayer MoS₂ by CVD: the role of substrate position", Crystal Research and Technology, Vol.53, No.6, 2018, p.1800002.

[12] J.Qian, Z. Peng, P. Wang, X. Fu, "Bulk fabrication of WS2 nanoplates: investigation on the morphology evolution and electrochemical performance", ACS applied materials & interfaces, Vol 8, No.26, 2016, pp.16876-16884.

[13] W. Yang, J. Wang, C. Si, Z. Peng, J. Frenzel, G. Eggeler, Z. Zhang, "[001] preferentially-oriented 2D tungsten disulfide nanosheets as anode materials for superior lithium storage", Journal of Materials Chemistry, Vol.A3, No.34, 2015, pp. 17811-17819.

[14] Y. Y. Yeh, W. H. Chiang, W. R Liu, "Synthesis of few-layer WS2 by jet cavitation as anode material for lithium ion batteries", Journal of Alloys and Compounds 775, 2019, pp.1251-1258.

[15] A.R. Tenne, L. Margulis, M. E. Genut, G.Hodes, "Polyhedral and cylindrical structures of tungsten disulphide", Nature 360(6403), 1992, pp.444-446.

[16] C. Altavilla, M. Sarno, P. Ciambelli, "A Novel Wet Chemistry Approach for the Synthesis of Hybrid 2D Free-Floating Single or Multilayer Nanosheets of MS2@ oleylamine ($M\Box$ Mo, W)", Chemistry of Materials, Vol.23, No.17, 2011, pp. 3879-3885.

[17] J. Bradford, M. Shafiei, J. MacLeod, N. Motta, "Synthesis and characterization of WS2/graphene/SiC van der Waals heterostructures via WO_{3-x} thin film sulfurization", Scientific reports, Vol.10, No.1, 2020,pp.1-10.

[18] F. offredo, L. Tammaro, T. Di Luccio, C. Borriello, F. Villani, S. De Vito, J. A Kornfield, "Effect of tungsten disulfide nanotubes on crystallization of polylactide under uniaxial deformation and annealing", Functional Composite Materials, Vol. 2, No.1, 2021, pp. 1-11.

[19] J. Hou, G. Zhao, Y. Wu, J. He, X. Hao, "Femtosecond solid-state laser based on tungsten disulfide saturable absorber", Optics express, Vol. 23, No.21, 2015, pp.27292-27298.

[20] J. Cheng, C. Wang, X. Zou, L.Liao, "Recent advances in optoelectronic devices based on 2D materials and their heterostructures", Advanced Optical Materials, Vol.7, No.1, 2019, p.1800441.

[21] P. Sharma, A. Kumar, S. Bankuru, J. Chakraborty, S. Puravankara, "Large-scale surfactant-free synthesis of WS_2 nanosheets: an investigation into the detailed reaction chemistry of colloidal precipitation and their application as an anode material for lithium-ion and sodium-ion batteries", New Journal of Chemistry, Vol.44, No.4, 2020, pp.1594-1608.

[22] K. M. McCreary, A. T. Hanbicki, G. G Jernigan, J. C. Culbertson, B. T.Jonker, "Synthesis of large-area WS₂ monolayers with exceptional photoluminescence", Scientific reports, Vol.6, No.1, 2016, pp.1-7.

[23] S. S. Gqoba, R. Rodrigues, S. L. Mphahlele Z. Ndala, M. Airo, P. O. Fadojutimi, N .Moloto, "Hierarchical Nanoflowers of Colloidal WS₂ and Their Potential Gas Sensing Properties for Room Temperature Detection of Ammonia", Processes, Vol.9, No.9, 2021, p.1491.