



IR
89460000
Iranium

ایرانیوم ۱

فصلنامه علمی-تخصصی

انجمن علمی دانشجویی شیمی دانشگاه ارومیه

پاییز ۱۴۰۳

سال اول - شماره اول



شناسنامه



صاحب امتیاز: انجمن علمی دانشجویی شیمی دانشگاه ارومیه



مدیر مسئول: مانی یزدان شناس



سردبیر و مدیر اجرایی: ثمین محمدی قشلاق



استاد مشاور: دکتر حبیب مهري زاده



ناظران علمی: دکتر آیدین بهرامی، دکتر زهرا مردانی،



دکتر حبیب مهري زاده و دکتر نادر نوروزی پسیان

هیئت تحریریه: پریسا بایرامی، رضا رستمی، نگین رستمی،



فاطمه رستمیار، سیده فاطمه رضوی، شاهین شفیعی، نوید معروفی، مهدی هوسی
و مانی یزدان شناس

ویراستاران: ثنا اسماعیل پور، رضا رستمی و نگین رستمی



طراح و صفحه آرا: فاطمه اردشیری



روابط عمومی: مریم رضائی دوست، معصومه علیپور و حدیث قربانیان



نوبت چاپ: سال اول-شماره اول- پاییز ۱۴۰۳



رایانامه: Iranium.journal@gmail.com



اینستاگرام: [@iraniumjournal](https://www.instagram.com/iraniumjournal)

فهرست



- ۱..... سخن مدیر مسئول 
- ۲..... سخن سردبیر 
- ۳..... شیمی چیست؟ 
- ۵..... پدر ویتامین ها 
- ۶..... دارو رسانی هدفمند 
- ۹..... مصاحبه با دکتر زینی زاده 
- ۱۲..... نانو پوشش ها 
- ۱۵..... پارازیت 
- ۱۶..... ملکه اتر ها 
- ۱۹..... ناجی سبز جهان 
- ۲۱..... از پردیس علم و فناوری چه می دانید؟ 
- ۲۴..... جادوی خواب 
-  منابع و مراجع 



سخن مدیر مسؤل 

حرزی که تو را به حق رساند علم است

چیزی که تو را ز غم رهاند، علم است

مالی که ز تو کس نستاند، علم است

جز علم طلب مکن تو اندر عالم

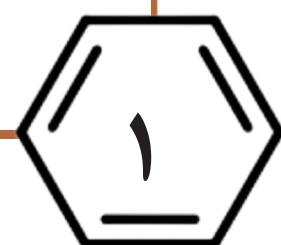
در این لحظه ای که قلم بر کاغذ می نهیم، حکایتی جدید از شیمی را به شما دوستداران علم تقدیم می کنیم. ایران‌یوم، نامی برخاسته از تلاقی عشق ما به این سرزمین بی همتا و علم زندگی است که نامش به شیمی پیوند خورده است.

شیمی، دانش زندگی، دانش جهان بینی و به عبارتی دیگری، دانش بررسی مواد و واکنش هاست. دانشی که از ساده ترین برهم کنش‌ها گرفته تا پیچیده ترین فرایندهای صنعتی را در دل خود جای داده و همچون اقیانوسی پر رمز و راز بی‌صبرانه، کشف توسط شیفتگانش را انتظار می‌کشد.

در اولین شماره از این فصلنامه، شما را به کنار پنجره‌ای که خودمان از آن نظاره گر این علم بی‌کران هستیم، دعوت به تماشای شگفتی‌هایش می‌نماییم. بیایید تا از این منظره حیرت آور در کنار همدیگر ناظر زیبایی‌های بی‌پایانش باشیم.

مانی یزدان شناس

مدیر مسؤل



منت خدای را عزوجل که طاعتش موجب قربت است و به شکر اندرش مزید نعمت.

فرهیختگان، اساتید بزرگوار و دانشجویان عزیز
مفتخریم که توانسته ایم قدمی هر چند کوچک اما با تلالو امید در روزنه ای برداریم که شاید
این روزها کمتر کسی سراغش را بگیرد. این شماره نتیجه ممارست های بی وقفه گروهی است
که تصمیم داشته اند و دارند که با آمیختن علم و عشق، راه را به سوی یک جامعه دانشگاهی
فعال و پرشور هموارتر سازند.

شیمی دنیای قوس و قزح دار علمی است که از اتم، پیوند و مولکول شروع می شود و بی هیچ
خاتمه ای در لحظه های زندگی مان جریان دارد، در این روزها این ماییم که بایستی هر بار رنگی
به رنگارنگی دلفریب آن بیافزاییم. این میدان به چابک سواران تازه نفسی نیاز دارد که با تمام
توان خویش بتازند و دلیل سرزندگی مام میهن باشند. شیمی علمی است که همیشه گشایشی
برای گره های کور دست و پا می کند، حالا نوبت ما دانشجویان است تا دست کمکی برای
طنین صدای این علم در جامعه امروز باشیم.

زمان آن رسیده که متذکر شویم دنیای حال ما به دانش آموخته ها و دانشجویانی نیاز دارد که
قدرت تحلیل و تعمق داشته باشند، مغز رویداد ها را کاوش کنند، از نقض و بطلان ها بگذرند و کلام
های نغز را به طلایه بگیرند.

مولع ایم که خون تعامل های سازنده و گفت گو های ثمربخش به قلب دانشگاهی ها بازگردد .
در نهایت از ناظران محترم علمی که همراهی شان دلگرمی بزرگ و مهر تاییدی بر مطالب هر
شماره است غایت قدردانی را داریم.

دست از مس وجود چو مردان ره بشوی

تا کیمیای عشق بیابی و زر شوی (حافظ)

ثمین محمدی قشلاق

سردبیر

پاییز ۱۴۰۳



شیمی چیست؟

در شماره اول، شما را میهمان خانه ای کردیم که میزبانان آن اساتید دانشکده شیمی دانشگاه ارومیه اند و هر کدام با تعاریف خاص خودشان، پنجره ای جدید به سمت دنیای شیمی را به روی ما می گشایند. آنچه که در این بخش آمده است، بخشی از توصیف هایی است که اساتید در پاسخ به سوال: شیمی چیست؟ داده اند...



دکتر پیمان نجفی
استاد گروه شیمی آلی

شیمی علم تبدیل مواد است، علمی است که تمام رمز کائنات در آن نهفته شده است.



دکتر آیدین بهرامی
استادیار گروه شیمی فیزیک

شیمی، علم مطالعه تغییرات است. شیمی به ما نشان می دهد که چطور کوچک ترین تغییرات در فضای اتمی و مولکولی می تواند منجر به تشکیل جهان شود.



دکتر نادر نوروزی
استاد گروه شیمی آلی

به نظر من، شیمی یعنی طبیعت، یعنی زندگی.



دکتر مسعود فرجی
دانشیار گروه شیمی فیزیک

علم شیمی پیشنیاز همه تکنولوژی ها است. در این صد سال اخیر این علم شیمی و علم مواد و متالوژی بوده که دنیای ما را متحول کرده است.



دکتر مرتضی بهرام
استاد گروه شیمی تجزیه

شیمی، زبان طبیعت است که در واکنش های کوچک آن راز های بزرگ نهفته است. شیمی، جادوی عشق است که اتم ها را به هم پیوند می زند و از این پیوند ها دنیا را زنده می کند. شیمی، رقص ذرات در طرح الهی خلقت است.



دکتر زهرا مردانی
دانشیار گروه شیمی معدنی

شیمی، هنر خلق ماده است و در آن عناصر مانند رنگ های یک پالت اند، که با هم ترکیب می شوند و یک اثر جدید خلق می کنند.



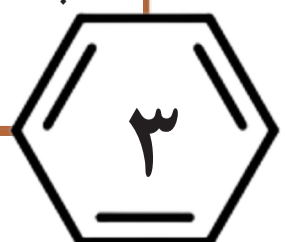
دکتر حبیب مهتری زاده
استادیار گروه شیمی کاربردی

شیمی در تعریف علم مواد و واکنش ها است، اما در عمل، علم زندگی است و در همه بخش های زندگی کاربرد دارد.



دکتر احمد پورستار
استاد گروه شیمی آلی

شیمی، راهی
به سوی زندگی بهتر است.





دکتر خلیل فرهادی
استاد گروه شیمی تجزیه

شیمی علم مطالعه تعاملات اتم ها، مولکول ها و یون ها در مقیاس میکروسکوپی و ماکروسکوپی است و آغازگر راه فناوری های پیشرفته و علوم کاربردی می باشد. شناخت جادوگری دنیای مواد با علم شیمی، امکان دست یابی به محصولات جدید، داروها، منابع نوین انرژی، حفاظت از محیط زیست و... را فراهم می سازد. در حقیقت، شیمی پل ارتباطی و چراغ هدایت میان علوم طبیعی و دستاوردهای عملی دنیای مدرن است. واکنش شیمیایی یک داستان جذاب از تغییرات و تحولات است که به زندگی ما رنگ و معنا می بخشد



دکتر ناصر صمدی
دانشیار گروه شیمی تجزیه

شیمی، علم زندگی است. چرا که تمام واکنش های مرتبط با زندگی روزمره ما شیمیایی است و همه زندگی ما در چنبره شیمی است و نمی شود از چنگ شیمی فرار کرد.



دکتر ابراهیم نعمتی
دانشیار گروه شیمی فیزیک

روز تولد علم شیمی، روزی است که بشر پا به زمین گذاشته. تمام قواعدی که بر ماده حاکم است و می تواند ویژگی های ماده را توصیف کند در گستره علم شیمی است.



دکتر بهزاد زینی زاده
استاد گروه شیمی آلی

شیمی علم واکنش ها و علم مواد است، اما به طور جامع تر شیمی، علم ساخت ترکیبات جدید از طریق انجام واکنش ها است.



دکتر قاسم مرندی
دانشیار گروه شیمی آلی

شیمی علم زندگی است، چرا که زندگی ما منطبق بر رفتار مولکول ها است. اتمی مانند فلورین در اکثر ساختار ها یک الکترون کشنده است، اما زمانی که ببیند الکترون خواهی اش، باعث متلاشی شدن مولکول می شوند، خودش الکترون از دست می دهد و می بینیم که گیرنده ترین عنصر بخشنده ترین نیز هست. در زندگی هم ما باید اینگونه باشیم.



دکتر سید علی حسینی
استاد گروه شیمی کاربردی

اینکه در عناصر بخشش الکترون باعث پایداری نسبی مولکول می شود، درسی است که باید از شیمی بگیریم. یعنی ما انسان ها در برخی مواقع باید با ایشار و از خودگذشتگی و نثار داشته هایمان به پایداری و آرامش روحی برسیم.



پدر ویتامین‌ها

کازیمز فونک، دانشمندی که همیشه مسافر بود!

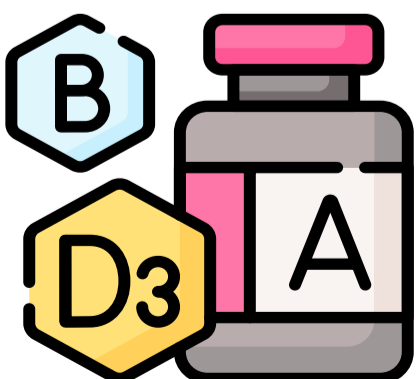
سیده فاطمه رضوی، فارغ التحصیل ارشد شیمی دارویی،
دانشگاه آزاد واحد قم

لهستان، فقط کشور ماری کوری نیست؛ بلکه اولین نفری که اصطلاح آمین‌های حیاتی یا ویتامین‌ها را ابداع کرد، نیز متولد همین کشور بود. کازیمیر فونک، ۲۳ فوریه ۱۸۸۴، در ورشو لهستان متولد شد. در ۱۴ سالگی به رشته فیزیولوژی و پاتولوژی علاقمند شد و در ۱۶ سالگی به ژنو رفت و علوم طبیعی، زیست‌شناسی، بیوشیمی و گیاه پزشکی را آموخت. فونک چون به شیمی نیز علاقه بسیاری داشت؛ به برن نقل مکان کرد و در آنجا شیمی آلی و شیمی معدنی را نیز فراگرفت، سپس در زمینه رنگدانه‌های گیاهی به تحقیق و مطالعه پرداخت.

او در سال ۱۹۰۴ به پاریس رفت و به مطالعه، تجزیه و تحلیل عناصر کمیاب موجود در بدن انسان‌ها پرداخت و در سال ۱۹۰۶ همراه با فیشر، آمینواسیدها به ویژه آلانین و سیستئین را تجزیه و تحلیل نمود. کازیمیر فونک، دکترای خود را در رشته شیمی آلی دریافت کرد و در مرکز تحقیقات بیماری‌ها در برلین مشغول به کار شد. فونک معتقد بود که بیماری‌هایی نظیر بری‌بری (کمبود تیامین یا ویتامین B1)، راشیتیس (کمبود ویتامین D)، پلاگر (کمبود نیاسین یا ویتامین B3)، اسکوروبوت (کمبود ویتامین C یا اسکوربیک اسید) و... در اثر کمبود مواد مغذی در رژیم غذایی بوجود می‌آیند. در ۲۰ ژوئن ۱۹۱۲،

اصطلاح ویتامین (حیات = Vita، ترکیبات نیتروژن‌دار = Amine) را در توصیف مواد مغذی ابداع کرد. طبق پژوهش‌هایی که انجام داد به این نتیجه رسید؛ افرادی که برنج قهوه‌ای مصرف می‌کنند کمتر دچار بیماری بری‌بری می‌شوند.

کازیمیر فونک، اولین کسی بود که نیاسین یا ویتامین B3 را استخراج و خالص‌سازی کرد. در سال ۱۹۲۲، کتاب ویتامین‌ها را منتشر کرد و در سال ۱۹۳۶، ساختار مولکولی و روش سنتز تیامین یا ویتامین B1 را ابداع کرد و در زمینه هورمون‌ها، آنزیم‌ها، کربوهیدرات‌ها، زخم‌ها و دیابت به پژوهش پرداخت. در سال ۱۹۱۱، اولین مقاله خود را در مورد دی‌هیدروکسی فنیل آلانین به زبان انگلیسی منتشر کرد. بیش از یک قرن است که میراث علمی فونک هنوز پا برجاست و به خاطر آنکه برای تحصیل و پژوهش به نقاط مختلف سفر کرده، می‌توان به او لقب دانشمند مسافر را داد. ایشان مسیر را برای استخراج و سنتز دیگر ویتامین‌ها و تولید مکمل‌های غذایی حاوی ویتامینی برای سلامت انسان‌ها، هموار کرد. او سال‌های آخر عمر خود را صرف مطالعه در مورد علل نئوپلاسم کرد و سرانجام در ۲۰ نوامبر ۱۹۶۷ در حالی که ۸۳ سال داشت در نیویورک درگذشت.



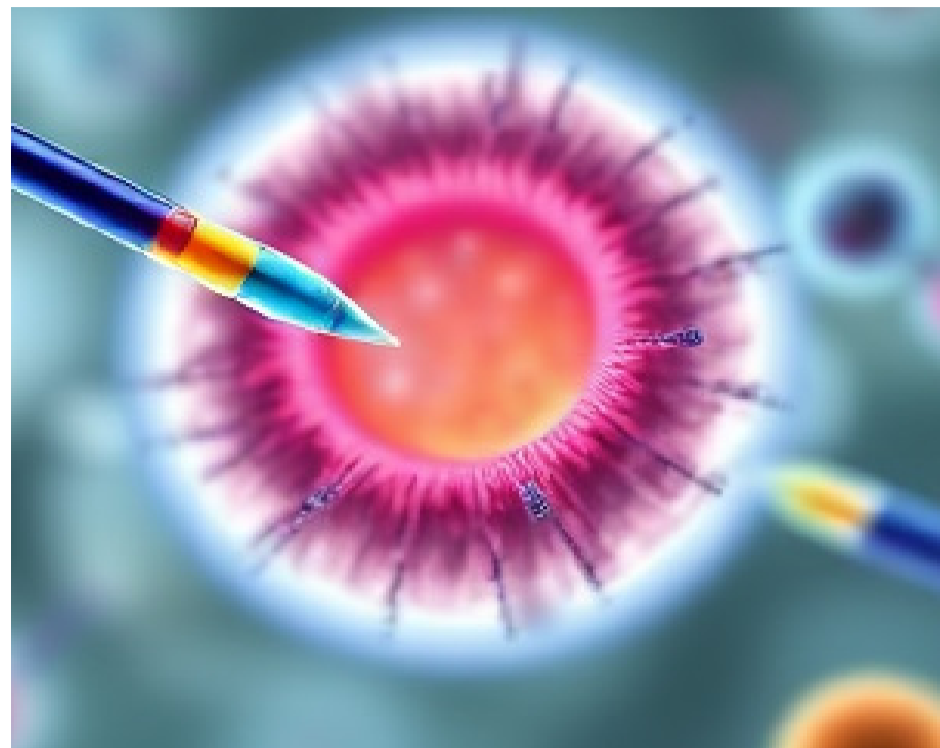
روش‌ها، مسیر پیمایش دارو در بدن، طی مواجهه با محیط اسیدی معده، عبور از اتصالات سخت سلول‌های دیواره روده و با ورود به چرخه درون کبدی همراه است، که در نهایت جذب گردش خون می‌شود.

در حال حاضر بیشتر داروها از طریق شیوه‌های سنتی و جذب سیستمیک به محل اثر خود می‌رسند و با هدر رفتن دارو در طول عبور از دستگاه گوارش، دستگاه گردش خون و بافت‌های حدواسط، دوز دارویی به صورت غیر واقعی و بیشتر از مقدار مورد نیاز برای درمان به کار می‌رود. پایه‌های این نگرش بر این اساس است که اگر غلظت کافی از دارو، وارد گردش خون شود؛ در نهایت مقداری از آن برای درمان بیماری، به محل اثر خود می‌رسد؛ ولی با این حال، میزان زیادی از دارو در بافت‌های سالم بدن، عوارض جانبی ایجاد می‌کند.

فرآیند دارورسانی هدفمند، موجب حفظ سطح غلظت‌های مناسب دارویی در مدت زمان طولانی می‌شود و موجب کاهش بسیاری از محدودیت‌های متعارف درمانی، مانند تعداد دوزهای مصرفی، غلظت اولیه دارویی و همچنین عوارض جانبی ناشی از انتشار ساده دارو در توزیع سیستمی نامشخص می‌شود.

هر سامانه تحویل هدفمند، شامل یک دارو، حامل و یک لیگاند هدفگذاری است که در آن، چگونگی توزیع، متابولیسم و جذب سلولی دارو، با توجه به خصوصیات فیزیک، شیمیایی و رفتار بیولوژیک حامل و لیگاند تعیین می‌شود.

بنابراین طراحی حامل و لیگاند مناسب، باعث افزایش کارایی دارو، در بافت بیمار و کاهش سمیت دارو، در سایر بافت‌های سالم می‌شود.



دارورسانی هدفمند

کپسول‌های جدید جایگزین تزریق انسولین می‌شوند!

شاهین شفیع، فارغ التحصیل کارشناسی شیمی کاربردی

دانشگاه ارومیه

سیستم‌های دارورسانی، به عنوان یک راه حل ممکن برای کنترل تحویل دارو، با دوز مشخص و مدت زمان از پیش تعیین شده در محل مورد هدف است. به این ترتیب فراهم کردن غلظت‌های موثر دارو در محل آسیب‌دیده، باعث افزایش تاثیر درمانی، کاهش تخریب دارو و حفظ گردش در خون به مدت طولانی تر می‌شود.

محدودیت توزیع دارو در سایر بافت‌ها، عوارض جانبی داروهای سمی ضدسرطان را کاهش می‌دهد.

سازوکارهای مختلف فیزیکی برای واسطه‌آزادسازی و تحویل دارو در مغز، سلول‌های سرطانی و انواع بیماری‌های مختلف در بدن، به میزان زیادی در حال پیشرفت است. کارایی رهایش دارو با استفاده از امواج فراصوت، میدان مغناطیسی، میدان الکتریکی و طیف نوری در ترکیب با فناوری نانو، از پتانسیل قابل توجهی برای تقویت اثربخشی بسیاری از رویکردهای درمانی برخوردار است. در این مقاله انواع روش‌های متعارف دارورسانی، الگوی رهایش دارو و سازوکارهای هدفگیری فیزیکی سامانه‌های حامل دارو بررسی می‌شوند.

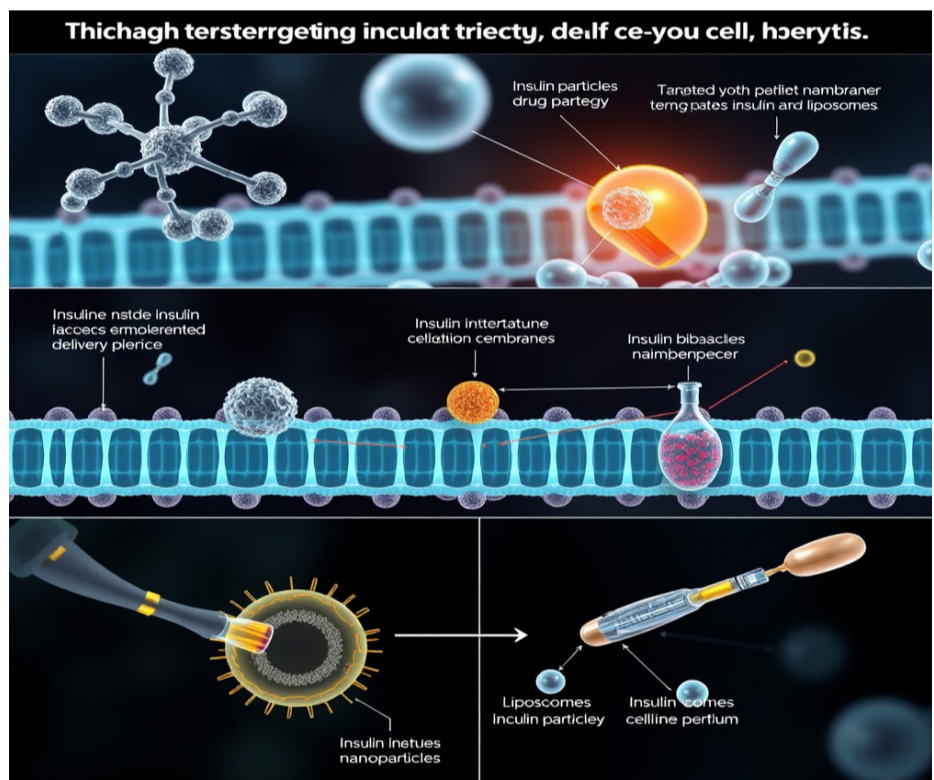
روش‌های متعارف رهاسازی دارو در بدن، عمدتاً از دو راه گوارشی (قرص، کپسول، شربت) و غیرگوارشی (مانند تزریق، قطره‌های چشمی، کرم‌های موضعی)، در فواصل زمانی مشخص مصرف دارو، صورت می‌گیرد. در اغلب این



نمایه رهایش دارو

مشخصات رهایش دارو، نتیجه‌ای از یک یا چند سازوکار مشخص آزادسازی، درون بدن است که عبارتند از: (۱) آزادسازی داروی متصل شده به سطح (۲) انتشار از عرض ماتریکس‌های حامل (۳) انتشار از دیواره میکروکپسول‌ها و میکرو ذرات (۴) فرسایش و تخریب ماتریکس حامل (۵) مکانیسم ترکیبی از فرآیند فرسایش/انتشار

((کپسول‌های جدید حاوی نانوذرات انسولین که روی میمون‌ها با موفقیت آزمایش شده‌اند، ممکن است به زودی جای تزریق‌های دردناک را بگیرند.))



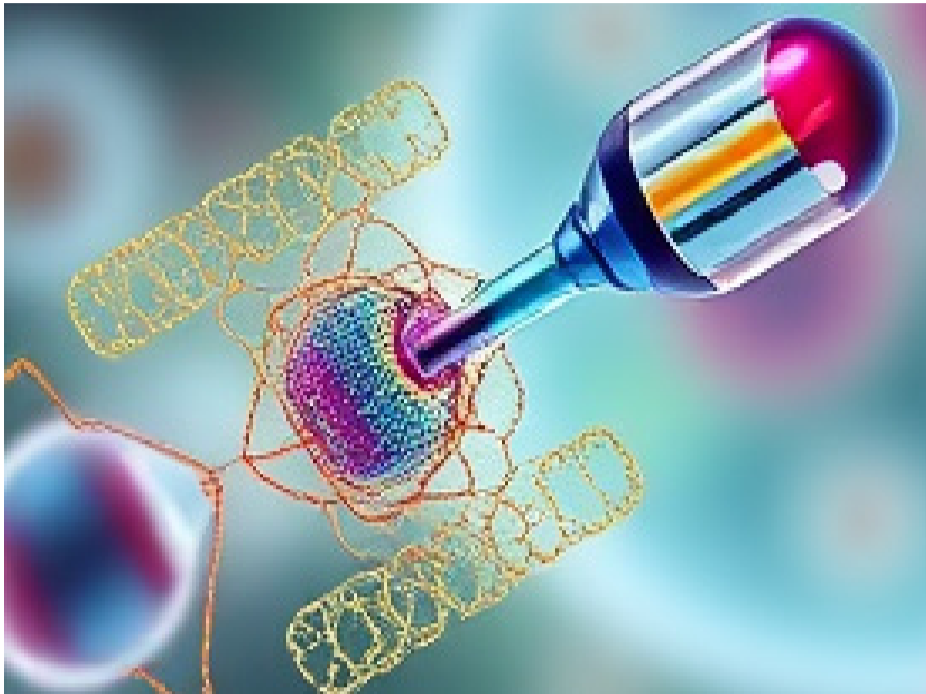
تقریباً ۴۲۵ میلیون نفر در سراسر جهان مبتلا به دیابت هستند و تقریباً ۷۵ میلیون نفر از این افراد روزانه به خود انسولین تزریق می‌کنند اما آنها ممکن است به زودی یک جایگزین جدید را برای سرنگ یا پمپ انسولین داشته باشند.

دانشمندان، یک روش جدید و هوشمند را برای تامین کردن انسولین بدن پیدا کرده‌اند.

به نقل از مدیکال اکسپرس، انسولین جدید را می‌توان با مصرف کردن یک کپسول یا حتی بهتر از آن، با خوردن یک تکه شکلات به بدن رساند.

درون این کپسول، نانوذرات کوچکی وجود دارند که انسولین در آنها محصور شده است. ابعاد این ذرات، یک ده هزارم پهنای موی انسان است و به قدری

کوچک هستند که حتی زیر میکروسکوپ معمولی هم نمی‌توانید آنها را ببینید.



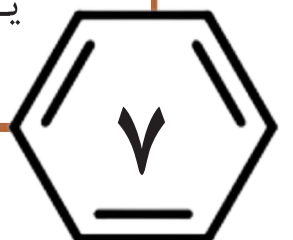
پروفسور مک کورت (استاد دانشگاه قطب شمال نروژ، از پژوهشگران این پروژه) گفت: این روش مصرف انسولین، دقیق‌تر است؛ زیرا انسولین را به سرعت به مناطقی از بدن می‌رساند که بیشتر به آن نیاز دارند. هنگامی که انسولین را با سرنگ مصرف می‌کنید، در سراسر بدن پخش می‌شود و می‌تواند عوارض جانبی ناخواسته را ایجاد کند.

پژوهشگران دانشگاه سیدنی و دانشگاه قطب شمال نروژ، سال‌ها پیش کشف کردند که می‌توان داروها را از طریق نانوحامل‌ها، به کبد رساند. سپس این روش در استرالیا و اروپا توسعه بیشتری یافت.

بسیاری از داروها را می‌توان به صورت خوراکی، مصرف کرد؛ اما افراد مبتلا به دیابت هنوز مجبور هستند انسولین را به بدن تزریق کنند.

مک کورت توضیح داد: مشکل انسولین با نانو حامل این است که در معده تجزیه می‌شود و به قسمت مورد نظر بدن نمی‌رسد؛ این یک چالش بزرگ در روند توسعه داروی دیابت است که می‌تواند به صورت خوراکی مصرف شود، اما پژوهشگران اکنون این چالش را حل کرده‌اند. وی افزود:

«ما پوششی را، ابداع کرده‌ایم تا از انسولین در برابر تجزیه شدن توسط اسید معده و آنزیم‌های گوارشی در مسیر عبور کردن از سیستم گوارشی محافظت کند و انسولین تا زمان رسیدن به مقصد یعنی کبد، ایمن نگه داشته شود. سپس، این پوشش توسط آنزیم‌های کبد از بین می‌رود و انسولین می‌تواند در کبد،



آنها پایین آمد. بابون‌های این آزمایش، طبیعی و سالم بودند؛ اما انسولین خوراکی روی موش‌هایی که واقعا به دیابت مبتلا بودند نیز آزمایش شده است. موش‌ها به هیپوگلیسمی، افزایش وزن یا تجمع چربی در کبد دچار نشدند و بر چالش‌های کنونی ناشی از تزریق‌ها و سایر انسولین‌های خوراکی غلبه کردند.



آزمایش روی انسان

کاری که اکنون باقی مانده، آزمایش کردن روش جدید روی انسان‌ها است. هانت ادامه داد: «آزمایش‌های انسانی در سال ۲۰۲۵ توسط شرکت «Endo Axiom Pty» آغاز خواهند شد. آزمایش‌های بالینی در سه مرحله انجام خواهند گرفت. در مرحله اول آزمایش، ایمنی انسولین خوراکی را بررسی خواهیم کرد و به بررسی بروز هیپوگلیسمی در افراد سالم و افراد مبتلا به دیابت نوع یک خواهیم پرداخت.» وی افزود: «گروه ما بسیار هیجان‌زده است که ببیند آیا می‌توانیم نتایج هیپوگلیسمی را که در بابون‌ها مشاهده می‌شود، روی انسان نیز نشان دهیم؛ زیرا این یک گام بزرگ رو به جلو خواهد بود.»

آزمایش‌ها از الزامات کیفی سختگیرانه پیروی می‌کنند و باید با همکاری پزشکان انجام بگیرند تا اطمینان حاصل شود که برای آزمایش کردن روی انسان ایمن هستند. پس از مرحله اول، ما اطمینان خواهیم یافت که این روش برای انسان بی‌خطر است و بررسی خواهیم کرد که چگونه می‌توان آن را جایگزین تزریق برای بیماران مبتلا به دیابت در آزمایش‌های فاز دوم کرد.»

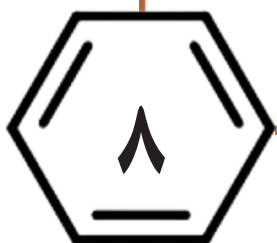
عضله و چربی بدن برای حذف کردن قند از خون عمل کند. «نیکالس هانت»، پژوهشگر دانشگاه سیدنی گفت: این بدان معناست که وقتی قند خون بالاست، انسولین به سرعت آزاد می‌شود و مهم‌تر از آن وقتی قند خون پایین است، انسولین آزاد نمی‌شود.»

هانت توضیح داد: «این یک روش علمی تر و بیمار پسندتر برای مدیریت دیابت است، زیرا خطر کاهش قند خون را تا حد زیادی کاهش می‌دهد و برخلاف تزریق که همه انسولین را یک جا آزاد می‌کند، امکان آزادسازی کنترل‌شده انسولین را با توجه به نیاز بیمار فراهم می‌آورد.»

این روش جدید مشابه عملکرد انسولین در بدن افراد سالم است. انسولین که در پانکراس تولید می‌شود، ابتدا از کبد عبور می‌کند که بخش زیادی از آن در آنجا جذب می‌شود و سطح قند خون را ثابت نگه می‌دارد. در روش جدید، نانوحامل انسولین را در کبد آزاد می‌کند که در آنجا می‌تواند جذب شود یا به خون وارد شود؛ تا در بدن به گردش درآید. هانت گفت: «وقتی انسولین را با سرنگ به زیر پوست تزریق می‌کنید، مقدار بسیار بیشتری از آن به عضلات و بافت‌های چربی می‌رسد. این اتفاق معمولا در صورت آزاد شدن از پانکراس رخ می‌دهد و می‌تواند به تجمع چربی منجر شود. همچنین، این می‌تواند به افت قند خون یا «هیپوگلیسمی» منجر شود که برای افراد مبتلا به دیابت خطرناک است.» با روش جدید، چنین عوارضی کمتر خواهند بود. علاوه بر این، نیازی نیست که تزریق شود و می‌توان داروی مورد نیاز را با یک روش محتاطانه تر مصرف کرد. همچنین، این نوع از مصرف انسولین، نیازی به نگهداری در یخچال ندارد.

آزمایش روی بابون‌ها

انسولین خوراکی روی کرم‌های لوله‌ای، موش‌ها و موش‌های صحرایی آزمایش شده است؛ اما پژوهشگران در این پروژه، انسولین را روی گروهی از میمون‌های آفریقایی موسوم به «بابون» آزمایش کردند. او ادامه داد: برای اینکه انسولین خوراکی را خوش طعم کنیم؛ آن را در شکلات بدون قند قرار دادیم. این کار به خوبی مورد استقبال قرار گرفت. ۲۰ بابون در این پژوهش شرکت داشتند و وقتی دارو را دریافت کردند؛ قند خون





انجمن علمی شیمی، در یک گپ صمیمانه، مهمان دکتر زینی زاده، استاد گروه شیمی آلی دانشکده شیمی دانشگاه ارومیه بوده است. در این بخش، پاره‌ای از این گفتگو گردآوری شده است.



آقای دکتر در ابتدا خواهشمندیم خودتان را معرفی کنید

از علایق و خواسته های دوران تحصیل و جوانی تان برایمان بگویید.

حقیقتاً من جز افرادی بودم که نسبت به علم و دانش یک دید خاصی داشتم از این بابت که از دوره دبیرستان و ابتدایی همچنان هر مرحله ای را که می‌گذراندم به فکر مرحله بعد بودم و برای دانستن، گام برمی‌داشتم. از این بابت من با توجه به ذهنیتی که داشتم همچنان احساسم بر این بود که من باید یک فردی باشم در راه علم و در یک سیستم علمی کار کنم، کاوش بکنم و بیاموزم و به همین خاطر من به صددرصد اون چیزی که احساس می‌کردم دست پیدا کردم.

آقای دکتر اگر استاد دانشگاه نمی‌شدید دوست داشتید چه شغلی را داشتید؟

عرض شود خدمت شما، اگر بنده عضو هیئت علمی نبودم. دوست داشتم که یک طراح ساختمان باشم که یکی از علایق ذاتی من هست و اگر مسیر علمی رو سپری نمی‌کردم و عضو هیئت علمی نمی‌شدم طبیعتاً در این مسیر گام برمی‌داشتم.

از علایق ورزشی و تفریحی تان صحبت کنید و اینکه بیشتر اوقات فراغت خود را چطور سپری می‌کنید؟

این‌طور برایتان بگویم که دوستان جای خود را دارند ولی بنده به شخصه جز افرادی هستم که بیشتر با خانواده هستم و ترجیح می‌دهم که در خانه و در کنار خانواده باشم، به کارهایشان رسیدگی کنم و به کارها و تحقیقات خودم بپردازم، یکی از علایقی که من در خانه دارم این هست که به اتفاق خانواده باهمدیگر فیلم تماشا می‌کنیم.

بنده بهزاد زینی زاده هستم، متولد سال ۱۳۴۸ در خوزستان. دوران تحصیل بنده از ارومیه آغاز شده و دوره دبیرستان در مدرسه شهید چمران ارومیه بودم و بعد از فارغ التحصیلی از آن مدرسه خوشبختانه در رشته شیمی دانشگاه صنعتی شریف قبول شدم و میشه گفت یکی از بهترین اتفاقات زندگی بنده بوده. الحمدلله دانشگاه رو در حدود چهار و نیم سال تموم کردم. چون در سال ۶۶ وارد دانشگاه شده بودم جنگ هم شروع شده بود و در ترم دوم همون قضیه موشک باران بین ایران و عراق شروع شد و ما هم درگیر این قضیه شدیم. حدوداً چهار و نیم سال طول کشید دوره تحصیلم را تموم کنم و بعد از آن در کنکور کارشناسی ارشد شرکت کردم و در رشته شیمی دانشگاه شیراز قبول شدم. دوره ارشد بنده ۲ سال طول کشید و در سال ۱۳۷۳ در کنکور دکتری آن دانشگاه شرکت کردم و به لطف خدا قبول شدم و دوره دکتری خود را از سال ۷۳ آغاز کردم و ۴ سال طول کشید و در رشته شیمی آلی با یکی از اساتید برجسته دانشگاه شیراز جناب آقای پروفیسور ناصر ایران پور همراه بودم. دوره دکتری خود را در زمینه کاتالیست های پایه تیتانیوم آغاز کردم و الحمدلله نتیجه کار های من موفقیت آمیز بود و یکی از شگفت انگیز ترین کار های من در آن دوره بود و بعد از آن دوره کار خود را در ارومیه آغاز کردم. در زمان تحصیل ما چون تعداد پذیرفته شدگان مقطع دکتری کم بودند، وزارت علوم دانشجویان را اجباراً بورس می‌کرد و برایشان جای یابی میکرد و من هم با توجه به اینکه اصالتاً ارومیه ای هستم و با توجه به علاقه ای که به شهر ارومیه دارم، بعد از پایان تحصیل محل کارم را دانشگاه ارومیه انتخاب کردم. ۲۶ سال هست که در این دانشگاه تدریس می‌کنم و بسیار خوشحال هستم که همچین موقعیتی برای من پیش آمده است. بنده سال دوم دکتری ازدواج کردم و حاصل این ازدواج ۲ فرزند دختر است که در حال حاضر مشغول تحصیل هستن.

آخرین فیلم یا سریالی که دیده اید چه بوده و مربوط به چه زمانی هست؟

عرض شود خدمت شما، که بنده هفته ای دو یا سه بار به اتفاق خانواده فیلم هایی که ارزش دیدن داشته باشند رو تماشا می کنیم. آخرین فیلمی که تماشا کردم فیلم (کلاه قرمزی) بود. که در رابطه با جنگ جهانی اول است. یکی از بهترین فیلم هایی که من توصیه می کنم دانشجویان ببینند، فیلم (مرد دوپست ساله) است. این فیلم یکی از تاثیر گذارترین فیلم هایی هست که دیده ام. این فیلم داستان یک مرد رباتیک هست که توسط یک خانواده خریداری می شود تا در کار های خانه کمک کند. روزگار می گذرد و مرد خانه متوجه صدایی در زیرزمین خانه اش می شود و متوجه می شود که این مرد رباتیک به موسیقی گوش می دهد و بسیار تعجب می کند. زمان می گذرد و احساس این ربات گسترش پیدا می کند و عاشق دختر خانم صاحبش می شود و..

علاقه شما نسبت به رشته شیمی از چه مقطعی شروع شد و چه وقایعی باعث شد تا شما رشته شیمی را به عنوان رشته تحصیلی خود انتخاب کنید؟

بنده چون به علم و محیط دانشگاهی علاقه مند هستم. هر رشته را به من می دادند، می توانستم نسبت به آن علاقه مند شوم. ولی به هر حال، در آن زمان، یکی از رشته های مورد علاقه من الکترونیک و کامپیوتر بود. من رشته ریاضی را در مقطع دبیرستان انتخاب کرده بودم و به اجبار باید وارد یکی از رشته های مهندسی می شدم و تنها رشته ای که از رشته ریاضی فیزیک علاوه بر رشته های مهندسی می توانستم انتخاب کنم رشته شیمی بود. بنابراین این اختیار دست من نبود که بگویم که به شیمی علاقه مند هستم.

علاقه من به رشته شیمی بعد از قبولی ام در دانشگاه و بعد از دیدن دانشگاه صنعتی شریف شروع شد. زمانی که در کلاس جناب آقای پرفسور محبوبی بودم حس و رغبت زیادی نسبت به رشته شیمی آلی داشتم و در کلاس ایشان احساس شادابی می کردم. میشه گفت من از آن زمان به شیمی آلی علاقه مند شدم و مخصوصا به بخش دارو.

در نگرش نسبت به رشته شیمی در بین دانشجویان قدیم و جدید چه تفاوت های اساسی وجود دارد؟ و اینکه دانشجویان امروزی واقعا تنبل هستند یا درمورد

دانشجویان قدیمی اغراق شده است؟

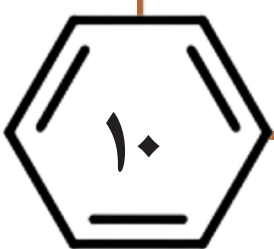
در گذشته میزان پذیرش دانشجو در تمامی رشته ها کلا کم بود و دانشگاه های آزاد و پیام نور و غیرانتفاعی وجود نداشتند و در آن زمان طبق این روال همه اجازه ورود به دانشگاه را نداشتند و افراد زرنگ و توانمند و با استعداد به دانشگاه راه می یافتند و بنابراین به دلیل محدود بودن تعداد دانشجو، دانشجویان آینده شغلی نگران کننده ای نداشتند. با افزایش پذیرش در رشته شیمی و به وجود آمدن دانشگاه های آزاد و پیام نور تعداد دانشجویان بسیار بیشتر شده و جامعه پذیرای این دانشجویان نبوده و باعث بی رغبتی شده و جای تاسف دارد؛ به خاطر همین تفاوت ها در شرایط، دانشجویان قدیم و جدید را نمی توان مقایسه کرد.

آقای دکتر لازمه موفقیت در رشته شیمی به ویژه شیمی آلی از نظر شما چیست؟

عرض به خدمتتان، در رشته شیمی آلی اگر میخواهید که یک فرد موفق شوید باید به جاذبه درونی خود توجه کنید که آیا به شیمی آلی علاقه مند هستید یا خیر؟ به نظر بنده تجهیزات و امکاناتی که در آن رشته وجود دارد؛ دانشجو را به خودش جذب می کند. شیمی آلی دنیایی از مکانیسم و واکنش است که نمی توان یک روزه یاد گرفت و نیازمند تکرار و تمرین است و طی زمان شما میتوانید یک فرد موفق در رشته شیمی آلی باشید. از این بابت که گوش دادن به ندای درون و تمرین و تکرار و مخصوصا بررسی واکنش ها و به یاد سپردن آنها می تواند به شما در رشته شیمی آلی کمک کند.

آقای دکتر اگر فرزندان شما بخواهند در رشته شیمی ادامه تحصیل بدهند آیا تشویقشان می کنید یا مانعشان می شوید؟

حقیقتا، بستگی به شرایط پذیرش دارد. همچنین باید به علاقه فرد و به بازار کار رشته ای که فرد تحصیل می کند توجه کرد. اگر بازار کار رشته مورد نظر رغبت انگیز نباشد من چنین توصیه ای برای بچه ها ندارم از این بابت که رشته شیمی و بحث بازار کارش به دلیل تعداد زیاد فارغ التحصیلان، بازار کار قابل تعریفی ندارد. و من معتقدم که اگر یک کاری آینده ای نداشته باشد بهتر است که شروع نشود.





نانو پوشش‌ها امیدی برای مدیریت زباله‌ها

مهدی هوسی، فارغ التحصیل کارشناسی شیمی محض، دانشگاه شهید مدنی

مدیریت زباله‌ها و دفن زباله یک نگرانی زیست محیطی مهم در سراسر جهان است. افزایش سریع تولید زباله همراه با محدودیت فضا در زمین برای دفع زباله، منجر به توسعه فناوری های نوآورانه برای مدیریت کارآمدتر زباله شده است. یکی از این رویکردها استفاده از نانو پوشش‌ها در مدیریت پسماند و دفن زباله است.

نانوپوشش‌ها لایه های نازکی از مواد با خواص منحصر به فرد هستند که می‌توانند برای جلوگیری از تشکیل شیرابه، کاهش انتشار گازهای گلخانه‌ای و افزایش تخریب پسماند، روی زباله‌ها اعمال شوند.

شیرابه یک ماده‌ی سمی است که هنگام نفوذ آب باران یا آب زیرزمینی از طریق زباله در محل های دفن زباله تشکیل می‌شود.

این ماده حاوی غلظت های بالایی از آلاینده های آلی، فلزات سنگین و عوامل بیماری‌زا است که می‌تواند خاک، آب های زیرزمینی و آب های سطحی را آلوده کند.

تشکیل شیرابه یک نگرانی زیست محیطی مهم است زیرا می‌تواند منجر به گسترش بیماری‌ها، آلودگی خاک و آلودگی آب های زیرزمینی شود.

به عنوان یکی از پیشکسوتان دانشکده شیمی، عمری را در وادی علم و دانش در این دانشکده سپری نموده‌اید. با توجه به تجربیات حضرت‌عالی، برای حرکت رو به جلو و قرار گرفتن در بین دانشکده های ممتاز شیمی، در کشور چه راهکارها و توصیه‌هایی دارید؟

یکی از مشکلاتی که امروزه در دانشکده ما به چشم می‌خورد کمبود امکانات آزمایشگاهی است. امیدوارم که با رفع این معضلات بتوانیم حرف اول را برای گفتن داشته باشیم. ممتاز بودن روی دوتا پایه است. یکی اینکه شما عالم های خوبی داشته باشید و خوب بتوانند فکر کنند و بتوانند هدایت کنند و دوم اینکه بتوانند آن فکر را تبدیل به عمل کنند. بنابراین ما با داشتن عالم خوب، تجهیزات مناسب و پشتوانه مالی مطمئن می‌توانیم گام های بسیار خوبی برداریم.

علی‌رغم این مشکلاتی که در این دانشکده وجود دارد دانشکده‌ی ما جز دانشکده های تراز اول کشور است که به همت اساتید زحمتکشی است که با هر مشقتی به تلاش ادامه می‌دهند.

چه توصیه‌هایی برای دانشجویان و علاقه‌مندان به حوزه شیمی دارید؟

علاقه حرف اول را می‌زند، منتها وقتی شما علاقه مند هستید من توصیه می‌کنم که از همان دوران تحصیل به فکر شغل هم باشید و همه فارغ التحصیلان قرار نیست در یک ارگان دولتی مشغول به کار بشوند به نظر بنده دانشجویان به فکر تولید یک محصول خاص بی‌افتند و از جای کم شروع به پیشرفت کنند.

فعالیت های انجمن شیمی را چطور ارزیابی می‌نمایید؟

برای شما و تمام بچه های فعال در انجمن آرزوی سلامتی و موفقیت دارم. این بحث و حرکتی که در انجمن علمی شروع شده، حرکت فوق العاده ای است، رشته شیمی نیاز به راهنما و مشوق دارد. بنابراین، این حرکتی که انجمن علمی از راه برگزاری سمینارها یا بازدیدها شروع کرده است واقعا حرکت خوبی است. توصیه می‌کنم که به این شکل پر قدرت و قوی ادامه دهید.

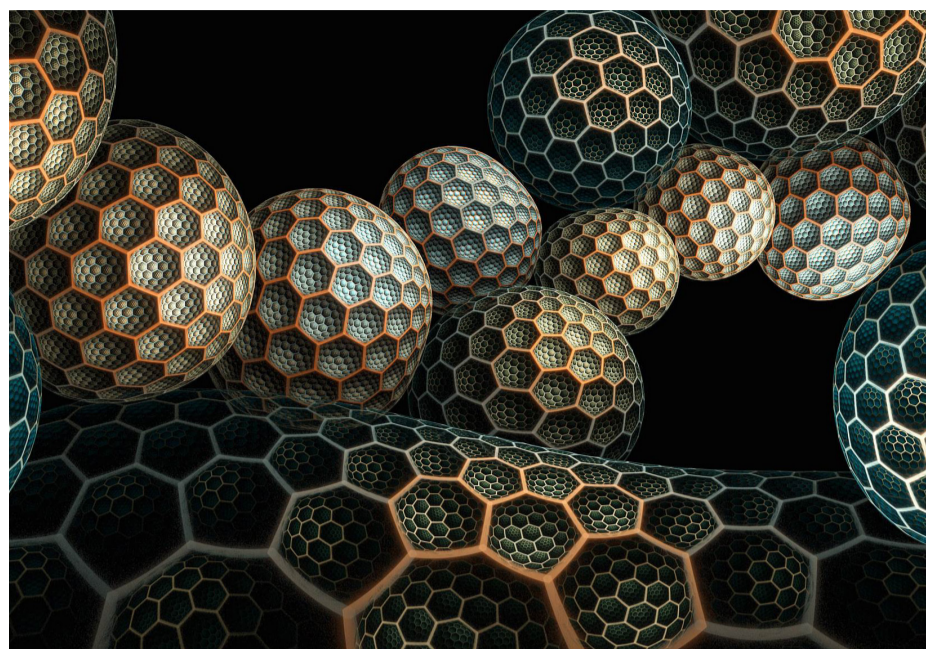
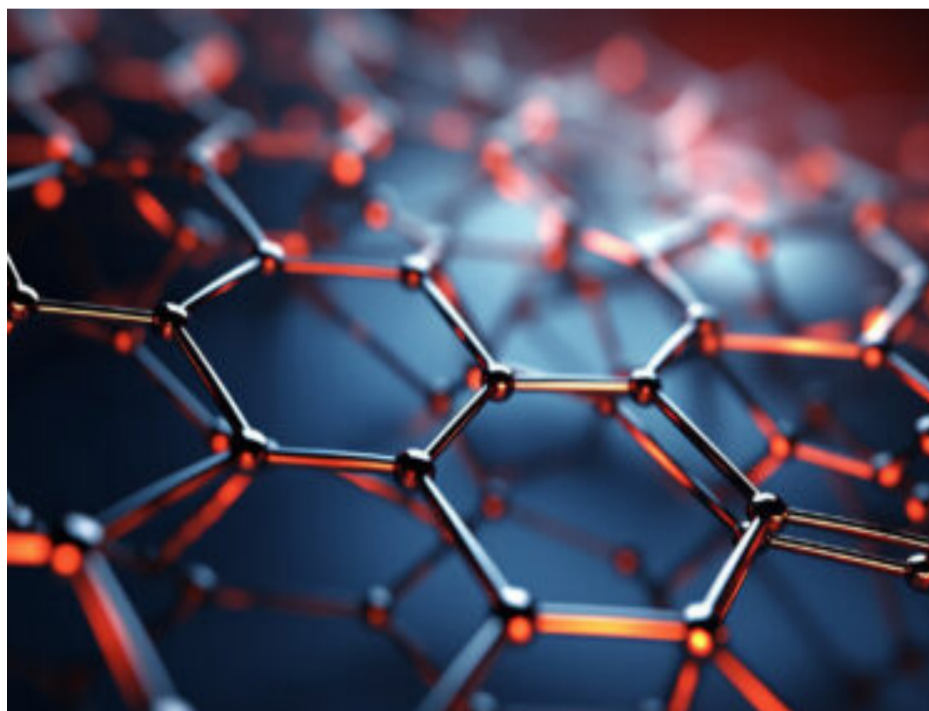
کمک می‌کنند را کاهش دهند.
انواع مختلفی از پوشش‌های نانو برای مدیریت زباله‌های دفن زباله مورد بررسی قرار گرفته‌اند، از جمله

۱. **نانو پوشش‌های اکسید فلز:** نانو پوشش‌های اکسید فلز مانند دی‌اکسید تیتانیوم (TiO_2) و اکسید روی (ZnO) نشان داده‌اند که فعالیت کاتالیزوری و خواص ضد میکروبی از خود نشان دهند.

۲. **نانو پوشش‌های پلیمری:** از پوشش‌های نانو پلیمری مانند پلی اتیلن و پلی پروپیلن برای بهبود خواص بازدارنده لاینرهای دفن زباله و کاهش نفوذپذیری شیرابه استفاده شده است.

۳. **نانو پوشش‌های مبتنی بر کربن:** نانو پوشش‌های مبتنی بر کربن مانند گرافن و نانولوله‌های کربنی، به دلیل پتانسیل شان برای بهبود خواص مکانیکی لاینرهای دفن زباله و بهبود تصفیه شیرابه مورد بررسی قرار گرفته‌اند.

۴. **نانو پوشش‌های هیبریدی:** نانو پوشش‌های هیبریدی ترکیبی از مواد مختلف مانند اکسیدهای فلزی و پلیمرها، برای نشان دادن خواص متعدد مانند فعالیت کاتالیزوری و خواص ضد میکروبی ایجاد شده‌اند.



«پوشش‌های نانو»

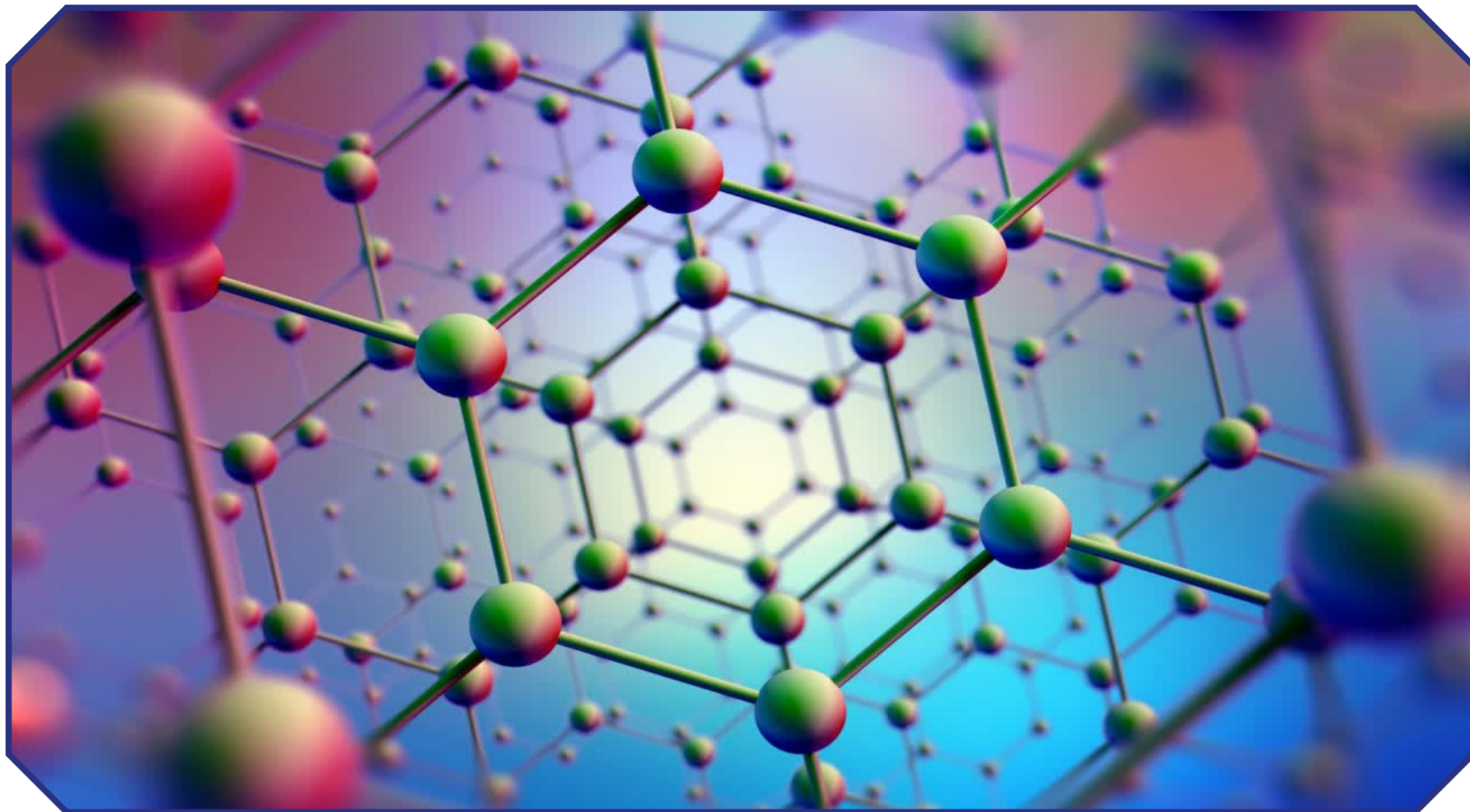
پوشش‌های نانو لایه‌های نازکی از مواد با ابعاد نانو مقیاس (معمولاً در محدوده ۱ تا ۱۰۰ نانومتر) هستند که برای اصلاح خواص روی سطح اعمال می‌شوند. این پوشش‌ها می‌توانند از مواد مختلفی از جمله فلزات، اکسیدهای فلزی پلیمرها و سرامیک‌ها تشکیل شوند. نانو پوشش‌ها می‌توانند مزایای متعددی در مدیریت زباله‌ها و دفن زباله داشته باشند از جمله:

۱. **بهبود خواص بازدارنده:** پوشش‌های نانو می‌توانند خواص بازدارندگی لاینرهای دفن زباله را افزایش داده و نفوذپذیری شیرابه را کاهش داده و خطر آلودگی را به حداقل برسانند.

۲. **دوام افزایش یافته:** پوشش‌های نانو می‌توانند دوام لاینرهای دفن زباله را بهبود بخشند و احتمال ترک خوردن و تخریب آن‌ها را در طول زمان کاهش دهند.

۳. **فعالیت کاتالیزوری:** نانو پوشش‌ها می‌توانند فعالیت کاتالیزوری را نشان دهند و باعث کاهش آلاینده‌های آلی در شیرابه و کاهش اثرات زیست محیطی زباله‌های دفن شده شوند.

۴. **خواص ضد میکروبی:** پوشش‌های نانو می‌توانند خواص ضد میکروبی نشان دهند و رشد میکروارگانیسم‌هایی را که به تولید شیرابه و آلودگی



هستند.

از طرفی دیگر، تلاش هایی برای ابداع روش های مقیاس پذیر و مقرون به صرفه برای تولید نانو پوشش ها انجام می شود و در نتیجه از پذیرش گسترده آنها اطمینان حاصل می شود.

علاوه بر این، سمیت و پیامدهای زیست محیطی نانو پوشش ها با هدف توسعه راهکارهایی برای مدیریت به دقت ارزیابی می شوند. همزمان محققان در حال کار برای ادغام نانو پوشش ها با فناوری های موجود مانند بیوراکتورها و سیستم های غشایی هستند تا عملکرد و کارایی آنها را افزایش دهند.

این ابتکارات آماده است تا پتانسیل کامل نانو پوشش ها را باز کند و کاربرد آنها را در زمینه های مختلف نشان دهد. به طور کلی نانو پوشش ها این پتانسیل را دارند که با ارائه راه حلی پایدار و مؤثر برای کاهش اثرات زیست محیطی، مدیریت پسماند دفن زباله را متحول کنند.

با وجود مزایای بالقوه نانو پوشش ها در مدیریت زباله ها و دفن زباله، چالش ها و محدودیت های متعددی وجود دارد که باید مورد توجه قرار گیرد از جمله:

۱) مقیاس پذیری: مقیاس پذیری فناوری های نانو پوشش یک چالش مهم است، زیرا تولید در مقیاس بزرگ نانو پوشش ها می تواند گران و زمان بر باشد.

۲. هزینه: هزینه نانو پوشش ها در حال حاضر بالا است و باعث می شود که رقابت با مواد و فناوری های سنتی کمتر شود.

۳. سمی: سمیت بالقوه نانو پوشش ها برای انسان و محیط زیست یک نگرانی است و تحقیقات بیشتری برای ارزیابی ایمنی و اثرات زیست محیطی آنها مورد نیاز است.

۴. چارچوب های نظارتی: چارچوب های نظارتی برای استفاده از پوشش های نانو در مدیریت زباله های دفن زباله، هنوز در حال تکامل است و نیاز به توسعه و اصلاح دارد.

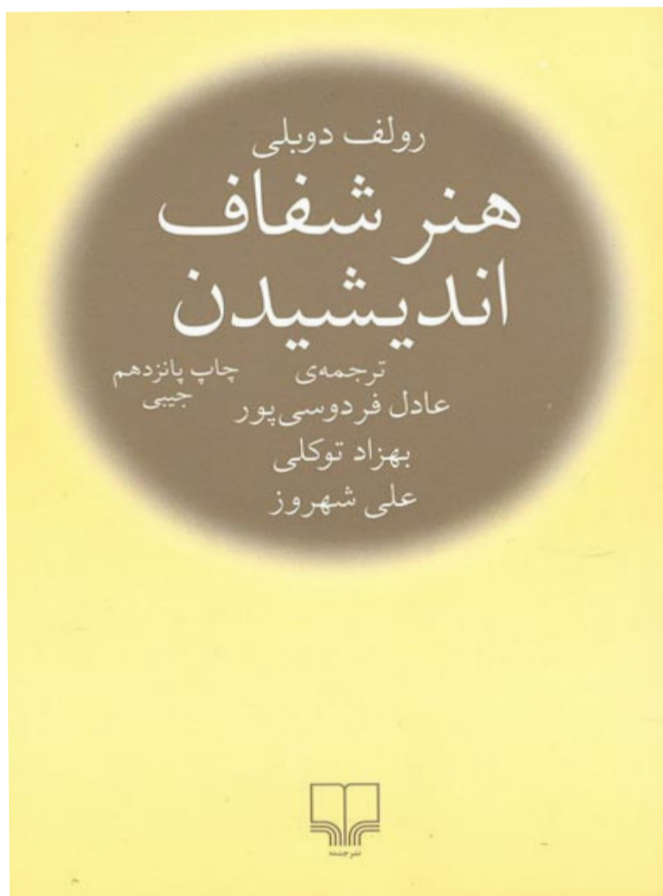
جهت گیری های آینده در حوزه نانو پوشش ها چند وجهی است. از یک طرف محققان به طور فعال در حال بررسی مواد جدید و ترکیبات مواد برای توسعه نانو پوشش هایی با خواص و عملکرد پیشرفته

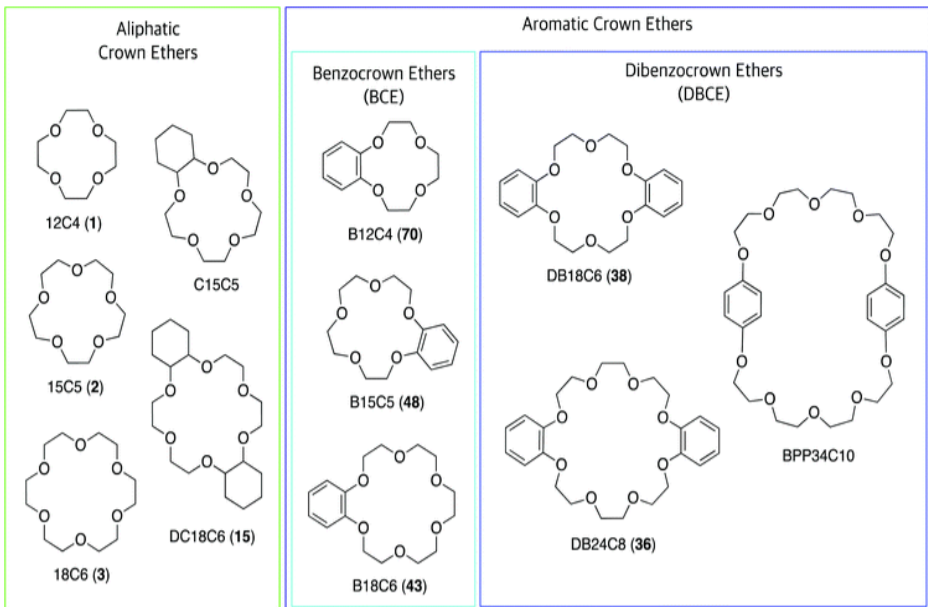


پارازیت

ماکس پلانک پس از دریافت جایزه نوبل فیزیک سال ۱۹۱۸ به تور علمی دور آلمان رفت. هر جایی که دعوت می‌شد همان سخنرانی خود را در مورد مکانیک جدید کوانتوم ایراد می‌کرد. بعد مدتی شوهر اش سخنرانی اش را از بر شده بود و یک روز به او گفت: پروفیسور پلانک اینکه هر روز یک سخنرانی را ارائه کنی حتما خسته کننده است. نظرت چیه که این بار در مونیخ تو در ردیف جلو بنشینی و کلاه شوفری من را بپوشی و من سخنرانی کنم؟ این کار برای هر دو ما تنوعه.

پلانک از این ایده خوشش آمد، بنابراین آن روز عصر راننده سخنرانی طولانی در مورد مکانیک کوانتوم ارائه کرد. در ادامه یکی از حضار بلند شد و سوالی کرد. راننده در پاسخ گفت: هرگز فکر نمی‌کردم در شهر مدرنی مثل مونیخ چنین سوال پیش پا افتاده ای رو بشنوم، شوهر من جوابش رو میده.



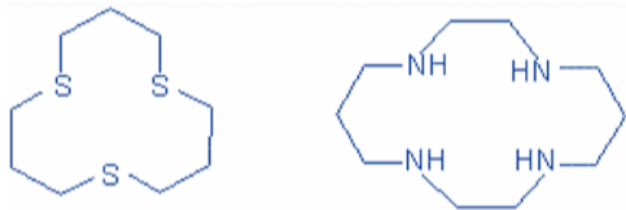


ملکه اترها

(بررسی ساختار اترهای تاجی)

پریسا بایرامی، دانشجوی کارشناسی ارشد شیمی آلی، دانشگاه ارومیه

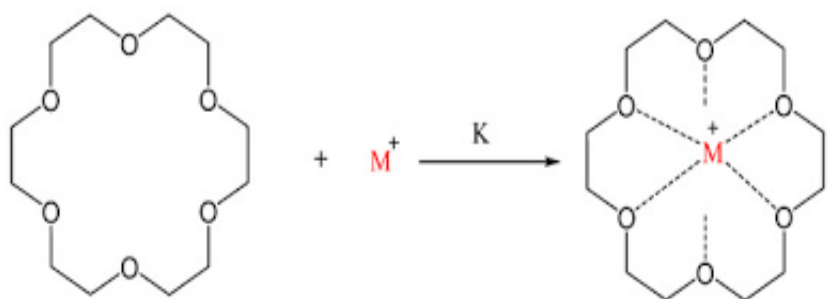
همچنین اتمهای اکسیژن ممکن است به طور جزئی یا کامل با هترواتم‌ها S، P، N یا ساختارهای هتروآروماتیک، مانند پیریدین، جایگزین شوند.



ویژگی های عجیب اترهای تاجی از برهم کنش مناسب بین واحدهای اتیلن پایدار، ساختار انعطاف پذیر آن و اتم های اکسیژن هسته دوست که به طور متقارن در اطراف حلقه چیده شده‌اند، نشات می گیرد.

این ترکیب یک حفره غنی از الکترون ایجاد می کند که می تواند مهمانان مناسب (کاتیون ها) را در خود جای دهد و همچنین به ترکیبات ماهیت نسبتاً آمفی دوستی بدهد؛ یعنی در این فرآیند، کاتیون در حفره اتر تاجی یا بین دو مولکول اتر تاجی قفل می شود.

در طول واکنش، آنیون های فعال غیر حلال آزاد می شوند که در شرایط ملایم و در محیط های خنثی می توانند به عنوان هسته دوست، باز یا اکسیدان قوی عمل کنند که مهم ترین خاصیت این ترکیبات است.



اتر های تاجی (Crown ethers) و به اختصار (CE) پلی اترهایی هستند که در آن ها اتم های اکسیژن عمدتاً توسط پل های اتیلن به هم متصل می شوند تا ساختاری شبیه تاج ایجاد کنند.

اتر های تاجی، در رایج ترین شکل خود، الیگومرهای ماکروسیکلیک اکسید اتیلن هستند که با قابلیت اتصال انتخابی به گونه های کاتیونی و خنثی مشخص می شوند، که در آنها از چهار تا حداکثر ده واحد تکرار شونده (CH₂CH₂O) به یکدیگر متصل شده اند؛ که یک یا چند گروه اتیلن از ماکروسیکل ممکن است بخشی از یک بخش آلیفاتیک مانند سیکلو هگزیل باشد. اغلب، اتم های اکسیژن با یک یا چند حلقه بنزن یا سیکلو هگزان متراکم نیز مرتبط می شوند.

اتر های تاجی را می توان به دو گروه تقسیم کرد:

- * آلیفاتیک
- * آروماتیک

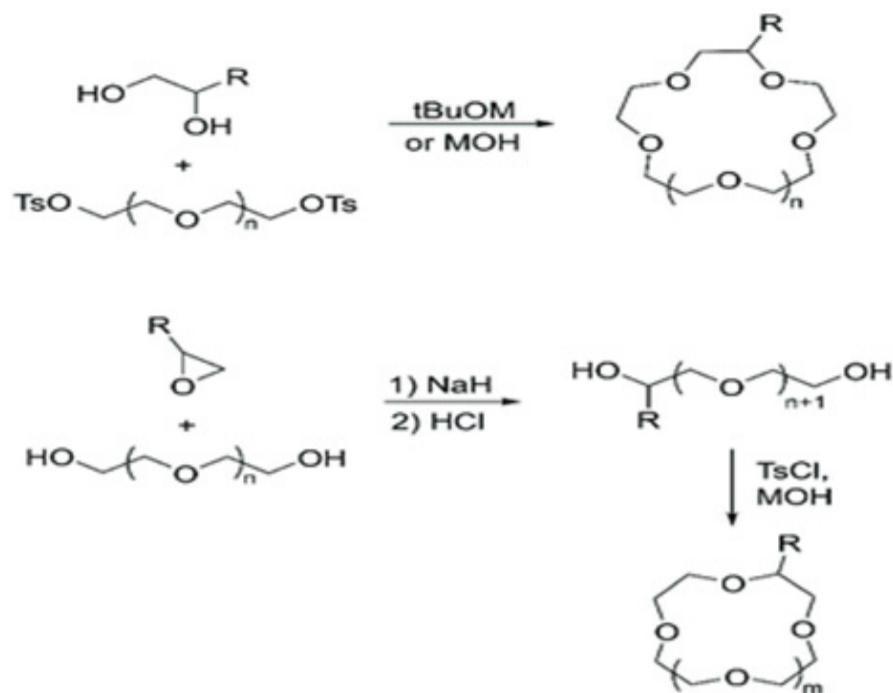
اگرچه طیف گسترده ای از ترکیبات آروماتیک در CE آروماتیک گنجانده شده اند اما حلقه بنزن رایج ترین نمونه است که باعث ایجاد اترهای بنزوکرون (BCE) و دی بنزوکرون (DBCE) می شود.

اتر های تاجی معمولاً به عنوان x-crown-y (مخفف xCy) نشان داده می شوند که در آن x تعداد اتم های موجود در حفره ماکروسیکلیک و y تعداد این اتم ها اکسیژن است؛

مانند، 18-crown-6 یا 18C6، یک اتر تاجی با حفره ای از ۱۸ اتم، که ۶ اتم آن اکسیژن است.

در شکل بالا به چند مورد از ترکیبات هر دو دسته اشاره شده است:

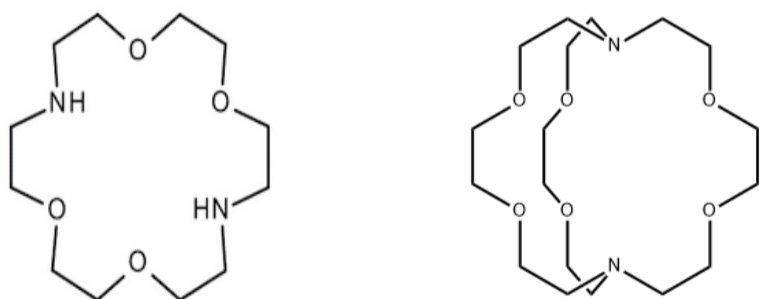
اتیلن گلیکول بدست آورد، سپس از طریق یک واکنش توسیلاسیون- ماکروسیکل سازی به اتر تاج نهایی تبدیل می شود.



معرفی kryptofix :

کریپتانت ها ترکیبات آزا پلی اتری اند که زیر مجموعه ای از اترهای تاجی هستند.

کریپتانت های چند حلقه ای حاوی دو اتم نیتروژن سر پل هستند که توسط پلی حاوی یک یا چند اتم اکسیژن به هم متصل می شوند، مانند شکل های زیر:



ساختار گروهی توخالی این ترکیبات نیز به آنها اجازه می دهد تا با یون های فلزی، به ویژه یون های قلیایی و قلیایی خاکی، کمپلکس های پایدار (کریپتانت ها) تشکیل دهند. در مقایسه با اترهای تاجی، کریپتانت ها عموماً گزینش کاتیونی بالاتر و پایداری بیشتری را نشان می دهند.

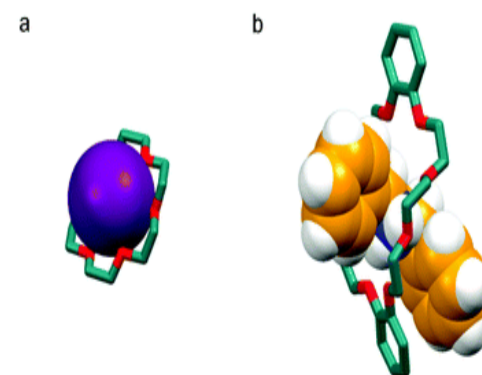
پایدارترین این ها کریپتانت های گروهی شکل با پل های چندگانه هستند. همچنین پایداری تمام کریپتانت ها به حلال مورد استفاده بستگی دارد و آزمایشات نشان می دهد که در طول انتقال از آب به متانول به میزان

پایدارترین کمپلکس ها زمانی تشکیل می شوند که اندازه حفره اتر تاجی با قطر کاتیون همبستگی داشته باشد، برای مثال Na^+ ، K^+ و Cs^+ به ترتیب دارای حلقه های ۱۵، ۱۸ و ۲۴ عضوی هستند.

مطالعات کمپلکس سازی اولیه بر تعامل بین یون های CE و فلز، نشان می دهد که این فرآیند توسط عوامل متعددی هدایت می شود، از جمله اندازه نسبی میزبان اتر و گونه ی کاتیونی، بار کاتیون، تعداد و موقعیت اتم های اکسیژن، ممانعت فضایی روی حلقه و رقابت توسط حلال.

در واقع، CE ها می توانند به طور انتخابی یون های قلیایی و قلیایی خاکی را به خود متصل کنند. همچنین کمپلکس هایی را تشکیل می دهند که به دلیل ویژگی چربی دوستی، در حلال های غیر قطبی محلول هستند، بنابراین به عنوان حامل گونه های باردار عمل می کنند. به همین دلیل، CE ها به طور گسترده در کاتالیز انتقال فاز و استخراج یون استفاده می شوند.

بررسی ها نشان می دهد که توانایی کمپلکس CE به کاتیون های فلزی محدود نمی شود، چرا که CE می تواند کمپلکس های فوق مولکولی پایدار با طیف گسترده ای از گونه های آلی در حلال های آپروتیک تولید کند؛ نمک های آرن دی آزونیموم که به آسانی توسط $18\text{C}6$ و $21\text{C}7$ کمپلکس و تثبیت می شوند، یکی از اولین نمونه های گزارش شده از گونه های غیر فلزی است که در شکل پایین مشاهده می کنید.



CE آلیفاتیک را می توان با بسته شدن ماکروسیکل اتر با افزودن هسته دوست یک دیول عامل دار به n-اتیلن گلیکول- توسیلات یا با یک روش دو مرحله ای شامل واکنش بین n-اتیلن گلیکول و یک اپوکسید مشتق شده برای تولید زنجیره باز عامل دار (n + 1)



بیودیزل

نوید معروفی، دانشجوی کارشناسی شیمی کاربردی، دانشگاه ارومیه

سوخت سبز

همه ما حداقل برای یک بار هم که شده نام سوخت سبز را در دوره تحصیل شنیده ایم. در واقع سوخت های سبز پس از بحران انرژی (که دنیا نیازمند انرژی بیشتر، با وجود منابع فسیلی کم می باشد) مطرح شدند. در کل سوخت سبز به آن دسته از سوخت ها اطلاق می شود که از زیست توده (زباله هایی که منشأ زیستی داشته باشند و از تکثیر سلولی پدید آمده باشند) به دست می آیند که می تواند زیست توده های جامد، مایع و گاز باشد.

سوخت سبز که به آن سوخت زیستی نیز می گویند، نوعی سوخت است که از مقطر کردن مواد گیاهی، میکروبی و حیوانی حاصل می شود. سوخت سبز نوعی منبع انرژی تجدیدپذیر است و در مقایسه با سوخت های فسیلی باعث آلودگی کمتر محیط زیست می شود.



انواع سوخت سبز

۱. **اتانول سبز**: (اغلب از ذرت در ایالات متحده آمریکا و نیشکر در برزیل تهیه میشود)
۲. **گازوئیل سبز**: (معمولاً از جلبک ها و سایر منابع گیاهی مشتق میشود)
۳. **بیوگاز**: (از متان حاصل از کود حیوانی و سایر مواد هضم شده بدست می آید)
۴. **بیودیزل**: یک نوع سوخت غیر سمی، ایمن، تجدیدپذیر و تجزیه پذیر است که از منابع طبیعی، نظیر روغن های گیاهی، روغن پسماندهای غذایی، چربی های حیوانی و جلبک های سبز حاصل میشود.

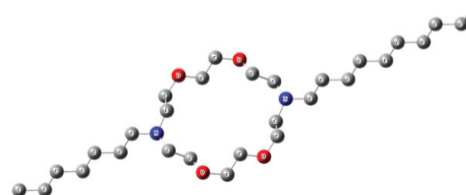
نشان می دهند. پایدارترین این ها، کریپت های کروی شکل با پل های چندگانه هستند. همچنین پایداری تمام کریپت ها به حلال مورد استفاده بستگی دارد و آزمایشات نشان می دهد که در طول انتقال از آب به متانول به میزان قابل توجهی، پایداری شان افزایش می یابد.

علاوه بر این، پایداری آنها در مقادیر PH پایین به دلیل پروتونه شدن اتم های نیتروژن سر پل کاهش می یابد. با این حال، پایداری بالای ترکیب لزوماً به معنای گزینش پذیری بالا نیست، به عنوان مثال، برخی لیگاندها کمپلکس های بسیار ضعیف اما بسیار انتخابی را تشکیل می دهند. انتخاب کمپلکس های یون قلیایی عمدتاً به اندازه حفره و شعاع یونی کاتیون ها بستگی دارد.

نوعی کریپتانت به نام «Kryptofix 222» قادر به تمایز بین تمام جفت های یون قلیایی و قلیایی خاکی است. در این گونه، افزایش چگالی لیگاند منجر به ترجیح یون های قلیایی نسبت به یون های قلیایی خاکی می کند که به دلیل اثر غربالگری کاتیون کمپلکس در برابر حلال برای Ba^{2+} بیشتر از K^{+} است و همان طور که در بالا اشاره شد معمولاً گزینش پذیری از آب به متانول افزایش می یابد، در نتیجه تشکیل کمپلکس با کاتیون های بزرگ تر بر کاتیون های کوچک تر ترجیح دارد.

به لطف خواص استرئوشیمی ترکیبات Kryptofix، آن ها برای جداسازی مخلوط های کاتیونی، توسعه مبدل های کاتیونی، استخراج انتخابی عناصر خاص از محلول های نمک و همچنین برای سم زدایی بدن بسیار مفید هستند.

از دیگر کاربرد های این ترکیبات می توان به استفاده از آن ها در حسگر ها برای تشخیص یون های فلزی در سیستم های زیستی و همچنین به عنوان حامل یا عوامل محافظتی برای برخی دارو ها و مولکول های درمانی نام برد.



به عنوان محصول جانبی تولید می کنند. این واکنش، در حضور کاتالیزور (معمولا اسید یا باز) انجام می شود و می تواند به صورت مستقیم یا غیر مستقیم صورت گیرد.



منابع تولید بیودیزل (اسیدهای چرب واکنش):
پسماند ها و ضایعات غذایی: روغن های استفاده شده در سرخ کردنی ها، روغن های خوراکی که دیگر قابل استفاده نیستند و دیگر پسماندهای چرب غذایی. **چربی های حیوانی:** چربی های گوشتی (مثل چربی گوشت گوساله و خوک)، چربی های دیگر از صنایع گوشتی، چربی مغز استخوان. **جلبک های سبز:** جلبک های میکروسکوپی که قادر به تولید روغن با بازده بالا هستند و می توانند به عنوان منبع پایدار بیودیزل مورد استفاده قرار گیرند.

روغن های گیاهی: روغن بادام، آفتابگردان، کرچک، نخل (که در مناطق گرمسیر به خوبی جواب می دهد)، سویا (یکی پرمصرف ترین منابع بیودیزل)، کلزا یا کانولا (بدلیل خواص مطلوب و تولید بالای آن).

مزایای بیودیزل ها

ایمن: این سوخت به دلیل نقطه اشتعال بالای آن (۱۵۰ درجه سانتی گراد)، غیر قابل اشتعال بوده و سبب می شود تا از احتراق و آتش سوزی ناگهانی به دور باشد.

ترکیب با سوخت دیزلی: می تواند با هر نسبتی با سوخت دیزلی ترکیب شود و همچنین باعث بالا بردن میزان روان شدگی موتور تا ۶۵ درصد، و کاهش اصطکاک قطعات موتور خواهد شد.

چربی های حیوانی و جلبک های سبز حاصل می شود. این سوخت می تواند با گازوئیل مخلوط شده و در موتورهای گازوئیل سوز به کار برده شود با این تفاوت که سبب آلودگی کمتر به محیط زیست می شود و همچنین برعکس سوخت های فسیلی نگرانی از بابت تمام شدن آن نخواهیم داشت.

دیزل

آقای رادولف دیزل مهندس مکانیک و مخترع آلمانی برای اولین بار موفق به یک اختراعی شد که به افتخار ایشان اسم اختراعش را دیزل گذاشتند. این اختراع یک موتور درون سوز بود. همان طور که گفته شد موتور های دیزلی یک موتور درون سوز اند و برخلاف موتورهای بنزینی برای احتراق نیاز به جرقه توسط شمع و وایر ندارند و احتراق در آن ها، در اثر تراکم سیلندر ها توسط پیستون ها شکل می گیرد، که این افزایش فشار داخل سیلندر ها سبب می شود دمای داخل آنقدر بالا برود که احتراق شکل بگیرد. اکسیژن (هوا) و ماده سوختنی در این موتورها توسط مجراهای ورودی به سیلندر وارد شده و در پی آن، افزایش فشار موجب افزایش دما و در نتیجه احتراق میشود.

فرآیند تولید بیودیزل

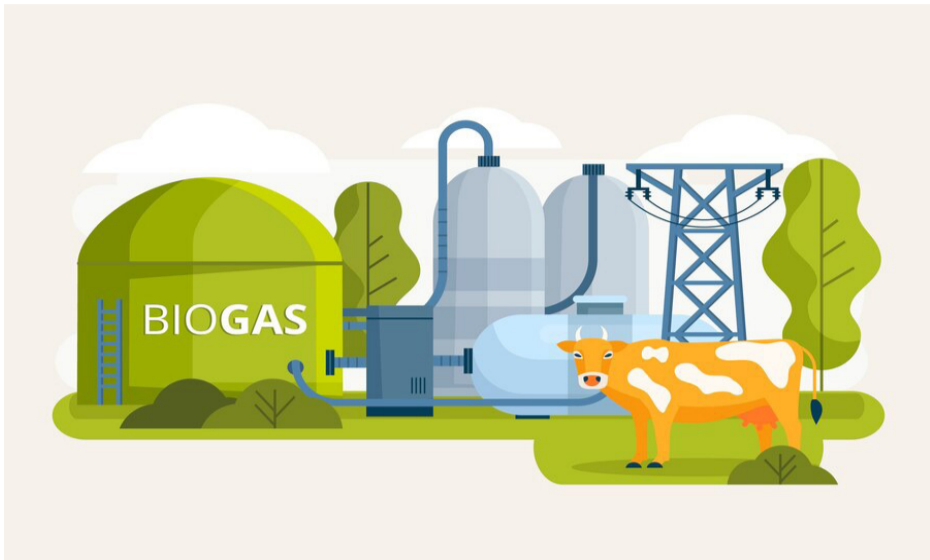
سه فرآیند تولید بیو دیزل عبارت اند از: **پیرولیز، میکروامولسیون و ترانس استریفیکیشن**

ترانس استریفیکیشن: این همان فرآیند استری شدن است که از شیمی دوران دبیرستان به یاد داریم. طی این واکنش یک الکل با یک اسید چرب واکنش داده و یک استر و یک گلیسرول تولید میشود. بنابراین می توان گفت: (بیودیزل عبارت است از ترکیب استر های مونوالکیلی زنجیره بلند اسید چرب که حاصل از واکنش یک الکل با مواد لیپیدی تجدید پذیر می باشد).

در این واکنش الکل (معمولا اتانول یا متانول) با تری گلیسریدها که همان اسید های چرب اند واکنش داده و استر را به عنوان ماده بیودیزل و گلیسرول را



با سوخت رسانی طی واکنش این ناخالصی ها با مواد و اجزایی مانند پلاستیک ها و لاستیک ها ترکیب می شود.



آلودگی کمتر: ذرات معلق، مونوکسید کربن و دی اکسید کربن کمتری تولید می کند. نسبت به سوخت های فسیلی مرسوم ۷۸ درصد دی اکسید کربن و ۵۶ درصد آلودگی های هیدروکربنی کمتر تولید می کند. ترکیباتی مانند گوگرد و سولفات را که منجر به باران های اسیدی می شوند را ندارند همچنین ۹۴ درصد عوامل سرطان زا را کمتر به جو زمین وارد می کند.

تجدیدپذیر: از مواد طبیعی و تجدید پذیر به دست می آیند و مانند سوخت های فسیلی نگرانی بابت تمام شدن منابع نداریم.

از جمله معایب بیودیزل ها

کاهش قدرت موتور: این نوع سوخت ها سطح اکسیژن بالاتری نسبت به سوخت های فسیلی دارند. هرچند که بالا بودن سطح اکسیژن آن آلودگی کمتری وارد محیط می کند که در کاهش قدرت موتور تاثیرگذار است.

کاهش کارایی: دیزل ها در دماهای پایین حالت ژله ای و توده ای پیدا می کنند و از آنجایی که بیودیزل ها و دیزل ها خواص شیمیایی و فیزیکی مشابهی دارند این مشکل دامن گیر بیودیزل ها نیز هست. بیودیزل ها به دلیل نقطه انجماد بالاتر نسبت به این دیزل ها، در دمای بالاتری نسبت به آنها دچار این حالت می شوند.

تجهیزات: تولید بیودیزل در صنعت با مشکلاتی نظیر قیمت بالا و یا نبود تجهیزات پیشرفته مواجه است. تجهیزاتاتی مانند: **راکتور ترانس استریفیکیشن** (راکتوری که فرآیند و واکنش اولیه تولید بیودیزل در آن انجام میشود)، **سیستم جداسازی** (جداسازی بیودیزل از گلیسرول که نیازمند تجهیزات پیشرفته ای است مانند سانتریفیوژ، فیلترها و ...)، **تصفیه** (برای حذف ناخالصی ها و رطوبت از بیودیزل)، **مخازن ذخیره سازی** (مخازن مخصوص برای ذخیره کردن آن و جلوگیری از آلودگی)، تجهیزات اندازه گیری (برای اندازه گیری دقیق شرایط فرایند و کنترل کیفیت محصول، اندازه گیری فشار، دما و ...)

رطوبت و ناخالصی: رطوبت و ناخالصی باعث کاهش کیفیت بیودیزل و آسیب به موتور و سیستم

از پردیس علم و فناوری چه می دانید؟

گفت و گو با دکتر مزدک رازی
(معاون پردیس علم و فناوری)

توضیحات کلی معاونت محترم پارک علم و فناوری در رابطه با پردیس علم و فناوری:

دکتر رازی: پردیس های علم و فناوری با مشارکت پارک های علم و فناوری در استان ها به وجود می آیند و تمام مزیت های اقتصادی، مالیاتی، تجاری، کسب و کار و در واقع معیارهای پذیرش شرکت ها از نظر فناوری و دانش بنیان در پردیس علم و فناوری کاملاً مشابه با پارک های علم و فناوری است. راه اندازی این پردیس ها کاملاً با مشارکت پارک های علم و فناوری است. به طور کلی در ایران پنج پردیس هم نداریم، دانشگاه ارومیه یکی از پردیس هایش که پردیس شهر است با مساحت تقریبی ۱۱ الی ۱۲ هکتار است و به عنوان پردیس علم و فناوری در نظر گرفته شده است. پردیس ها باید زیرساخت های مورد نیاز خود را داشته باشند، باید آزمایشگاه مرکزی داشته باشند و فضاهای استقرار شرکت ها،

اتاق‌های جلسه و تمام زیرساخت‌های مربوط به پشتیبانی راداشته باشند که پردیس ارومیه این ویژگی‌ها را دارا می‌باشد.

چه کسانی می‌توانند در این بخش فعالیت کنند؟

افرادی که سه مولفه را داشته باشند: اول اینکه شرکت‌ها یا هسته‌هایی که فعالیت‌هایشان حتما فناورانه باشد دوم از این فناوری ارزش افزوده ایجاد شود یعنی درآمدزایی ایجاد بشود، سوم تاجایی که ممکن است آن فناوری پیچیدگی و گلوگاه فناورانه را حل کند.

اهداف پردیس علم و فناوری چیست و اینکه تفاوت پردیس علم و فناوری و پارک علم و فناوری چیست؟

پارک‌های علم و فناوری نهادهایی هستند که زیرنظر معاونت علمی فناوری وزارت علوم یا وزارت بهداشت باشند و یا مستقلا مثل بهشت فناوری ایران و یا پردیس فناوری ایران ذیل معاونت علمی ریاست جمهوری باشند. مراکز رشد داخل پارک‌های علم و فناوری و یا پردیس‌ها قرار دارند تفاوتشان با پارک‌ها این است که پارک‌ها اکوسیستم بزرگ مادر هستند که این مراکز رشد داخل آنها قرار می‌گیرند، پردیس‌ها سیستم‌هایی هستند که با مشارکت دانشگاه‌ها و پارک‌ها به وجود آمده‌اند که برای خودشان مراکز رشد دارند. مجموعه این مراکز رشد در همه جا وجود دارد مثلا دانشگاه آزاد و علوم پزشکی هم مرکز رشد دارد که همه باید زیر پرچم پارک‌های علم و فناوری حرکت کنند. از زمانی که پردیس‌های علم و فناوری به وجود می‌آیند می‌توانند مراکز رشد هم داشته باشند.

هدف تأسیس پردیس علم و فناوری چه بوده است؟

هدف اصلی این است که دانشجویانی که در دانشگاه کار می‌کنند و آشنا به فناوری هستند را در مسیر کاربردی سازی گام برداشته و از آنها هسته‌ها را تشکیل دهند همچنین یاددهی کسب و کار حاصل از فناوری.

پردیس از تمامی ظرفیت‌های سخت‌افزاری، نرم‌افزاری و نیروی انسانی یک اکوسیستم فناورانه می‌سازد که

هم برای خود خدمت مستقل داشته باشد و هم برای اکوسیستم‌های متعدد سرویس‌دهی داشته باشیم.

تاریخ تأسیس پردیس علم و فناوری در دانشگاه ارومیه چه زمانی بود؟

پردیس دانشگاه ارومیه یک سال و نیم است که فعالیت می‌کند اما اخیرا فعالیت رسمی خود را آغاز کرده است.



نقش پردیس در ارتباط با صنعت چگونه است و چطور ارتباط دانشگاه با صنعت را برقرار می‌کنند؟

پردیس‌های مختلف سیاست‌های متفاوتی دارند، هدف پردیس دانشگاه ارومیه این است که مجتمعی از یک فناوری خاص را بوجود بیاورد و عمدتا براساس اینکه در چه زمینه‌ای بیشترین فارغ‌التحصیل را دارد این کار را انجام می‌دهد. شرط استقرار شرکت‌ها وابسته به میزان نیازمندی است. دفتر ارتباط با صنعت دانشگاه نیازمندی‌ها را از بیرون مشخص کرده و نیروی انسانی را از دانشجویان و اعضای هیئت علمی یافته و پروژه‌ها را به این افراد می‌سپارند و نتایج مستقیما وارد صنعت می‌شود. مورد بعدی این است که خود شرکت‌ها نیروی انسانی می‌خواهند تا آن‌ها را آموزش داده و تکنولوژی را به آنان انتقال دهند.

پردیس علم و فناوری به دانش‌آموختگان علم شیمی چه کمکی می‌تواند بکند؟

وقتی به شیمی نگاه می‌کنیم به همه چیز مرتبط است و یک موضوع گسترده می‌باشد و یک نگاه همسو با مهندسی شیمی دارد و هرآنچه به عنوان تحقیقات شیمی انجام میشود ابعاد مهندسی پیدا میکند و



ثبت شرکت کنید طبق قوانین آن کشور مالیات دهید و بیمه کنید و در آن کارآفرینی کنید، منتهی سرمایه گذاری خارجی با مشارکت سرمایه گذاری داخلی صورت گیرد و می‌خواهیم محصول ایرانی رویالیتی نشود و محصول دانشجوی ما به نام برند اروپایی خارج نشود به صورت قانونی شرکت در آن کشور مستقر شود لایسنس آن کشور را داشته باشد اما نام فرد تولید کننده ثبت شود.

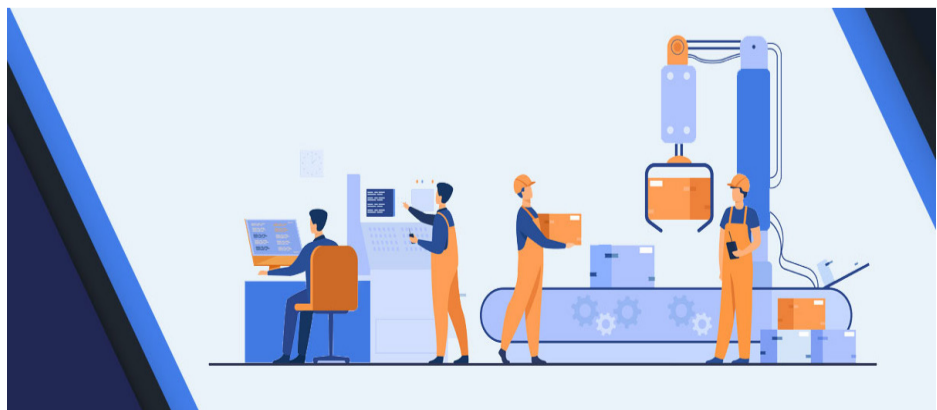
پردیس علم و فناوری چگونه بر ارتقای کیفیت تولیدات و تحقیقات شیمیایی در ایران و جهان کمک میکند؟

پردیس علم و فناوری امروزه شاید تازه تاسیس باشد و تاثیری در علم شیمیایی دنیا نداشته باشد ولی قطعاً در آینده بسیار تاثیر گذار خواهد بود.

پردیس علم و فناوری را چگونه می‌بینید و چه برنامه‌ای برای توسعه آن دارید؟

تعداد زیادی تجهیزات، نیروی انسانی و دانشجو داریم و برنامه‌های زیادی داریم. اگر برسید چه کارهایی می‌توانیم انجام دهیم در جواب می‌گویم می‌توانیم خیلی کارها بکنیم. تنها خانه خلاق واقعی و کافه فناوری‌ها مستقر خواهد شد سینما محتوا و سینما فناوری مستقر خواهد شد. بزرگترین cool work spac منطقه مستقر خواهد شد البته با کمک همه، نه فقط با کمک پرسنل و مدیر و کارشناس و ... فراخوان اتفاق خواهد افتاد برای مشارکت حداکثری خانواده دانشگاه ارومیه. اگر این مورد محقق شود و فراخوان صورت بگیرد همگان خواهند فهمید و این اکوسیستم صورت خواهد گرفت.

مهمترین هدف فراخوان کلی است که همه پای کار بیایند. ان شاء الله تور انجمن‌های علمی شروع خواهد شد و دانشکده به دانشکده خواهیم گشت تا این مسیر محقق شود.



به مهندسی نیازمند است. پردیس تمایل دارد مهندسی و رشته شیمی را همسو کند و این‌ها در قالب‌های صنایع شیمیایی، تبدیلی و مهندسی شیمی دانشگاه تعریف شود. خوراک نوآوری باید از علم شیمی باشد و با استفاده از مهندسی شیمی به صنعت تبدیل شود. دانشجویان علاوه بر واحدهای درسی، در مدرسه‌های فناورانه تأسیس شده توسط پردیس علم و فناوری شرکت کرده و افراد موفق در این زمینه را جدا کرده و به شرکت‌ها و شتاب‌دهنده‌ها معرفی می‌کنند.

پردیس علم و فناوری دانشگاه ارومیه چه دستاوردهایی داشته؟

علی‌رغم اینکه پردیس دانشگاه ارومیه نو تأسیس به شمار می‌رود، نزدیک به ۴۰ شرکت داریم و ۷ شرکت در فناوری اطلاعات وارد کردیم که میانگین turn over مالی اینها نزدیک به ۱۰۰ میلیارد تومن می‌شود و این شرکت‌ها که ۱۰ درصد ارزش افزوده را به عنوان مالیات پرداخت می‌کنند این مبلغ به عنوان منبع مالی به پردیس برمی‌گردد و ۱۰ درصد این ۱۰۰ میلیارد حدود ۱۰ میلیارد می‌شود که همین ۱۰ میلیارد تومان برای این اکوسیستم به اندازه‌ای مهم و کاربردی هست که می‌تواند زیرساخت را توسعه بدهد و دوره‌های رایگان برگزار کند و ورکشاپ‌های خیلی گران قیمت را به صورت ارزان‌تر اختیار مخاطبان قرار دهد. پردیس دانشگاه ارومیه تنها محل استقرار شتاب‌دهنده در استان است.

برای ارتقای برنامه‌های بین‌المللی چه برنامه‌ریزی‌های توسط پردیس صورت گرفته است؟

تبادلات اطلاعات با منطقه در واقع با خاورمیانه صورت گرفته که اگر بخواهیم در پردیس در حوزه انتقال دانش فنی بحث کنیم بله مذاکرات جدی‌ای صورت گرفته و ملاقاتی با دانشگاه‌ها، پارک‌ها و کارخانه‌های فناوری اتفاق خواهد افتاد. مذاکرات جدی در مورد انتقال شرکت‌ها به پردیس صورت گرفته و در منطقه نیز برنامه‌های جدی داریم. یکی از این برنامه‌های مهم پردیس مثلاً بحث شکلات سازی است، که به دلیل حمل و نقل هزینه‌های هنگفتی در پی دارد و به تولید بدون کارخانه نیاز داریم یعنی در کشور همسایه

جادوی خواب ملاتونین جادوگر

نگین رستمی، دانشجوی کارشناسی شیمی محض، دانشگاه ارومیه

هسته ایندول: یک حلقه بنزنی متصل به یک حلقه پیرولی (شامل نیتروژن).

گروه متوکسی (-OCH₃): متصل به کربن شماره ۵ در حلقه ایندول، که به ملاتونین اجازه می‌دهد با گیرنده‌های خاصی در مغز پیوند برقرار کند.

گروه آسیل آمینی (-NHCOCH₃): متصل به نیتروژن، که نقش حیاتی در فعالیت بیولوژیکی ملاتونین ایفا می‌کند.

تنظیم چرخه خواب و بیداری:

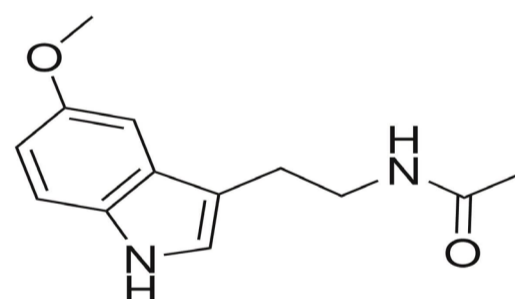
چرخش زمان خواب: وقتی که سطح ملاتونین در خون بالا می‌رود، احساس خواب‌آلودگی افزایش می‌یابد. این دقیقاً همان زمانی است که بدن شروع به آماده‌سازی برای خواب می‌کند. بیداری تدریجی: در صبح، با افزایش نور و کاهش تولید ملاتونین، بدن شما به تدریج از حالت خواب خارج شده و بیدار می‌شود.

آنتی‌اکسیدان طبیعی و محافظی برای سلول‌ها: ملاتونین یک آنتی‌اکسیدان قوی است که به مبارزه با رادیکال‌های آزاد کمک می‌کند، رادیکال‌هایی که ممکن است به سلول‌ها آسیب برسانند.

تقویت دفاع بدن: این هورمون می‌تواند به تنظیم و تقویت پاسخ‌های ایمنی بدن کمک کند، این یعنی آمادگی بیشتر برای مقابله با بیماری‌ها.

تصور کنید یک جادوگر کوچک در بدن شما وجود دارد که شب‌ها با چوب جادویی‌اش به شما می‌گوید زمان خواب است و صبح‌ها شما را به آرامی بیدار می‌کند. این جادوگر چیزی جز ملاتونین نیست، هورمونی که بیشتر به عنوان "هورمون خواب" شناخته می‌شود. ملاتونین، هورمونی شگفت‌انگیز است که توسط غده پینه‌آل در مغز تولید می‌شود.

ملاتونین (methoxytryptamine-0-N-acetyl) یک هورمون بیولوژیکی است، که نقش‌های متنوعی در تنظیم عملکردهای بدن، به ویژه خواب، ایفا می‌کند با تنظیم ریتم شبانه‌روزی بدن، نقشی کلیدی در آغاز فرآیند خواب ایفا می‌کند.



ملاتونین کی و چگونه عمل می‌کند؟

ملاتونین در پاسخ به تاریکی توسط غده پینه‌آل در مغز ترشح می‌شود. وقتی که خورشید غروب می‌کند و نور اطراف کاهش می‌یابد، بدن شما این تغییرات را حس کرده و شروع به تولید ملاتونین می‌کند. این هورمون به صورت آهسته و پیوسته وارد جریان خون شده و به مغز پیام می‌دهد که وقت خواب است.

ساختار شیمیایی: سادگی در پیچیدگی

ملاتونین با فرمول مولکولی C₁₃H₁₆N₂O₂، ترکیبی شیمیایی ساده اما بی‌نهایت مؤثر است. این مولکول شامل ساختاری ایندولی است که به دو گروه عاملی کلیدی متصل است:



ایران، سرزمین فرهنگ و فرزاندگی، همواره مشعل دار علم و دانایی در گستره گیتی بوده است. از جابر بن حیان، که او را پدر علم شیمی نامیده‌اند، تا زکریای رازی و ابوریحان بیرونی و تا به امروز، روح جستجوگر و آفرینش گر ایرانیان، چراغ راه کشف‌های بی‌پایان بوده و در آسمان دانش جهانی درخشیده است. «ایرانیوم» تجسمی است از پیوند جاودانه میان میراث درخشان دیروز و امیدهای شکوهمند فردا.

این نشریه دانشجویی، پژواک اندیشه و تلاش در میدان علم است؛ مجالی که در آن، مرزهای دانش با قلم پژوهشگران گشوده می‌شود و در گفتگوهای اندیشمندان با اساتید و صاحب‌نظران، افق‌های نوین در شیمی نمایان می‌گردد. انعکاس تلاش‌های دانشجویان و روایت لحظات ناب دانشکده نیز به جان و جوهر این مجموعه حیاتی دوباره می‌بخشد.

«ایرانیوم» آمده است تا بستری باشد برای به اشتراک گذاشتن ایده‌ها، پژوهش‌ها و دیدگاه‌های نوین در علم شیمی و فرصتی برای دانشجویان تا با صدای رسای خود در عرصه علم، قلم و اندیشه‌شان را در پی افق‌های نوین شیمی در ایران بگشایند و با قدم‌هایی استوار، ادامه‌دهنده راه پرافتخار گذشتگان خود در این علم باشند.

دکتر آیدین بهرامی 

عضو هیئت علمی دانشکده شیمی دانشگاه ارومیه

