

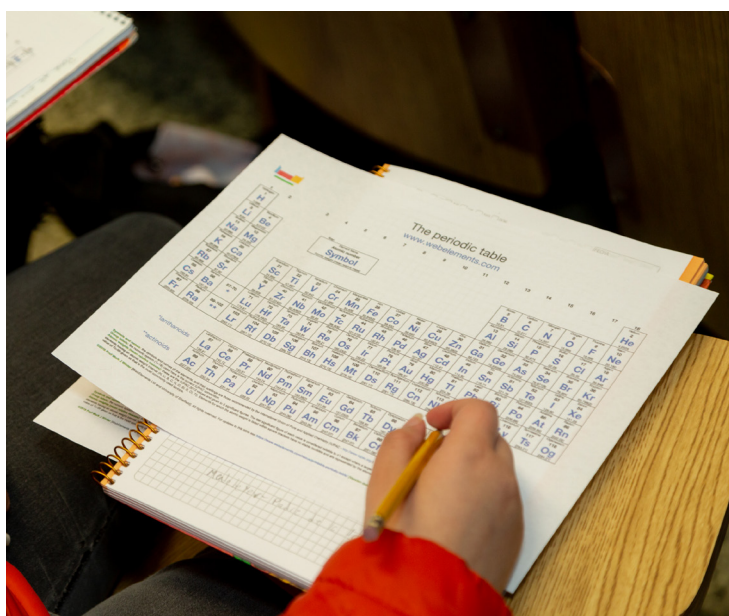


Escuela Nacional Preparatoria Informa

16 de enero de 2023

Comparten científicos su quehacer en los laboratorios

En un ciclo de conferencias virtual y presencial



Ponencia en el plantel 4. Fotos: Joanna De la Paz.

Por vez primera, el ciclo de conferencias La Química en tu Vida, que forma parte de las bases de colaboración entre el Instituto de Química (IQ) de la UNAM y la Escuela Nacional Preparatoria, se realiza tanto de manera presencial como en plataformas digitales, por las ventajas que ambas opciones ofrecen.

El ciclo, titulado en esta edición Su Difusión en Entornos Híbridos, es un espacio que permite a los alumnos visualizar saberes, pensares y quehaceres de esta ciencia en contextos específicos, mediante las líneas de investigación de los científicos, afirmó Alan J. Pérez Vázquez, jefe del Departamento de dicha área en la ENP.

Asimismo, “el estudiantado ve la química no como una materia más sino como un recurso con el cual se pueden diseñar tecnologías o servicios, y que apoya en la toma de decisiones para representar e intervenir en nuestro entorno”.

Con esta interacción, dijo, los jóvenes se motivan a cursar una estancia corta en

el IQ durante el periodo interanual en los laboratorios de algunos de los ponentes y así reafirmar vocaciones.

Líneas de investigación

Nueve conferencias, una por cada preparatoria, integran tan interesante ciclo. Los temas a tratar son: Resonancia Magnética Nuclear; El Impacto de los Jóvenes en la Innovación; La Química y la Luz; Ciencia y Conspiraciones en Tiempos de Covid; A qué huelen las Moléculas; Innovación y Acceso a la Salud; Las emisiones Volátiles de las Plantas y su Importancia para la Vida en la Tierra; La Asimetría en las Moléculas.

A modo de ejemplo, en el plantel 4 Vidal Castañeda y Nájera, la investigadora Georgina E. Espinosa Pérez expuso El Universo de la Tabla Periódica y sus Cristales, ponencia que inició con la afirmación “ahí está nuestro pasado, presente y futuro”.

La organización de la tabla periódica, informó, ha tenido varias propuestas desde sus inicios. Entre éstas se halla el trabajo

de Lavoisier y de su esposa, quienes diseñaron un equipo en su laboratorio con el cual generaron agua a partir de hidrógeno y oxígeno.

Mendeléyev, considerado el padre de la tabla periódica, los organizó en función de su masa atómica, marcando así una periodicidad. En ese proceso creó el grupo cero para los gases nobles, y dejó espacios para nuevos elementos que aún no se descubrían. En el caso de Moseley, señaló, propuso con nuevos recursos un acomodo con base en su número atómico, dejando ver que dicha tabla no era tan periódica.

Al paso del tiempo se han descubierto más elementos. Hoy día son 118; contamos con nuevas tecnologías y personas dispuestas a encontrar más. Para concluir sugirió a los alumnos: “No se queden con lo que aprenden en el salón de clase, pregunten y acérquense a las personas que día a día trabajan en esto, a fin de recibir una mejor orientación y, de ese modo, descubran el maravilloso mundo de la química”.