

تازه‌های شیمی

دکتر لیلا حبیبی

دکترای برنامه‌ریزی درسی و کارشناس ارشد آموزش شیمی، تهران

تأثیر اشتیاق معلمان بر بار شناختی



انجام شده بود. اشتیاق معلم به تدریس توجه دانش‌آموزان را به مواد آموزشی هدایت می‌کند و بار شناختی یادگیری را کاهش می‌دهد. تیم تحقیقاتی در مطالعه آزمایشی روی دو کلاس درس شیمی متوجه شدند دانش‌آموزانی که با معلمی پرشور آموزش می‌دیدند، برخلاف دانش‌آموزانی که با معلمی بی‌اشتیاق آموزش داده می‌شدند خودکارآمدی بیشتر و علاقه زیادی به درس داشتند، بار شناختی کمتری را تجربه کرده بودند و عملکرد بهتری در یادگیری از خود نشان داده بودند. در نتیجه، مشتاق بودن در مورد آنچه آموزش داده می‌شود، اهمیت بسزایی در یک تدریس موفق دارد.

پی‌نوشت

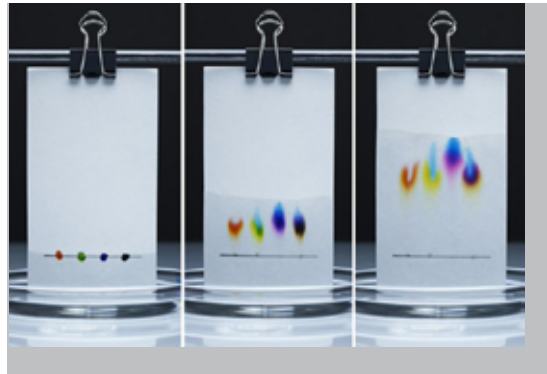
1. Cognitive load

مقدار تلاشی است که ذهن برای پردازش اطلاعات انجام می‌دهد. بار شناختی بالا پیامدهایی همچون عدم تمایل به یادگیری، یادداری و درک اطلاعات دارد. ممکن است برای بسیاری از ما این اتفاق افتاده باشد که با وجود توجه و تمرکز، اطلاعات ارائه شده از سوی مخاطبی را متوجه نشویم و برای فهمیدن نیازمند تلاش بسیار و زمان زیادی باشیم. در اینجا ما با پدیده بار شناختی اضافی مواجه شده‌ایم. یعنی، به نظر می‌رسد پردازش و فهم اطلاعات دریافتی بیش از توان شناختی ماست. دو علت مهم برای این اتفاق وجود دارد: اول اینکه اطلاعات ارائه شده جدید و مشکل هستند و به خاطر نداشتن اطلاعات مرتبط در ذهنمان و در نتیجه عدم سازماندهی آن‌ها را نمی‌فهمیم دوم اینکه اطلاعات ارائه شده جدید نیستند و همه اطلاعات مرتبط در ذهنمان وجود دارد اما به خاطر ارائه بد و غیرسازماندهی شده قادر به دریافت و فهم آن نمی‌باشیم. علت اول مربوط به ماهیت محتوای ارائه شده (پیچیدگی یا جدید بودن) یا بار شناختی درونی است و دلیل دوم به خاطر ارائه بد آن (سازماندهی نامناسب و تحمیل شده از بیرون) یا بار شناختی بیرونی است. پیدایش نظریه بار شناختی را می‌توان در آغاز علوم شناختی و در مطالعات جرج میلر یکی از بنیان‌گذاران روان‌شناسی شناختی جست‌وجو کرد. میلر شاید اولین کسی بود که حافظه فعال یا کوتاهمدت و محدودیت نگهداری اطلاعات توسط آن را مطرح کرد. اما به‌طور دقیق نظریه بار شناختی بر اساس مدل پردازش اطلاعات پایه‌گذاری شده است.

منبع

Jiafeng Zhang and Qing Zhou (2022). Chinese chemistry motivation questionnaire II: adaptation and validation of the science motivation questionnaire II in high school students, Chem. Educ. Res. Pract., Advance Article, <https://doi.org/10.1039/D2RP00243D>.

آموزش سوانگاری کاغذی



۵. بلند پروازی: اصطلاحات ضروری نظیر فاز ثابت، فاز متحرک و ... را به صراحت برای دانش آموزان شرح دهید و با استفاده از تمرین‌هایی نظیر پر کردن جاهای خالی و پاسخ‌های کوتاه اعتماد به نفس آن‌ها را تقویت کنید (ترنر، ۲۰۲۲).

پی‌نوشت

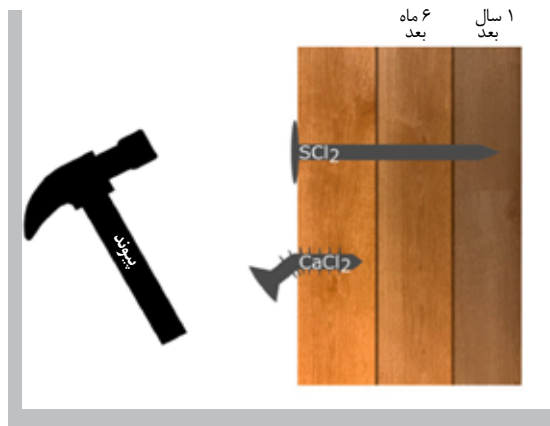
1. Paper Chromatography

سوانگاری کاغذی از جمله روش‌های جداسازی مواد به شمار می‌آید که برای جداسازی از یک کاغذ به عنوان فاز ساکن بهره می‌گیرد. کروماتوگرافی کاغذی روشی ارزان‌قیمت برای جداسازی مواد شیمیایی از یکدیگر است و این جداسازی بر اساس سرعت متفاوت حرکت مواد در طول کاغذ انجام می‌گیرد. همانند سایر روش‌های کروماتوگرافی، فاز متحرک از میان فاز ساکن عبور می‌کند و اجزای مخلوط‌ها با آن حمل می‌شوند. در نتیجه، کاربردهای بسیار متنوعی دارد مانند، کنترل خلوص مواد دارویی، بررسی ترکیبات لوازم آرایشی، بررسی آلودگی‌های موجود در خوردنی‌ها و آشامیدنی‌ها.

منبع

Kristy Turner (2022). Teach paper chromatography like a maestro, Education in Chemistry, <https://edu.rsc.org/ideas/4016117.article>

پیوندهای شیمیایی



پیوند شیمیایی دانشی اساسی برای درک مفاهیم ساختار، خواص، فعل و انفعالات و واکنش‌های شیمیایی است. بنابراین، دانش آموزان این دانش را باید به گونه‌ای بیاموزند که بتوانند بین آن مفاهیم ارتباطات معناداری برقرار کنند. تحقیقات نشان داده است دانش آموزان برای یادگیری این موضوع چالش‌های زیادی را تجربه می‌کنند. آن‌ها تمایل دارند فکر کنند پیوند کووالانسی شامل انتقال الکترون و پیوند یونی شامل اشتراک الکترون است. آن‌ها همچنین با دانش مربوط به ساختار مولکولی، قطبیت پیوند و قطبیت مولکول مشکل پیدا می‌کنند و غالباً از قانون هشت گانه برای توضیح پیوندها استفاده می‌کنند. محققان دانشگاه نیوهامپشر و دانشگاه فلوریدا در مورد آموخته‌های دانشجویان سال اولی از پیوندهای

سوانگاری (کروماتوگرافی) کاغذی^۱ روشی آسان و با سابقه‌ای طولانی در آزمایشگاه است. در اهداف برنامه درسی شیمی، دانش آموزان ابتدا با سوانگاری کاغذی برای یافتن تعداد اجزا در مخلوط‌ها آشنا می‌شوند. سپس برای درک بیشتر از نقش حلالیت و فازهای متحرک و ثابت در پایه‌های بالاتر یادگیری تداوم می‌یابد تا جایی که انتظار می‌رود دانش آموزان بتوانند عناصر کلیدی جداسازی را توصیف و توضیح دهند. در نتیجه توجه به نکاتی در کلاس درس ضروری به نظر می‌آید:

۱. مهار سرعت یاددهی: عجله کردن می‌تواند وسوسه‌انگیز باشد، اما هرگز نباید از مفاهیم مقدماتی با شتاب به سمت علوم مشکل‌تر رفت؛ زیرا آموزش گسترده‌تری از مفاهیمی مانند حلالیت با سوانگاری کاغذی در سطوح بالاتر ادامه پیدا خواهد کرد.

۲. توجه به علایق دانش آموزان: برای دانش آموزان تحقیقات دربارهٔ تقلب در مواد غذایی واقعاً جذاب است. استفاده از سوانگاری در آموزش این محتوای درسی یک فعالیت عملی مفید است.

۳. اشتباه کردن (از عمد): تشخیص خطا در نمودارهای آزمایش سوانگاری کاغذی یک سؤال امتحانی رایج است، اما تشخیص آن بدون تجربه خطا در آزمایش‌ها برای دانش آموزان دشوار است. لذا، با نشان دادن اشتباهات رایج و با مثال‌های عینی دانش آموزان را امتحان کنید. برای مثال، آزمایشی انجام دهید که در آن حلال بیش از حد استفاده شده باشد و ابهامی در نتایج پیش بیاید.

۴. تغییر حلال: فقط از آب به عنوان حلال یا فاز متحرک استفاده نکنید. درست است که آب حلال خوبی است و کار با آن راحت و بی‌خطر است، اما همیشه بهترین جداسازی را برای مخلوط‌های مختلف نمی‌دهد. آزمایش همیشگی با حلال آب دانش آموزان را به این فرض وامی‌دارد که حلال مورد استفاده فقط آب است.

و سپس دانش آموزان در مورد آن موضوع بحث کنند. در نتیجه این روش به تقویت آموخته‌های آن‌ها کمک می‌کند. این رویکرد به راحتی امکان ارجاع سریع و مقایسه به مسائل دیگر آموزشی را نیز می‌دهد.

علاوه بر این پژوهشگران دریافته‌اند ارائه یک مقدمه کوتاه قبل از استفاده از رسانه‌ها به افزایش دقت دانش آموزان کمک قابل توجهی خواهد کرد. مقدمه می‌تواند اشاره‌ای مختصر درباره محتوای رسانه باشد تا آن‌ها حواس خود را برای به کارگیری مهارت‌های تحلیلی در فهم آموخته‌های خود متمرکز نمایند. تکرار نمایش می‌تواند در تفهیم موضوعات پیچیده برای توسعه درک دانش آموزان مفید باشد. نکته اساسی دیگر این است که مشارکت دادن دانش آموزان در تولید رسانه‌ها، همکاری، مسئولیت پذیری، خلاقیت و تسلط بر ایده‌ها و مفاهیم را بهبود می‌بخشد. همچنین، برای ایجاد رسانه‌هایی که آموزنده، سرگرم کننده و آموزشی هستند، به بودجه زیاد یا مدرک پیشرفته نیاز نیست؛ زیرا دانش آموزان ما در عصر دیجیتال بزرگ شده‌اند و به آسانی از فناوری استفاده می‌کنند و مربیان فقط باید به دانش آموزان کمک کنند تا بر ایجاد محتوایی تمرکز کنند که برای مخاطب معنادار است.

شیمیایی در دوران متوسطه تحقیقی انجام داده‌اند و از دانشجویان خواسته‌اند تا آنجا که می‌توانند اطلاعات خود را در مورد ترکیبات $CaCl_2$ و SCl_2 بنویسند. اکثر دانشجویان SCl_2 و $CaCl_2$ را با استفاده از مدل کووالانسی توصیف کردند و فقط پنج درصد از دانشجویان یک مدل کاملاً یونی را برای $CaCl_2$ پیشنهاد کردند. هنگام استفاده از مدل کووالانسی برای توصیف $CaCl_2$ ، برخی دانشجویان از نظریه دافعه زوج الکترون لایه ظرفیت برای پیش بینی ساختار هندسی استفاده کردند و فرمول‌های نمایش یا ساختارهای نقطه‌ای لوئیس را ترسیم کردند که پیوندهای $Ca-Cl$ را نشان می‌دهد. این نتایج نشان می‌دهد که برنامه‌های درسی در مورد آموزش پیوندهای شیمیایی در دوره متوسطه چارچوب قوی برای ورود به دانشگاه فراهم نمی‌کند. برای همین محققان پیشنهاد می‌کنند در برنامه درسی زمان بیشتری به آموزش پیوندهای شیمیایی اختصاص دهند. آن‌ها همچنین بر این باورند که توانایی معلم در تدریس و کتاب‌های درسی راه را برای رسیدن دانش آموزان به یادگیری معنادار کوتاه می‌کنند.

منبع

Kathleen A. Bowe, Christopher F. Bauer, Ying Wang, and Scott E. Lewis (2022). When All You Have Is a Covalent Model of Bonding, Every Substance Is a Molecule: A Longitudinal Study of Student Enactment of Covalent and Ionic Bonding Models, *J. Chem. Educ.*, 99, 8, 2808–2820.

منبع

<https://serc.carleton.edu/sp/library/media/how.html>

استفاده از رسانه برای تقویت آموزش و یادگیری

رسانه قابلیت استفاده شدن در آموزش مستقیم و فعال و برانگیختن علاقه دانش آموزان به مطالب تدریس شده را دارند. این رویکرد آموزشی به راحتی دانش تخصصی را به فراگیرندگان مبتدی منتقل می‌کند. البته استفاده از رسانه‌ها مستلزم آن است که معلم از روش سنتی سخنرانی خارج شود و با تشویق دانش آموزان به یادگیری از طریق رسانه، مسیر یادگیری را تسهیل کند. به علاوه، این رویکرد زمانی بهترین نتیجه را در بر خواهد داشت که دانش آموزان قبل از کلاس درس آمادگی داشته باشند. اما اگر دانش آموزان به اندازه کافی در مورد آنچه از آن‌ها انتظار می‌رود یاد بگیرند، آگاه نباشند، برای ایجاد ارتباط بین اهداف یادگیری و رسانه‌هایی که در معرض آن قرار می‌گیرند، دچار مشکل خواهند شد. حال این سؤال پیش می‌آید، چگونه باید از رسانه‌ها در کلاس بهره برد؟

بهرتر است از رسانه‌ها قبل از بحث کلاسی استفاده کنید تا به دانش آموزان فرصت تفکر بدهید تا آنچه را از رسانه دریافته‌اند با استفاده از نظریه‌ها و مفاهیمی که آموخته‌اند، تجزیه و تحلیل کنند. یعنی ابتدا مفهوم آموزشی توسط رسانه نمایش داده شود

شیمی جنایی



علم شیمی وسعت بسیاری دارد و شامل گرایش‌های گوناگونی است که تعداد کمی از آن‌ها معروف و آشنا هستند. یکی از کاربردهای مهم، اما کمتر شناخته شده شیمی در حل جرایم پلیسی است. بی تردید برای دانش آموزان هم آشنایی با چگونگی کشف شواهد از مظنون یا قربانی در صحنه جنایت جالب است.



● کروماتوگرافی: آزمایشی روی جوهر چهار خودکار اجرا کنند و آن‌ها را با تصویر کروماتوگرام حاصل از جوهر قلم پیدا شده در صحنه جرم مقایسه کنند.

● آزمایش بیورت¹ برای تشخیص آنتی‌هیستامین در ادرار: برای شناسایی مظنون که داروی تب یونجه مصرف کرده بود، چهار نمونه ادرار را از نظر آنتی‌هیستامین (پروتئین) با استفاده از آزمایش بیورت بررسی کنند.

ارزیابی یافته‌ها: ما سرنخ‌ها را طوری ترتیب دادیم که چهار مظنون وجود داشته باشد، به این معنی که دانش آموزان برای شناسایی مظنون اصلی می‌بایست تمام شواهد حاصل از آزمایش‌ها را با دقت بررسی می‌کردند.

آزمایش‌ها به شناسایی دو مظنون منجر شد و این یعنی، دانش آموزان باید شواهد را بهتر ارزیابی می‌کردند. دانش آموزان در مورد شواهد حاصله بیشتر با هم بحث کردند و یاد گرفتند که با جمع‌آوری شواهد بیشتر، مظنون می‌تواند تغییر کند. این جنبه از یادگیری بسیار مهم است؛ زیرا چرخه پیشرفت علمی را تقلید می‌کند که در آن ایده‌ها برای توضیح یافته‌های تجربی جدید اصلاح و تجدیدنظر می‌شوند. در واقع، به عنوان یک تیم آموزشی، این فعالیت را انتخاب کردیم؛ زیرا احساس کردیم روش علمی و مهارت‌های عملی دانش آموزان را تقویت می‌کند و فرصت‌هایی می‌دهد تا با علم شیمی در مشاغل پزشکی قانونی و جرم‌شناسی ارتباط برقرار کنند و علاقه‌مند شوند. به‌طور کلی ما پنج پیامد یادگیری را شناسایی کردیم: توسعه مهارت‌های عملی، رعایت ایمنی، دنبال کردن یک روش علمی و حل مسئله و ارزیابی شواهد.

پی‌نوشت

1. Biuret test

آزمایش Biuret برای تشخیص ترکیبات دارای پیوند پپتیدی استفاده می‌شود. یک معرف بیورت ممکن است برای آزمایش نمونه آبی استفاده شود. این معرف آبی از ترکیب محلول‌های هیدروکسید سدیم و سولفات مس ساخته می‌شود.

منبع

<https://edu.rsc.org/ideas/how-to-solve-a-murder/4014835.article>

بنابراین، باید شیمی جنایی را در برنامه آموزشی ترکیب کرد تا بدین وسیله مهارت‌های عملی و تفکر علمی دانش‌آموزان تقویت شوند. برای این منظور ما در مدرسه نمایشی از صحنه جرم را برای دانش‌آموزان برنامه‌ریزی کردیم تا آن‌ها وقتی وارد کلاس می‌شوند با صحنه قتل یکی از معلمان علوم خود مواجه شوند. به نظر می‌رسد یکی از کارکنان مدرسه قاتل است، اما کدام یک؟ معمایی که دانش‌آموزان مطابق با سه مرحله برنامه‌ریزی شده آن را حل خواهند کرد.

صحنه‌سازی یک جنایت: ما این برنامه درسی را در سراسر مدرسه با تمام دانش‌آموزان سال هفتم انجام دادیم.

آن‌ها یک روز در دو کلاس صد دقیقه‌ای فرصت داشتند تا معمای قتل را حل کنند. برای اطمینان همه ویدیوها و تماس خارج از منطقه‌های عادی مدرسه را ضبط کردیم. همچنین، آن روز، دانش‌آموزان از رایانک‌ها (تبلت‌ها) برای به‌دست‌آوردن همه سرنخ‌ها، یافتن چگونگی انجام آزمایش‌ها و حفظ یادداشت‌ها و یافته‌های خود استفاده کردند. کارشناس‌های ما نیز سینی از تجهیزات را برای هر چهار مظنون آماده کردند تا به دانش‌آموزان برای جمع‌آوری شواهد کمک کنند.

جمع‌آوری شواهد: ابتدا با پخش صدای تماس معاونی آغاز کردیم که قتل را گزارش کرده بود و می‌گفت به چه کسی و چرا مشکوک است. در مرحله بعد، به دانش‌آموزان فیلم‌هایی از مظنونان نشان دادیم و آن‌ها را تشویق کردیم تا از مهارت‌های مشاهده‌ای خود برای انجام اولین برداشت‌هایشان استفاده کنند. دانش‌آموزان باید با استفاده از سرنخ‌ها و دستورالعمل‌هایی، دانش شیمی خود را برای تجزیه و تحلیل داده‌ها و طرح فرضیه‌ها به کار می‌گرفتند. آن‌ها چهار آزمایش برای تکمیل داشتند:

● تجزیه و تحلیل پودر جامانده در صحنه جرم و آزمایش شعله: چهار ماده جامد ارائه‌شده در ظروف کوچک را با نمونه باقی‌مانده در صحنه جرم (حاوی یون‌های پتاسیم) با استفاده از آزمایش شعله مقایسه کنند.

● تجزیه و تحلیل pH ردپای گل آلود: با استفاده از چهار نمونه گل در شیشه‌های برچسب‌دار کشف کنند کدام با pH نمونه ردپای گل آلود از صحنه جرم مطابقت دارد.