

راز واکنش‌های مولکولی فاش شد

محققان مکانیسمی کشف کرده اند که در آن مولکول‌ها بدون نیروهای خارجی با یکدیگر واکنش نشان می‌دهند.



محققان مکانیسمی کشف کرده اند که در آن مولکول‌ها بدون نیروهای خارجی با یکدیگر واکنش نشان می‌دهند.

به گزارش خبرگزاری مهر به نقل از اینترستینگ انجینیرینگ، این امر روند تبدیل مواد ساده به ساختارهای پیچیده را روشن می‌کند و کاربردهای فناورانه دارد.

محققان دانشگاه‌های ایالتی مین و پنسیلوانیا کشف جدیدی کرده و متوجه شده اند مولکول‌ها بدون تاثیر نیروهای خارجی روی واکنش‌ها تاثیر می‌گذارند.

برخلاف یکی از واقعیت‌های علمی پذیرفته شده، این تعاملات غیرمتقابل قوانین سنتی حاکم بر نیروهای بنیادین مانند گرانش و الکترومغناطیس را نقض می‌کند. انسان‌ها در زندگی روزمره خود بیشتر اوقات شاهد رویدادهایی هستند که از قوانین استاندارد جذب و دافعه پیروی نمی‌کنند.

واکنش‌های غیرمتقابل برای درک رفتارهای پیچیده‌ای که در ارگانیسم‌های زنده مشاهده می‌شود، حیاتی است. تاکنون محققان مشابه واکنش‌های غیر متقابل در سیستم‌های میکروسکوپی مانند باکتری‌ها از طریق هیدرودینامیک یا دیگر نیروهای خارجی توضیح داده شده بودند. کارشناسان معتقدند مکانیسم‌های مشابهی واکنش بین مولکول‌های جداگانه را نیز توضیح می‌دهد.

با این وجود یک تحقیق تازه منتشر شده حقایق جدیدی را آشکار کرده است. محققان با معرفی یک مکانیسم تازه نشان دادند چگونه مولکول‌های جداگانه بدون تاثیرات هیدرودینامیکی در واکنش‌های غیرمتقابل شرکت می‌کنند.

این مکانیسم به شیب موضعی واکنش دهنده‌ها و محصولات تولید شده توسط واکنش‌های تسهیل شده توسط کاتالیزورهای شیمیایی، مانند آنزیم‌ها در سیستم‌های بیولوژیکی، بستگی دارد. باید توجه کرد پاسخ یک کاتالیزور به این شیب‌ها، که توسط خواص منحصر به فرد آن تعیین می‌شود، ممکن است منجر به ایجاد وضعیتی شود که در آن یک مولکول دفع می‌کند و دیگری جذب می‌شود.

پژوهشگران متوجه شدند یک ویژگی ذاتی در هر کاتالیزور، به نام عدم تقارن جنبشی، جهت پاسخ به گرادیان غلظت را تعیین می‌کند. این خاصیت، ذاتی آنزیم‌ها، پتانسیل تکامل و سازگاری را دارد. واکنش‌های غیر متقابل که توسط عدم تقارن جنبشی به وجود می‌آیند، نقشی حیاتی در واکنش‌های مولکولی دارند و احتمالاً فرایند انتقال از یک ماده ساده به پیچیده را شکل می‌دهد. قبل از این تحقیق ماده فعال چنین واکنش‌هایی را با کمک نیروهای خارجی نشان داد.

علاوه بر آن، اهمیت عدم تقارن جنبشی به جهت گیری ماشین‌های بیومولکولی گسترش می‌یابد.