



# ماشین‌های مولکولی

## چکیده

ماشین‌آلات، بخش جداناپذیری از زندگی انسان‌ها شده‌اند. با آغاز انقلاب صنعتی، پیشرفت و تحول در صنعت ماشین‌آلات، زندگی مردم را دچار تحول کرد. با ورود ماشین‌های بخار، در وقت و انرژی انسان صرفه‌جویی شد که از فواید اصلی این موتورها بود. با گذشت زمان و باز هم با پیشرفت، موتورهای بخار جای خود را به موتورهای الکتریکی دادند. این موتورها آلودگی موتورهای بخار را نداشتند و از بازدهی بیشتری نیز برخوردار بودند. امروزه ما با طلوعی از پیشرفت جدید در صنعت ماشین‌آلات رو به رو هستیم اما این بار، این پیشرفت قابل دیدن با چشم نیست بلکه ابعادی در حد مولکول دارد و برای دیدن آن نیاز به میکروسکوپ‌های الکترونی داریم. این پیشرفت را ماشین‌های مولکولی می‌نامیم. پژوهش‌های بسیاری در مورد این ماشین‌ها صورت گرفته است اما توسعه این ماشین‌های مولکولی پیچیده هنوز در مراحل ابتدایی قرار دارد، همانند طلوع موتورهای بخار در چند صدسال پیش.



محمدرضا ستاری  
دانشجوی کارشناسی  
رشته شیمی کاربردی  
دانشگاه قم

**کلیدواژه‌ها:** ماشین‌های مولکولی، پیوند مکانیکی، شیمی توپولوژی، روتاکسان‌ها، کاتنان‌ها

## مقدمه

### ترکیب‌های کمپلکس؛ نقطه آغاز ماشین‌های مولکولی

بخش چشمگیری از پیشرفت در ماشین‌آلات مولکولی، ریشه در ظهور کمپلکس‌های مولکولی به هم پیوسته دارد. در چنین کمپلکس‌هایی، قطعه‌ها با پیوندهای کووالانسی به هم متصل نیستند، بلکه با پیوندهای مکانیکی به هم متصل شده‌اند و مانند حلقه در یکدیگر قرار دارند. در میانه قرن بیستم، شیمی‌دانان در تلاش بودند زنجیره‌های مولکولی تولید کنند که مولکول‌های حلقه‌ای بتوانند در آن‌ها به هم متصل شوند.

در دهه‌های ۵۰ و ۶۰ میلادی، چند گروه پژوهشی گزارش دادند که توانسته‌اند مولکول‌های زنجیره‌ای تولید کنند ولی مقدار آن بسیار کم و روش تولید بسیار پیچیده بود. پس از سال‌ها، سرانجام در سال ۱۹۸۳ یک گروه فرانسوی، به سرپرستی ژان پیر ساوژ<sup>۱</sup> با استفاده از یون مس موفق به کنترل ساخت این مولکول‌ها شد.

ژان پیر ساوژ در زمینه فوتوشیمی کار می‌کرد. در فوتوشیمی کمپلکس‌های مولکولی ساخته می‌شوند که می‌توانند از انرژی موجود در پرتوهای خورشید برای هدایت واکنش‌های شیمیایی استفاده کنند.

ساوژ مدلی از یکی از این کمپلکس‌های فعال فوتوشیمیایی ساخت و متوجه شد که کمپلکس ساخته‌شده به زنجیره مولکولی شباهت دارد، به این صورت که دو مولکول در اطراف یون مس به هم آویخته شده‌اند، شکل ۱.

«تا چه اندازه کوچک می‌توانید ماشین بسازید؟» این پرسشی بود که ریچارد فاینمن<sup>۱</sup> برنده جایزه نوبل فیزیک سال ۱۹۶۵، در آغاز یک سخنرانی در سال ۱۹۸۴ مطرح کرد. او به مخاطبان حاضر در جلسه گفت: «بیا بید در مورد ساخت ماشین‌هایی با قطعه‌های بسیار ریز صحبت کنیم».

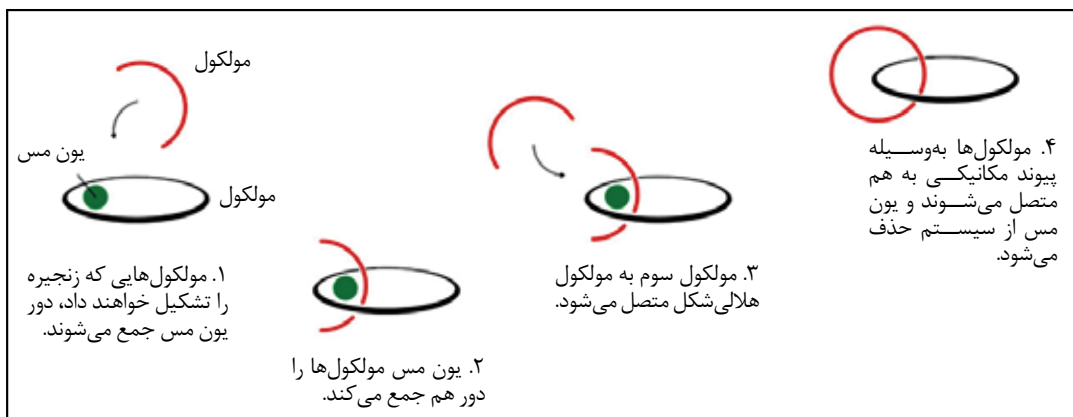
او باور داشت که می‌توان ماشین‌هایی با ابعاد نانو ساخت که در طبیعت نیز نمونه‌هایی از آن‌ها وجود دارد و تاژک‌های باکتری را مثال زد؛ تاژک‌هایی که با چرخش خود، باکتری را رو به جلو حرکت می‌دهند.

آیا انسان با دستان بزرگ خود می‌تواند ماشین‌هایی آن‌چنان کوچک بسازد که برای دیدن آن‌ها نیاز به میکروسکوپ الکترونی باشد؟

یکی از این راه‌ها، ساختن دستی کوچک‌تر از دست انسان و برابر با ابعاد ماشین است که می‌تواند این ماشین‌ها را بسازد. به گفته فاینمن، این راه امتحان شده بود ولی موفقیت بزرگی نداشت.

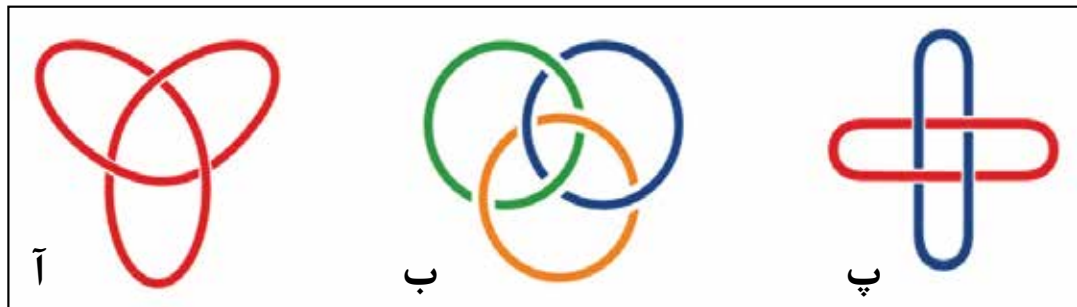
هدف از سخنرانی فاینمن، الهام بخشیدن به پژوهشگران بود تا بتوانند محدودیت‌ها را در ساخت این ماشین‌ها کنار بزنند. فاینمن در پایان سخنرانی خود با شیطنت گفت: «اوقات خوبی

در طراحی مجدد ماشین‌آلات مشابه داشته باشید تا ببینید که آیا می‌توانید این کار را انجام دهید یا خیر. ۲۵ تا ۳۰ سال به آن زمان دهید، قطعاً استفاده سودمندی از آن خواهید برد، آن استفاده چیست؟ من نمی‌دانم».

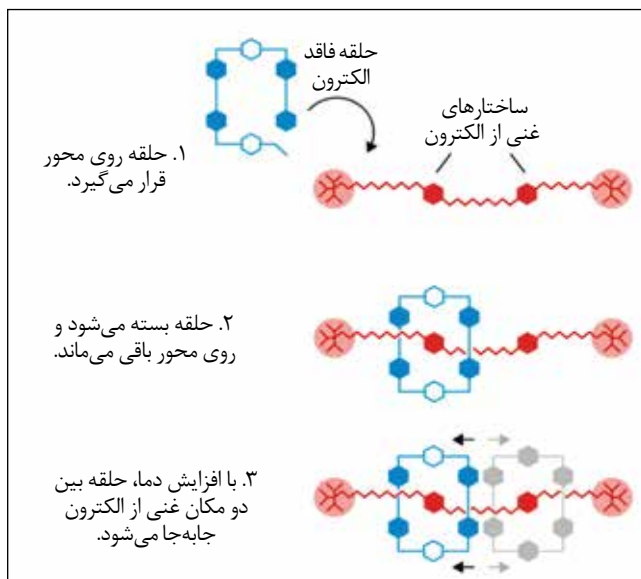


▲ شکل ۱ به کمک یون مس، مولکول ها با پیوند مکانیکی با هم پیوند می یابند.

در پژوهش ها و تلاش های قبلی برای ایجاد مولکولی مشابه، پژوهشگران توانسته بودند تنها به بازدهی چند درصدی برسند اما به لطف یون مس، ساوژ به بازده چشمگیر ۴۲ درصد دست یافت. با این روش انقلابی، شیمی توپولوژی<sup>۳</sup> - بخشی از علم شیمی که در آن معمولاً با استفاده از یون های فلزی، کمپلکس ها را به طور فزاینده ای مانند زنجیره یا گره های پیچیده به هم پیوند می زنند - دوباره زنده شد. ژان پیر ساوژ و جیمز فریزر استودارت<sup>۴</sup> رهبران این زمینه هستند و مولکول های پیچیده ای را ساخته اند، شکل ۲.



▲ شکل ۲ (آ) مولکول گره سه پره<sup>۵</sup> ساخته شده توسط ساوژ. (ب) مولکول حلقه های برومین<sup>۶</sup> ساخته شده توسط استودارت. (پ) گره سلیمان<sup>۷</sup> ساخته شده توسط ساوژ و استودارت.



▲ شکل ۳ (آ) استودارت، یک مکان انتقال مولکولی ایجاد کرد تا حلقه به صورت کنترل شده در امتداد محور حرکت کند.

## حال این مولکول ها چه ربطی به ماشین های مولکولی دارند؟

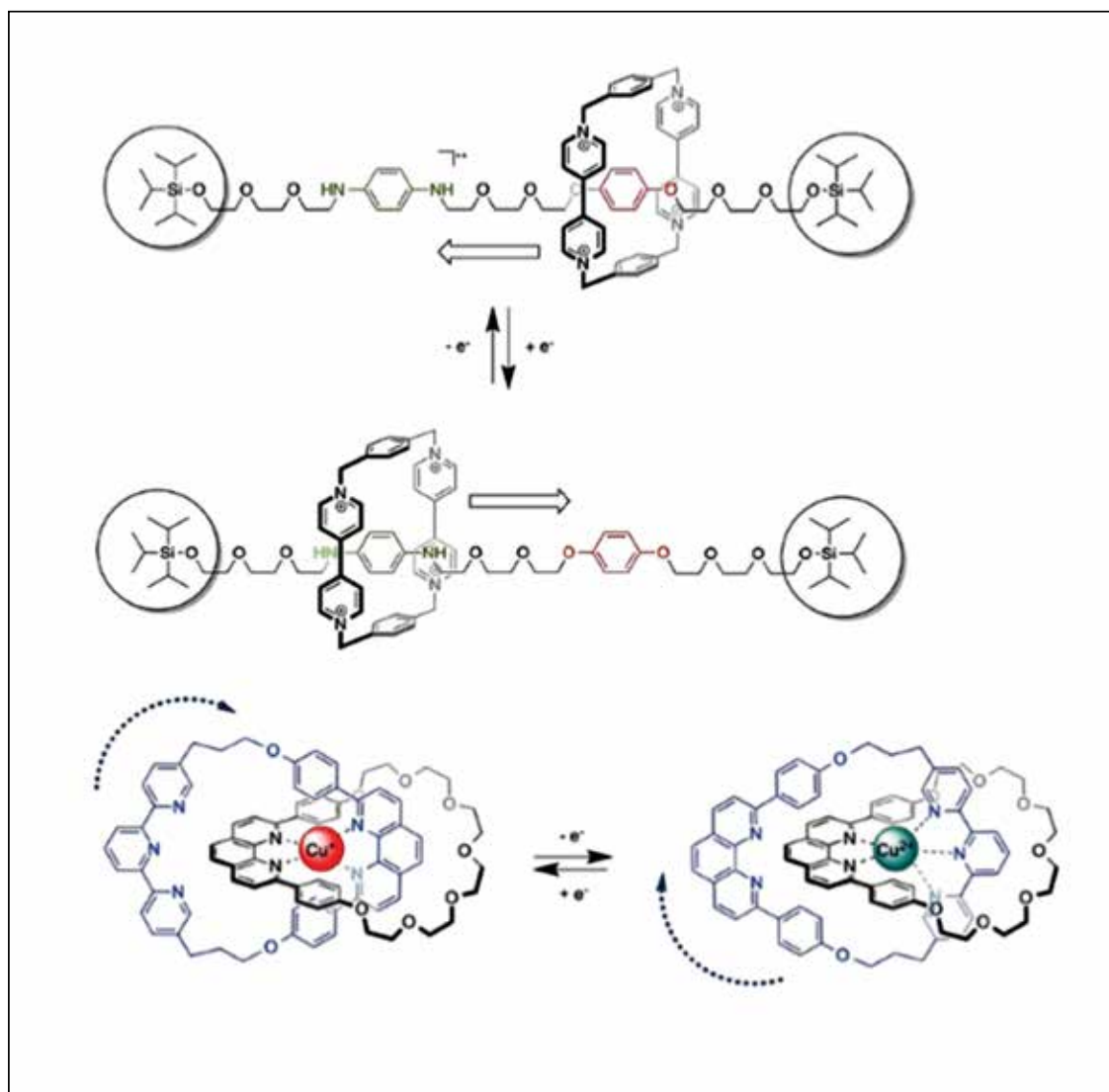
یک ماشین برای اینکه وظیفه ای را انجام دهد باید از چند قسمت تشکیل شده باشد که بتوانند نسبت به یکدیگر حرکت کنند. ساوژ متوجه شد که دو حلقه به هم پیوسته این نیاز را برطرف می کند. یعنی دو حلقه به هم پیوسته توانایی حرکت محدود دارند. در سال ۱۹۹۴، گروه ساوژ موفق شد که یک کاتنالی<sup>۸</sup> یا همان مولکول های در هم پیچیده را تولید کند که در آن یک حلقه به طور کنترل شده دور حلقه دیگر می چرخد. هنگامی که انرژی اضافه ای به مولکول داده می شود، می توانست یک دور دیگر بچرخد. این، نخستین ایده ماشین های مولکولی غیر بیولوژیکی بود.

پیش از آن یعنی در سال ۱۹۹۱، استودارت و گروهش، یک حلقه باز بدون الکترون و یک محور دارای دو مکان غنی از الکترون ساختند. هنگامی که این دو مولکول در یک محلول قرار گرفتند حلقه بدون

الکترون، جذب محور غنی از الکترون شد. در مرحله بعد، دهانه حلقه را بستند تا حلقه روی محور مولکولی باقی بماند. در نتیجه آن‌ها توانستند که یک روتاکسان<sup>۹</sup> ایجاد کنند؛ ساختاری شامل یک مولکول حلقه‌ای، روی محوری مولکولی که به صورت مکانیکی به آن متصل شده است.

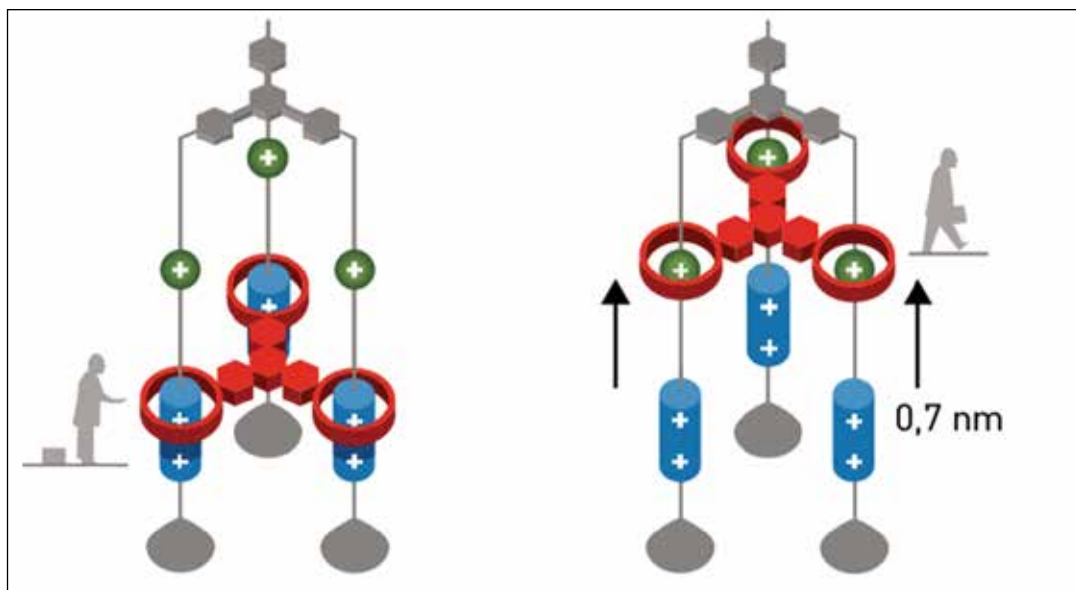
پس از آن استودارت با دادن گرما به روتاکسان، حلقه را به صورت کاملاً کنترل شده در محل‌های غنی از الکترون روی محور مولکولی، به عقب و جلو هدایت کرد، شکل ۳.

این گروه، یک حلقه بیس - پاراکوات سیکلوفن<sup>۱۰</sup> را به محور روتاکسان شامل دو گروه غنی از الکترون بنزیدین<sup>۱۱</sup> و دی فنول‌ها وارد کردند. در طی چرخه‌های اکسایش - کاهش و یا تغییرات pH، این حلقه با کسب انرژی بین دو مکان غنی از الکترون یعنی بنزیدین و دی فنول‌ها جابه‌جا می‌شود. گروه ساوژ نیز یک کاتنانی طراحی کرد که در آن تریپیریدین<sup>۱۲</sup> و فنانترولین<sup>۱۳</sup> ساختارهای حلقه‌ای را تشکیل دادند و در مرکز آن‌ها یون  $Cu^+$  قرار داشت. با کاهش و اکسایش این یون، یکی از این دو حلقه‌ها جابه‌جا می‌شد، شکل ۴.



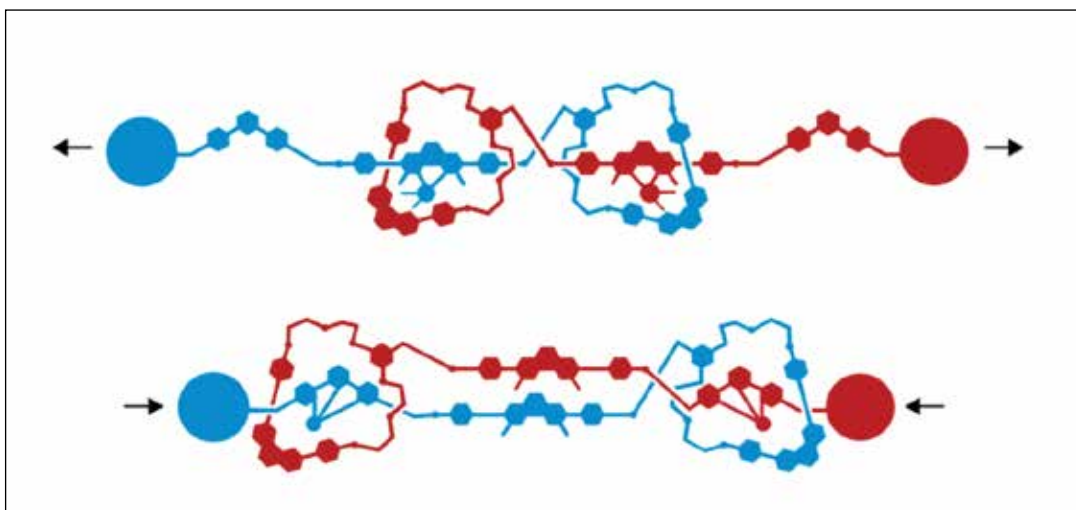
▲ شکل ۴ حرکات کنترل شده الکتروشیمیایی کاتنان‌ها

از سال ۱۹۹۴، گروه استودارت از روتاکسان‌های مختلفی برای ساخت ماشین‌های مولکولی استفاده کرد. یکی از این مولکول‌ها بالابر مولکولی نام دارد که در سال ۲۰۰۴ ساخته شد، شکل ۵. این مولکول می‌تواند با اعمال نیرویی برابر با ۲۰۰ پیکونیوتون خود را ۰/۷ نانومتر بالاتر از سطح بیاورد. در سال ۲۰۰۵ نیز ماهیچه مصنوعی ساخته شد که در آن، روتاکسان‌ها با انقباضی در حدود ۲/۸ نانومتر توانست یک لایه طلا را بسیار نازک را خم کند.



▲ شکل ۵ بالابر مولکولی استودارت

گروه استودارت همچنین توانست تراشه‌ای رایانه‌ای مبتنی بر کاتنان و روتاکسان بسازد. در این تراشه صدها روتاکسان وجود دارد که توانایی ذخیره ۱۶۰ کیلوبایت اطلاعات را با ظرفیت ۱۰۰ گیگابایت بر سانتی‌متر مربع دارد. شاید این مقدار کم باشد اما در مقایسه با تراشه ریزی که امروزه در رایانه‌ها قرار دارد بسیار ریزتر است و ممکن است انقلابی بزرگ در زمینه فناوری اطلاعات ایجاد کند. ساوژ همچنین پتانسیل روتاکسان‌ها را بررسی کرد. در سال ۲۰۰۰ او موفق شد دو مولکول حلقه‌ای را دور و یا نزدیک کند چنان‌که ساختار الاستیکی از خود نشان دهند. این ساختار شبیه ساختار عضلات انسان است، شکل ۶. این تیم همچنین توانست ساختاری شبیه به یک موتور بسازد که در آن حلقه‌های روتاکسان، به‌طور متناوب در جهت‌های مختلف می‌چرخند.



▲ شکل ۶ ساوژ توانست دو مولکول حلقوی با ساختاری مشابه ساختار عضلات انسان را به هم نزدیک و یا دور کند.

### نخستین موتور مولکولی کنترل‌پذیر

تا این جای کار، ما توانستیم موتورهای مولکولی بسازیم که در جهت‌های مختلفی به‌طور متناوب می‌چرخند اما هدف، تولید موتورهایی با این ویژگی است که بتوانند در یک جهت بچرخند و بتوان آن‌ها را کنترل کرد. در دهه ۱۹۹۰، تلاش‌های مختلفی در این باره صورت گرفت که در نهایت برای نخستین بار، بن فرینگا<sup>۱۴</sup> توانست موتور مولکولی کنترل‌شده‌ای را بسازد. در سال ۱۹۹۹، نخستین موتور مولکولی با توانایی چرخش در یک جهت توسط بن فرینگا ساخته شد. در حالت عادی، حرکت

مولکول‌ها به صورت تصادفی است. به طور متوسط یک مولکول در حال چرخش، چند بار به سمت راست و چند بار نیز به سمت چپ حرکت می‌کند اما فرینگا مولکولی را طراحی کرد که به صورت مکانیکی بتواند در یک جهت خاص بچرخد، شکل ۷.

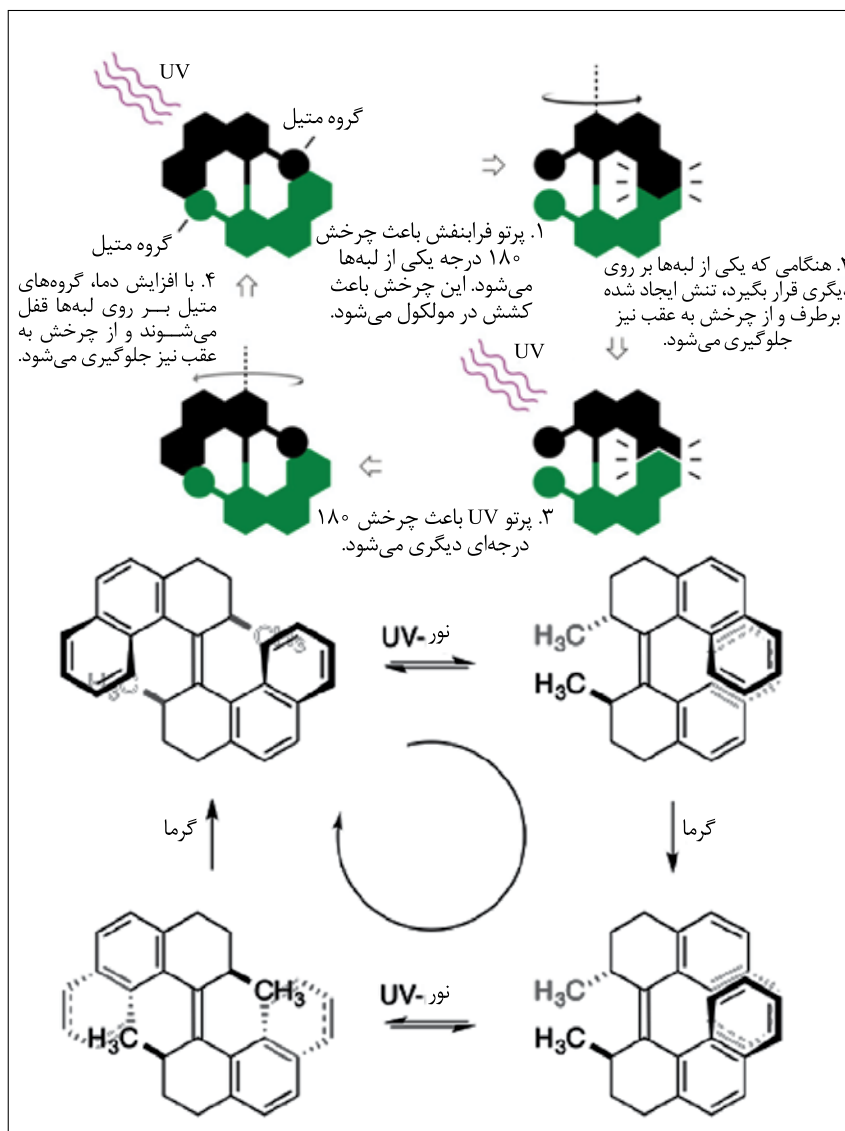
در واقع این موتور از دو بخش مولکولی تشکیل شده است که این دو بخش با پیوند دوگانه به هم متصل هستند.

با تابش یک پالس پرتو فرابنفش، یکی از لبه‌های چرخان،  $180^\circ$  درجه در محور پیوند دوگانه کربن - کربن می‌چرخد و مانند چرخ‌دنده‌ای در لبه دیگر قفل می‌شود. با پالس بعدی، لبه چرخان  $180^\circ$  درجه دیگر می‌چرخد و این چرخش بارها در یک جهت ادامه می‌یابد.

این طراحی هوشمندانه از فرینگا، جهشی عظیم در توسعه ماشین‌آلات مولکولی بود. فرینگا و همکارانش مشکل چرخش چند جهتی مولکول‌ها را با این طرح رفع کردند و سال‌های بعد از آن چندین نسل از این گونه موتورها طراحی شدند.

به عنوان نمونه‌هایی از پیشرفت‌های مرهون این طراحی می‌توان به این موارد اشاره کرد:

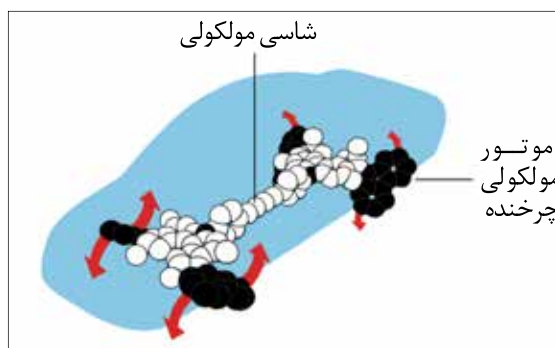
- در سال ۲۰۱۴، گروه فرینگا توانست این موتور را بهینه کند و سرعت آن را به ۱۲ میلیون دور بر ثانیه برساند.



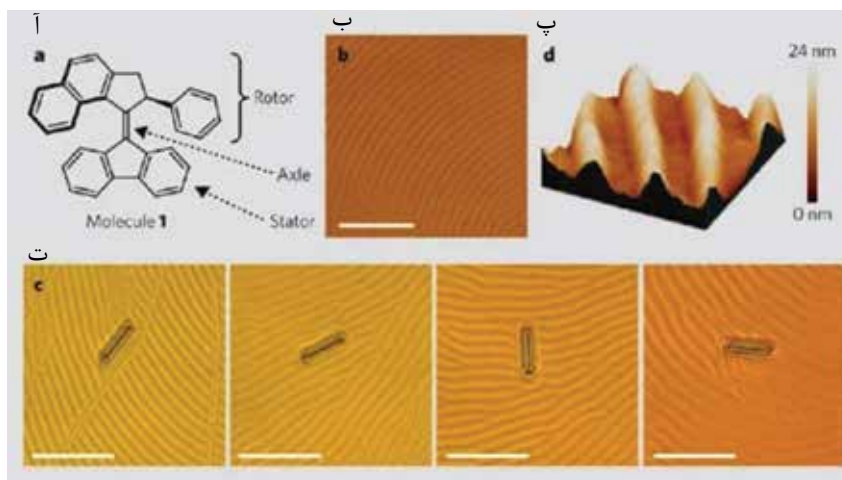
▲ شکل ۷ موتور مولکولی فرینگا. گروه وی موتور را بهینه کرد چنانکه امروزه با سرعت ۱۲ میلیون دور بر ثانیه می‌چرخد.

- در سال ۲۰۱۱، یک نانوماشین چهار چرخ متحرک ساخته شد؛ یک شاسی مولکولی، چهار موتور را که به عنوان چرخ عمل می‌کنند در کنار هم نگه می‌دارد و هنگام چرخش چرخ‌ها یا همان موتورها، اتومبیل از روی سطحی به سمت جلو حرکت می‌کند، شکل ۸.

▶ شکل ۸ نانو ماشین چهار چرخ فرینگا



- در آزمایشی دیگر، گروه فرینگا با استفاده از موتورهای مولکولی مشابه توانست جسمی به طول ۲۸ میکرومتر (۱۰ هزار برابر بزرگ‌تر از موتورهای مولکولی) را بچرخاند. در این آزمایش، آن‌ها موتورها را در یک بلور مایع قرار دادند به طوری که یک درصد از سامانه، موتورهای مولکولی را شامل می‌شد. هنگامی که پژوهشگران موتورها را چرخاندند، متوجه شدند که با چرخش موتورها، ساختار بلور مایع تغییر می‌کند. آنان جسمی را بالای بلور مایع گذاشتند و مشاهده کردند که آن جسم به دلیل حرکت موتورها می‌چرخد، شکل ۹.



▲ شکل ۹ (آ) ساختار موتور،  
 (ب) بافت چندضلعی یک فیلم بلوری آلیپده شده با موتور مولکولی،  
 (پ) میله شیشه‌ای با تابش نور فرابنفش، روی بلور مایع می‌چرخد. هر عکس از چپ به راست با فواصل ۱۵ ثانیه‌ای گرفته شده است.  
 (ت) ساختار سطح فیلم بلور مایع.

[برای مشاهده فیلم، می‌توانید بارکد زیر را با گوشی هوشمند خود اسکن کنید.]



## نتیجه‌گیری

تمام این رویدادها، از اوایل دهه ۱۹۸۰ جایی که ساوژ، استودارت و فرینگا، پیوند مکانیکی و چرخش یک‌جهتی را در ماشین‌های مولکولی ابداع کردند، آغاز شده است. به همین خاطر، این سه دانشمند، جایزه نوبل شیمی سال ۲۰۱۶ را برای طراحی و ساخت ماشین‌های مولکولی از آن خود کردند. در طول این سال‌ها و تا امروز، ساخت ماشین‌ها و اکتشافات بسیاری صورت گرفته است اما کارهای این سه نفر منجر شد تا پژوهشگران سراسر جهان، از این مولکول‌ها به‌عنوان جعبه‌ابزار شیمیایی استفاده کنند. یکی از بارزترین این نمونه‌ها، ساخت روبات مولکولی بر پایه روتاکسان است که می‌تواند آمینواسیدها را به هم متصل کند. اکنون با گذشت حدود ۳۷ سال از سخنرانی فاینمن، ما توانایی پاسخ به پرسش او با این مضمون «تا چه اندازه کوچک می‌توانید ماشین بسازید؟» را داریم؛ پاسخ ما هم‌اکنون این است: حداقل ۱۰۰۰ برابر باریک‌تر از یک تار مو.

## \* بی‌نوشت‌ها

1. Feynman, R.
2. Sauvage, J. P.
3. Topological chemistry
4. Stoddart, J.F.
5. Trefoil knot
6. borromean rings
7. Solomon's wisdom
8. Catenane
9. Rotaxane
10. Bis-paraquat cyclophane
11. benzidine
12. Terpyridine
13. phenanthroline
14. Feringa, B.

## \* منابع

1. www.nobelprize.org/uploads/2018/06/popular-chemistryprize2016-1.pdf
2. www.nobelprize.org/uploads/2018/06/advanced-chemistryprize2016-1.pdf
3. www.nature.com/articles/440163a#MOESM1