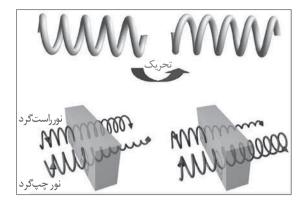
عیسیاسکندری کارشناس موزه ملی علوم و فناوری ایران

اشاره

مار پیچرنگینکمان درمحلول فعال نوری

ترکیبهایی همچون شکر۔ که محلول های آن ها می توانند نور دو قطبی را بچرخانند فعال چرخش صفحه نور قطبی شده، چرخش صفحه نور قطبی شده، ایه طول موج نور وابسته است و از آنجا که نورهای رنگی، طول موج های متفاوتی صفحه نور اندازه های متفاوتی صفحه نور می آورند. هنگامی که یک پرتو شربت ذرت می گذرد، نور منبع، در طول مسیری که پرتو عبور می کند تغییر رنگ می دهد

کلیدواژهها: فعالیت نوری، نور قطبیشده



وسایل و موادمورد نیاز

آب مقطر ۱۰۰ mL، جوهر هندی، شربت ذرت روشن (سبک)، لوله شیشهای (۵۰۰ ml) ، اورهد با قابلیت خارج کردن لنز، ورقه آلومینیمی یا مقوای نازک برای پوشاندن کامل قسمتی از اورهد، قیچی، بشر (۲۵۰ mL و ۱۰۰۰)، میله همزن شیشهای، دو صفحه قطبی کننده نور، درپوش لوله شیشهای

روش کار

۱.یک لوله شیشهای بردارید و قطر داخلی آن را اندازه گیری کنید. در مرکز ورقه آلومینیمی یا مقوا، سوراخی با قطر یک سانتیمتر کمتر از قطر لوله شیشهای ایجاد کنید. لنز اورهد را بیرون بیاورید و ورقه یا کاغذ مقوای سوراخ شده را طوری روی آن قرار دهید که سوراخ در مرکز آن قرار گیرد.

۲. ۱۰۰ mL آب مقطر در یک بشـر ۲۵۰ mL بریزید و به آن یک قطره جوهر هندی بیفزایید. مخلوط را هم بزنید تا یکنواخت شـود. ۱۰ mL از این محلول را در بشـر یـک لیتری بریزید و درحالی که آن را به هم میزنید، ۵۰۰ mL شـربت ذرت روشن (سبک) به آن بیفزایید. دقت کنید که حباب هوا در آن تشکیل نشود.

۳. مخلوط شـربت تهیه شـده را در لوله شیشهای بریزید به طوری که باز هم حبابی در لوله تشکیل نشود. در صورت تشکیل حباب، لوله را با درپوش آن ببندید و مدتی به حال خود بگذارید تا حبابها از محلول خارج شوند. ممکن است خروج حباب یکی۔ دو روز طول بکشد.

نمایش

دستگاه اورهد را روشین کنید. یک صفحه فیلم نور قطبی را روی منفذ اورهد قرار دهید. فیلم، اندکی باعث تیره شدن نقطه نورانی نمایش داده شیده در سقف می شود. صفحه فیلم دوم را بالای صفحه فیلم اول و موازی با آن نگهدارید و آن را به تدریج، بعصورت افقی بچرخانید. هنگامی که صفحه دوم را می چرخانید نقطه روشین روی سیقف، به طور متناوب تیره و روشن خواهد شد. محتوای لوله شیشهای را روی صفحه نور قطبی و در مرکز سوراخ ایجاد شیده قرار دهید. در این حالت نقطه نورانی نشان

um mm

داده شـده در سقف، رنگی خواهد بود. صفحه دوم را بالای لوله حاوی محلول بگیرید و آن را بهصورت افقی بچرخانید و همچنان که فیلم چرخانده میشـود، رنگ نقطه نورانی در سقف تغییر خواهد کرد. اتاق را تاریک کنید. مشاهده میکنید که نور مانند رنگین کمان از مخلوط شـربت ذرت میگذرد و رنگ آن هنگام عبور از محلول، در طول مسیر تغییر میکند.

بحث

در این نمایش یک پرتوی سفید نور قطبی شده از محلول شکر حاوی ذرههای کربن جوهر هندی می گذرد. هنگامی که از کنار لوله به آن نگاه می کنیم، می بینیم که ذرههای جوهر، نور را پراکنده می کنند به طوری که نور به صورت رنگین کمان در می آید و رنگ آن در طول مسیر عبور تغییر می کند. هنگامی که پرتوی نور قطبی از محلول شکر عبور می گذرد، مولکول های فعال نوری شکر، صفحه دو قطبی کننده نور را به تدریج می چرخانند. هر چه نور بیشتری از محلول عبور کند، صفحه آن بیشتر می چرخد. مقدار چرخش با طول موج نور تغییر می کند و به تدریج که طول موج نور بیشتر می شود، مقدار چرخش کاهش می یابد. بنابراین درجه چرخش با رنگ نور تغییر می کند. ذرههای کربن جوهر هندی باعث پراکنده شدن نور می شوند و بر قطبی شدن نور اثر می گذارند.

محلول شـکر مورد استفاده در این نمایش (شربت ذرت) یک محلول آبی حاوی گلوکوز است و چند ماده دیگر به جز گلوکوز نیز در آن حضور دارند. مولکولهای گلوکوز فعالیت نوری دارند، یعنی با تصویر آیینهای خود یکسان نیستند. محلولی که حاوی مولکولهای نوری فعال اسـت، توانایـی چرخاندن صفحه نور قطبی شـده را دارد. درجه چرخشی نور، به طول مسیر و طول موج نور وابسته است.

جوهر هندی یک سوسپانسیون کلوییدی شامل ذرههای ریز کربن در آب است. اندازه ذرهها در مقایسه با طول موج نور مرئی، چنان بزرگ است که باعث می شود بهطور مؤثر، نور مرئی را پراکنده کنند. گذشته از ذرههای کربن، جوهر هندی حاوی رزین است که بهعنوان چسب، ذرههای کربن را در کنار هم نگه می دارد و به همین دلیل این جوهر برای این آزمایش به کار می رود.

★ منابع

1.Sutton,R.M. "Rotation of Plane of Polarization by Sugar Solution," in *Demonstration Experiments in Physics*,**1938**, p. 425

- 2. Hultsch, A., The Physics Teacher, 1982, 20(7), 476
- 3. Davies, G.R., The Physics Teacher, 1990,28(7), 464.

 Hudson, H.; Wolfrom, M.L.; Lowry , T.M., J. Chem. Soc., 1993, 1179.
Shakhashiri, B.Z." Chemical Demonstrations: a Handbook for Teachers of Chemistry," 2011, vol. 5, p. 163