

# منشأ حیات از دیدگاه شیمیدانها

ویتالی گلدانسکی

دو ویژگی اساسی موجودات زنده را از جهان بیجان متمایز می‌کند: خود هم‌تاسازی و خلوص کایرالی زیست بسپارهای اساسی. عقاید تازه‌ای که بر آخرین دستاوردهای علمی اتکا دارد و این دو ویژگی را به هم مربوط می‌سازد، ممکن است کلیدی برای راز منشأ حیات در زمین فراهم کند.

## پایه مولکولی حیات

تنوع خیره‌کننده‌ای از اشکال حیات در سیاره ما وجود دارد؛ و به همان اندازه این حقیقت حیرت‌انگیز است که تمام این اشکال متفاوت دارای يك پایه مولکولی هستند که از تعداد نسبتاً کمی مولکول تشکیل شده است. این مولکولها ۲۰ آمینواسید هستند که پروتئین تمام موجودات زنده از آن ساخته می‌شود، ۵ بازنیتروزنی (آدنین، گوانین، تیمین، سیتوزین و اوراسیل)، قند و فسفات که نوکلئوتیدها را تشکیل می‌دهند به صورت زنجیرهای بسیار طولانی موسوم به نوکلئیک اسیدها یعنی دی‌اکسی ریبونوکلئیک اسید (DNA) و ریبونوکلئیک اسید (RNA) به هم متصل شده‌اند. اگر از اصطلاحات کامپیوتر استفاده کنیم، این دو اسید هم بانک اطلاعاتی هستند که اطلاعات ژنتیکی را ذخیره می‌کنند و هم پردازنده‌ای هستند که انتقال اطلاعات را در روند تکامل موجود زنده و خود تکثیری آن کنترل می‌نمایند.

مولکول اصلی DNA از دو زنجیر نوکلئوتید تشکیل می‌شود که به وسیله بازهای نیتروزنی به هم متصل شده و به دور یکدیگر پیچیده‌اند. بازهای نیتروزنی زنجیرها طبق قانون مکملیت به هم می‌پیوندند، که مطابق آن، آدنین تنها با تیمین و گوانین تنها با سیتوزین پیوند می‌خورد و تنها بدین صورت است که مارپیچ دو گانه DNA «زنده» تشکیل می‌شود.

DNA است که ساختار تمام پروتئینهای موجود زنده را تعیین می‌کند. این مسئله در مورد تمام موجودات زنده صادق است: هر يك از سه نوکلئوتید در زنجیر، رمزگذار يك نوع آمینواسید خاص است، به طوری که ترتیب این «سه تایی‌ها» یا رمزینته ترتیب آمینواسیدها یا ساختار پروتئین و در نتیجه خواص هر پروتئین معین را تعیین می‌کند. این فرایند رمزگذاری برای باکتریها، گیاهان و انسان یکی است.

مکانیسم خود تکثیری موجودات زنده معاصر که نتیجه تکاملی طولانی است، بسیار پیچیده می‌باشد. این مکانیسم شامل مجموعه بزرگی از آنزیمها می‌شود که مارپیچ دو گانه DNA را باز می‌کند. بعد از طی چند مرحله واسطه يك زنجیر المثنای جدید بر روی هر زنجیر

اصلی تشکیل می‌شود. زنجیر جدید مکمل قدیمی است و بدین ترتیب تعداد مولکولهای DNA دوبرابر می‌شود. این عملی است که آن را خود هم‌تاسازی می‌نامیم و اولین و اساسی‌ترین مرحله خود تکثیری است که منجر به تشکیل سلول جدیدی می‌گردد. بدین ترتیب حیات شکلی از وجود اجسام یا سیستمهای زیست بسپاری می‌باشد که قادر به خود هم‌تاسازی در شرایط متابولیسم و مبادله انرژی مداوم با محیط است.

چنین مکانیسم خود هم‌تاسازی پیچیده‌ای نمی‌توانسته است از «هوای رقیق» ناشی شده باشد. آنزیمهایی که مسئول هم‌تاسازی‌اند در خود سلول به فرمان DNA ساخته می‌شوند. قبل از این مکانیسم می‌باید چیزی ساده‌تر در مرحله تکامل پیش‌زیستی صورت گرفته باشد. مدتها تصور می‌شد که راز خود هم‌تاسازی واقعاً غیر قابل حل است. مدت کمی است که شواهدی بر وجود چنین مکانیسمی یافت شده است. معلوم گردیده است که RNA، «خواهر جوانتر تک زنجیری» DNA، (که به جای تیمین اوراسیل دارد) قادر به خود هم‌تاسازی بدون آنزیم است و تشکیل المثنای خود را کاتالیز می‌کند. می‌توان فرض کرد که RNA اولین سیستم خود هم‌تاسازی بوده که زمینه را برای تکامل از ساختار مولکولی پیچیده به سلولهای اولیه فراهم ساخته است.

خود هم‌تاسازی تنها خاصیتی نیست که جهان آلی-زیستی را در سطح مولکولی از ماده بیجان متمایز می‌کند. زیست بسپارها خاصیت قابل توجه دیگری نیز دارند که معلوم شده است در ارتباط نزدیک با خود هم‌تاسازی است.

## خلوص کایرالی زیست بسپارها

در سال ۱۸۴۸ لویی پاستور که در آن زمان محقق جوانی بود، ایزومری آینه‌ای مولکولهای زیستی را کشف کرد. معلوم شد که آمینواسیدها و مولکولهای قند همانند سایر «سنگ بناهای» ماده زنده می‌توانند به دو شکل ساختاری که هم شبیه یکدیگرند و هم نیستند، درست مثل دستهای راست و چپ، وجود داشته باشند. مشابه دقیق دستهای چپ و راست در جهان مولکولها، ایزومرهای

آئینه‌ای است. این ویژگی مولکولی که دوشکل، تصویر آئینه‌ای یکدیگر باشند و برهم منطبق نشوند به کایرالیت (از کلمه یونانی *Choir* به معنی دست) موسوم است. معلوم شده است که ماده زنده عملاً دارای خلوص کایرالی است: آنزیمهای پروتئینی فقط آمینواسیدهای چپ بردارند و نوکلئیک اسیدها تنها قندهای راست بر. پاستور این ویژگی اساسی جهان آلی - زیستی را به عنوان مرزی بین ماده زنده و بیجان می دانست.

بدین ترتیب سیمای عادی حیات، به هر شکلی که باشد، قادر به خود هم‌تاسازی و خلوص کایرالی است. و این چیزی است که سرنخی را برای راز منشأ حیات به ما نوید می دهد.

ملاً آلی اولیه در زمین از نظر مولکولی یکسان بوده است. این مطلب با آزمایشهایی که بیش از ۳۰ سال است برای الگوسازی سنتز ترکیبات آلی مثل آمینواسیدها و قندها در شرایط مشابه باملاً اولیه زمین صورت می گیرد، به اثبات رسیده است. در این آزمایشها همیشه به طرد تغییرناپذیری مقادیر مساوی از ایزومرهای چپ بر و راست بر (انانتیومرها) تولید شده است. شیمیدانها چنین ترکیباتی را داسمیک یا داسمات می نامند.

بایستی توجه داشت که ترکیبات خالص کایرالی (که تنها شامل یکی از دو ایزومر ممکن باشند) اگر به خود رها شوند، دیربازود به راسمات تبدیل می شوند. در ماده بیجان فرایند راسمیک شدن که ایزومرهای چپ بر و راست بر خود به خود به یکدیگر تبدیل می شوند با سرعت ثابت معینی صورت می گیرد. این مطلب کلیدی برای تعیین دقیق عمر فسیلهای آلی از روی محتوای نسبی آمینواسیدهای راست بر به پژوهشگران می دهد. این شیوه تاریخیگذاری به طور موفقیت آمیزی در دیرین شناسی به کار رفته است.

بدین ترتیب طبیعت بیجان به سوی راسمیک شدن که تعادلی بین اشکال راست بر و چپ بر یا به قول ما تقارن آئینه‌ای ملاً آلی است دارد. از طرف دیگر، طبیعت زنده با خلوص کایرالی مشخص می گردد و در نتیجه از تقارن پرهیز دارد. این بدان معنی است که قبل از ظهور حیات روی زمین می بایست آشفته‌گی یا درهم گسیختگی کاملی در تقارن آئینه‌ای ملاً پیش‌زیستی در مرحله خاصی از تکامل صورت گرفته باشد. اطلاعات به دست آمده به وسیله شیمیدانهای آمریکایی و هلندی که سعی در الگوسازی تشکیل پلی نوکلئوتیدها، «اجداد» نوکلئیک اسیدها دارند؛ به همراه محاسبات ما، نشان می دهند که خود هم‌تاسازی این اساسیترین ویژگی ماده زنده، تنها در «آبگوشت اولیه» دارای خلوص کایرالی می توانست ظاهر شود و دوام پیدا کند. به علاوه، مطالعات ما ثابت کرده اند که خاصیت تکمیل کردن زنجیرهای پلی نوکلئوتید تنها در صورتی می تواند حفظ گردد که این زنجیرها خلوص کایرالی داشته باشند، یعنی تنها شامل یک نوع ایزومر قند مثلاً راست بر باشند. بنا بر این نتیجه می شود که آشفته‌گی بزرگ تقارن آئینه‌ای، یعنی انتقال ملاً پیش‌زیستی از حالت راسمیک به خلوص کایرالی می بایست قبل از ظهور سیستم خود تکثیری که مبنای حیات است، اتفاق افتاده باشد.

**آشفته‌گی تقارن آئینه‌ای اولین گام به سوی خود سازماندهی**

آشفته‌گی تقارن آئینه‌ای ملاً پیش‌زیستی چگونه در واکنشگاه شیمیایی عظیم زمین اولیه رخ داد؟

تحلیلی فیزیکی - ریاضی از فرایندهایی که ممکن است در این واکنشگاه فرضی صورت گرفته باشند، انجام داده ایم. یافته‌های ما نشان می دهند که طبیعت تنها سه اهرم برای انجام دادن این کار داشته است: یکی به نفع خلوص کایرالی، دیگری علیه آن و سومی در هر دو جهت. در مورد عوامل ترجیحی که به نفع خلوص کایرالی کار می کنند می توان عامل معینی را، به عنوان مثال مولکولهای چپ بر، محسوب کرد. این مولکولها نسبت به راست برهای همتای خود سریعتر شکل می گیرند و آهسته‌تر تجزیه می شوند. رفته رفته (طبیعت همیشه زیاد فرصت داشته است) مولکولهای چپ بر شروع به غالب شدن کرده و نهایتاً به طور کامل جانشین می شوند. آیا چنین عواملی در طبیعت وجود دارند؟ قطعاً. یکی از آنها نور قطبیده است که می تواند چپ بر یا راست بر باشد. همان طور که آزمایش نشان داده است تحت تأثیر این نور واکنشهای شیمیایی که شامل ایزومرهای آئینه‌ای (انانتیومرها) باشند، با سرعتهای مختلفی پیش می روند. عامل ترجیحی دیگر عدم حفظ برابری در برهم کنشهای ضعیف است که تعادل بین اشکال راست بر و چپ بر ذرات بنیادی را برهم می زند و این پدیده در سال ۱۹۵۶ به وسیله فیزیکدانها کشف گردید.

فرایند راسمیک شدن که قبلاً ذکر آن رفت علیه خلوص کایرالی عمل می کند و تمایل دارد تعداد مولکولهای راست بر و چپ بر را برابر کرده و تقارن در محیط به وجود آورد.

سومین عامل که ممکن است هم به نفع وهم علیه خلوص کایرالی عمل کند، نوسان یا شانس است. اگر زمانی یکی از دو انانتیومر به طور کتره‌ای زیادتر تولید شود، ممکن است همان طور هم بعد از مدتی به طور کتره‌ای از بین برود و حتی ممکن است در عوض مقداری اضافی از انانتیومر دیگر به وجود آید. اگر تنها این عوامل در کار بودند، خلوص کایرالی هرگز به وجود نمی آمد.

نکته آن است که نور خورشید و ماه به طور خیلی جزئی قطبیده است. به علاوه، طی روز این قطبش از چپ بر بودن و راست بر بودن تغییر می کند. به طور متوسط این عامل به صفر نزدیک می شود. تأثیر عدم حفظ برابری نیز کمتر اهمیت دارد و نمی تواند برخلاف راسمیک شدن عمل کند. بررسی سایر عوامل ترجیحی نیز به همین نتیجه می رسد.

لیکن طبیعت به طریقی فقط یک شکل از ایزومرهای آئینه‌ای را برگزیده است. حل این معضل را شاید بتوان در تاریخ جهان یافت. طبیعت تا کنون وظایف مشابهی را انجام داده است.

زمانی در سرآغاز جهان وقتی که دماها به طور عجیبی بالا بودند، تعادلی بین ماده و ضد ماده وجود داشت، تقارنی از ذرات و ضد ذرات، پروتونها و ضد پروتونها، نوترونها و ضد نوترونها و غیره. لیکن کمی بعد دما کاهش یافت و این تقارن بهم خورد. نابودی متقابل ذرات و ضد ذرات بر اثر برخورد با یکدیگر، دیگر با تشکیل آنها که عملاً متوقف شده بود، جبران نمی گردید. در آن موقع ظاهراً به طور کتره‌ای تعداد ذرات از ضد ذرات به اندازه یک بیلیونیم زیادتر شد. این «مقدار ناچیز» اضافی، ماده سازنده کل جهان از جمله کهکشانها، ستارگان، سیارات و انسانها را به وجود آورده است. بقیه به وسیله و نیز به همراه ضد ذرات، در آن برخورد از بین رفتند. این مسئله معلوم می کند که چرا جهان کنونی ماهیج ضد ماده‌ای ندارد و نتیجتاً

بی تقارن است.

پدیده‌ی است که چیزی این گونه برای ایزومرهای آینه‌ای اتفاق افتاده است. مطمئناً مولکولهای چپ‌بر و راست‌بر معادل ذرات و ضدذرات نیستند و برهم کنش آنها نیز بدون تردید از نوع دیگری است. لیکن موضوع اصلی آن است که تقارن یا برابری آنها می‌توانسته است به طریقی مشابه، یعنی به علت نوعی تبدیل فاز، برهم خورده باشد. این فرض با مطالعات الگوهای دقیق واکنشهای امکان‌پذیر مولکولهای ایزومر آینه‌ای تقویت می‌شود. باید توجه داشت که اولین الگویی که برای توضیح پدیده خلوص کایرالی پیشنهاد شد، بر مبنای واکنش «نابودی ایزومرهای آینه‌ای» قرار داده شده بود. البته در این واکنش مولکولها ناپدید نمی‌شدند بلکه دیگر ایزومرهای آینه‌ای همدیگر نبودند.

این مطلب باید روشن شود که این تبدیل دقیقاً چگونه صورت می‌گیرد. اما یک چیز تا اینجا روشن است، وقتی این تبدیل برای اولین بار اتفاق افتاد، نقطه عطفی بود که بعد از آن تکامل سیاره مسیر خود را به سوی حیات در پیش گرفت.

اکنون می‌توانیم از بحث کلی احتمال ظهور حیات در شرایط خاص به محاسبات مشخص برسیم که امکان‌مقایسه و ارزیابی «فیلمنامه‌های» مختلف فرایند را به وجود می‌آورد. به طور مثال طبیعی است که معیاری از احتمال ظهور حیات را در شرایط کاملاً متفاوتی (دوره قبل از نابودی تقارن آینه‌ای) اتخاذ کنیم. اگر این دوره قبل از نابودی، طولانیتر از وجود ملامعینی (یا شیئی فضایی) باشد، بنابراین طبیعی است که حیات در این ملامع وجود نخواهد آمد و تکامل آتی آن بدون خلوص کایرالی غیر ممکن خواهد بود.

در مورد زمین، معلوم شده است که زمان قبل از نابودی تقارن آینه‌ای بیش از ده میلیون سال نبوده است. مطابق با تصورات جدید از تکامل سیاره‌مان، در حدود ۴۰۰ میلیون سال بعد از آنکه کره سرد شد، حیات در آن پدید آمد. ده میلیون سال مرحله آماده شدن یعنی - زمانی که برای به کار افتادن یکی از عوامل اصلی مساعد ظهور حیات در زمین ضروری است - به خوبی در دوره زمانی ۲۰۰ میلیون سال جا می‌گیرد.

### مراحل اصلی آغاز حیات

پدید آمدن حیات در روی زمین را چگونه می‌توان به طور اجمالی تصور کرد؟

اولین مرحله شامل تشکیل و تجمع ترکیبات آلی مختلف از جمله اجزای اساسی آمینواسیدها، قندها، نوکلئوتیدها و سایر زیست بسپارهاست. مکانیسم تشکیل آنها در شرایط زمینی، در آزمایشهای گوناگون به طور اساسی روشن و الگوسازی شده است. این مرحله شامل تشکیل مخلوطهای راسمیک ایزومرهای آینه‌ای است. در اصل چنین فرایندهایی در فضای خارجی امکان‌پذیر است: فیزیکدانان نجومی مواد آلی بسیاری را کشف کرده‌اند که در بین آنها آمینواسیدهای اولیه در ابرهای تاریک بین ستاره‌های مشاهده شده است. وجود ترکیبات آلی در فضای خارجی، تصورات ما از دامنه امکانات تشکیل آنها را گسترده‌تر می‌سازد. لیکن حتی در این دامنه گسترده نیز ثابت می‌شود که آنها راسماتهای «مرد» ای هستند. مرحله بعدی واژگونی تقارن آینه‌ای در «آبگوشته اولیه» و

تشکیل یک ملامع آلی خالص کایرالی است که در آن تنها آمینواسیدهای چپ‌بر و قندهای راست‌بر باقی مانده‌اند. این مرحله به عنوان سرآغازی برای تکامل پیش‌زیستی اهمیت اساسی داشته است.

مرحله سوم شامل تشکیل زنجیرهای نوکلئوتید نسبتاً کوتاه (چندصد اتصالی) در ملامع خالص کایرالی بود که ماده سازنده DNA و RNA آتی پلی نوکلئوتیدهای اولیه بوده است، و می‌توانسته‌اند زمینه‌ساز سنتز زنجیرهای آمینواسیدها، پیشگامان پروتئین باشند. در این مرحله سیستمهای زیست بسپاری اولیه که قادر به خود-همتاسازی بودند به طرق مختلف تشکیل شدند. ویژگی جدید و بسیار مهم خود نگهداری خلوص کایرالی بعداً در طی فرایند تکامل شکل گرفت. نیروی حیات اکنون راسمیک شدن را عقب می‌راند. لیکن هر زمان این عامل که از لحاظ زیستی فعال بود، از کار می‌افتاد، راسمیک شدن فائق می‌آمد.

بدین ترتیب حیات پدیدار شد و زیست کره به وجود آمد. مسیر بعدی از ارگانوسمهای اولیه تا موجودات متفکر، خارج از موضوع بحث ماست. اما به طور مشخص می‌توان افزود که هر زمان حیات پدید آید، طبق قوانین عمومی خواهد بود. پدیدار شدن آن همیشه با نابودی تقارن آینه‌ای و توسعه توانایی خودهمتاسازی همراه است.

### آنچه خلوص کایرالی زیست کره را تهدید می‌کند

تحلیل فیزیکی و ریاضی عواملی که باعث نابودی تقارن آینه‌ای در ملامع پیش‌زیستی می‌شود به طور غیر قابل باوری نشانه‌هایی را فراهم می‌آورد که خلوص کایرالی زیست کره جدید احتیاج به حفاظت دارد به علاوه عوامل راسمیک شدن دیگری که در اثر تمدن به وجود آمده‌اند باید مورد توجه قرار گیرند. از آنجا که خلوص کایرالی یک سیمای لایتجزای ماده زنده است و از آنجا که نقش کلیدی در فعالیتهای حیاتی هر موجود زنده انجام می‌دهد، رها کردن آن به دست تأثیرهای بیگانه، منجر به پیامدهای بسیار نامطلوبی خواهد شد. در سالهای ۱۹۶۰، اروپای غربی تجربه تلخی را از سر گذراند. مقصر مسکن تالیدومید بود که شدیداً در مورد آن تبلیغ می‌شد. دارو به سرعت مقبولیت یافت، اما به همان سرعت نیز معلوم شد که به شدت مضر است. زنانی که از این دارو استفاده می‌کردند کودکانی به دنیا آوردند با دگرشکلیهای جدی. علت مدتی نامعلوم ماند تا آنکه پژوهشگران توجه خود را بدین حقیقت معطوف نمودند که دارو راسمیک است. یعنی حاوی مقادیر مساوی از ایزومرهای چپ‌بر و راست‌بر بود. معلوم شد که تنهایی از ایزومرهای نوری، ایزومر غیرطبیعی، تأثیر زیان‌آوری داشت، در حالی که ایزومر آینه‌ای یا انانتیومر آن بی‌ضرر بود.

خطر مستتر در ترکیبات ساخت بشر آن است که موجودات زنده در مقابل آنها بی‌دفاعند؛ در فرایند تکامل آنها هیچ گونه مصونیتی نسبت به هیچ‌یک از این ترکیبات پیدا نکرده‌اند. در شرایط عادی چنین مصونیتی ضروری نیست، زیرا که زیست کره از لحاظ کایرالی خلوص است. مسئله آن نیست که ترکیبات راسمیک به وسیله موجودات زنده جذب نمی‌شوند؛ بلکه آن است که ایزومرهای

1. Thalidomide

دوباره موجودات عالیترا باقی خواهد ماند، اما این مسئله برای نوع بشر چندان هم راحت نخواهد بود. ثانیاً زیست کره می تواند در معرض تأثیرهای مخرب قرار گیرد که محیط را کاملاً راسمیک کند. خطری که از یک طوفان سهمگین راسمیک کننده ناشی می شود به اندازه خطر حاصل از راسمیک شدن دائمی که از یک سطح بحرانی تجاوز کند، نخواهد بود. چنین وضعیتی تنها جهان حیوانات را از بین نخواهد برد، بلکه گیاهان را نیز نابود می کند که منبع طبیعی مواد خالص کایرالی بوده و اکنون مواد راسمیک تولید می کنند. این به معنای نابودی کامل حیات و ناپدید شدن زیست کره خواهد بود.

برای آنکه حیات دوباره بر روی زمین پدیدار شود، تمام مراحل تکامل پیش زیستی ساده از جمله از بین رفتن تقارن آینه ای ملاحظه آلی بایستی دومرتبه تکرار شود. همان طور که می بینیم، محدوده ایمنی زیست کره حدود خود را دارد. نوع بشر نبایستی قوانین خود را در بازی غیر مسئولانه ای که در آن پای خود حیات در میان است، بر طبیعت تحمیل کند. نوع بشر اگر می خواهد باقی بماند بایستی از انجام دادن این کار خودداری کند.

● Science & Technology, 1987  
Vitali Goldansky

ساخت بشر ممکن است عملکرد عادی اندامها و بافتهای بدن را برهم زنند. در این روزگار پیشرفت سریع فن آوری، پژوهشگران در تمام زمینه های دانش توجه مخصوصاً دقیقی بدین مسئله کرده اند. در دنیای امروز که تنشهای سیاسی افزایش می یابند و مسابقت تسلیحاتی تصاعدی بالا می رود، عوامل پر قدرت راسمیک شدن مثل اسلحه های نابود کننده جمعی می توانند خطرهای بزرگی را به وجود آورند. تلفات زیاد انسانی، مرگ گیاهان و حیوانات بعد از چندین ماه «زمستان هسته ای» و رشد فاجعه آمیز راسمیک شدن در زمین به دلیل عوامل مخرب گوناگون، می تواند ابعاد بسیار فاجعه آمیزی حتی در یک جنگ هسته ای «محدود» به خود بگیرد.

اگر عوامل راسمیک شدن دیگری خیلی قدرتمندتر از عوامل طبیعی وارد میدان شوند، از زیست کره چه خواهد ماند؟ بررسی ما نشان داده است که دو سطح بحرانی از تأثیرهای راسمیک شدن و دو مرحله در نابودی زیست کره می تواند وجود داشته باشد. نخست تمام جهان حیوانی و نژاد انسان در نتیجه تأثیرهای همه جانبه و مهلکی که به شدت طول عمر تمام موجودات زنده را کاهش می دهد از بین خواهد رفت.

ممکن است مطرح شود از دیدگاه دوباره سازی تکاملی وضعیت به طریقی قابل برگشت خواهد بود. حتی ممکن است اعتراض شود که خلوص کایرالی زیست کره در چنین مرحله ای به طور کامل از بین نخواهد رفت و اوضاع بعد از آنکه عوامل نابود کننده از فعالیت بیفتد، روبه راه خواهد شد. نتیجتاً اتفاقاتی فرضی برای ظهور

## طرحی برای قواعد آفبای پاولی

در هنگام آموزش درس شیمی برای دانشجویانی که شیمی رشته تخصصی آنها نیست، اینجانب درباره به کار گیری وسایل و اشیا و افعالی به منظور نمایش مفاهیم انتزاعی تعمق کرده ام. در مورد قواعد آفبای، اغلب، آرایش الکترون، پرشدن اوربیتال و به دنبال آنها، اعداد کوانتومی، مورد بحث قرار می گیرند. با اینکه چنین بحثی ممکن است برای افراد غیرمتخصص مناسب باشد، اعداد کوانتومی، نوعاً، در متون درسی برنامه ریزی شده این دوره های آزمایشی جایی ندارند.

در طی چند سال گذشته، اینجانب، از یک سیستم نمایشی خاص، که آن را پیش درآمد مؤثری برای ورود به بحث اصل طرد پاولی و قاعده هوند تشخیص داده ام، بهره گیری کردم. شش صندلی، به صورتی که در شکل زیر نشان داده شده است، در قسمت جلوی کلاس قرار می گیرند. این صندلیها طوری چیده می شوند تا فردی که بر روی یکی از آنها می نشیند خود را مستقیماً در مقابل فرد دیگر، و در فاصله بسیار نزدیک از شخص دیگری که بر روی صندلی هم جفت صندلی اول می نشیند، می بیند.



با چیده شدن صندلیها با آرایش مناسب فوق، از شش نفر داوطلب حاضر در کلاس، یک به یک، تقاضا می شود تا روی صندلیها بنشینند. به طور کلی، دانشجویان پیش از اینکه به صورت «جفت اسپین» در مقابل هم قرار گیرند، صندلیهای مقابل هم را به طور تک تک انتخاب می کنند و می نشینند. این نمایش فیزیکی ساده، تصویر روشنتری از فرایندهای زیراتمی به دانشجو می دهد.

اسکات هیل - کالج دیکینسون

● Journal of Chemical Education, January 1987

ترجمه م. ب. پورسید