



GUÍA Nº 5 CIENCIAS NATURALES PRIORIZACIÓN CURRICULAR NIVEL 2 SEMANA 26 ABRIL

Alumno(a):	Curso: 1ª MEDIO	Nota:
Profesor(a):	Puntaje:	

OA 14 Usar la tabla periódica como un modelo para predecir las propiedades relativas de los elementos químicos basados en los patrones de sus átomos, considerando: El número atómico. La masa atómica. La conductividad eléctrica. La conductividad térmica. El brillo. Los enlaces que se pueden formar

1. Eje Temático: QUÍMICA

2. Habilidades a medir:

a) Analizar lectura científica sobre la evolución de la tabla periódica y responder preguntas de contenido directo

b) Investigar algunos elementos químicos que se encuentren por ejemplo en dientes, huesos, plátano y alambres eléctricos etc

Lee el siguiente texto

La tabla periódica

Dmitri Mendeléyev (1834-1907) es el inventor de la **tabla periódica** de la que parte la actual. Su descubrimiento no surgió de la noche a la mañana, sino que fue el resultado de un proceso de varios siglos. Los elementos podían ordenarse en función de sus propiedades, pero faltaba desentrañar el patrón periódico. Mendeléyev, por fin, lo encontró.

La **tabla periódica** de elementos químicos cumple 150 años, por lo que la ONU declaró 2019 Año Internacional de la **Tabla Periódica**.

La misma se le atribuye al químico ruso Dimitri Ivanovich Mendeléiev, **quien** ordenó los elementos basándose en la variación manual de las propiedades químicas, si bien Julius Lothar Meyer, trabajando por separado, llevó a cabo un ordenamiento a partir de las propiedades físicas de los átomos.

La **tabla periódica** de los elementos es una disposición de los elementos químicos en forma de **tabla**, ordenados por su número atómico (número de protones), por su configuración de electrones y sus propiedades químicas.

La **principal diferencia entre la tabla periódica moderna y la tabla periódica de Mendeléyev** es que la **tabla** del científico ruso organizaba los elementos en orden creciente de peso atómico, mientras que la **tabla moderna** ordena los elementos aumentando el número atómico.

La **primera tabla periódica tenía** un total de 63 **elementos**, fue desarrollada por Dimitri Ivanovich Mendeleev en el año 1869

La **tabla periódica** de los elementos clasifica, organiza y distribuye los distintos elementos químicos, conforme a sus propiedades y características; su **función principal** es establecer un orden específico agrupando elementos.

1. ¿Quién fue el primer descubridor de la tabla periódica y Cuánto años cumplió hasta la fecha?

2. ¿Quién fue el científico que se le debe la tabla periódica actual?



3. ¿Qué contiene la tabla periódica?

4. ¿Cuántos elementos contiene la primera versión de la tabla periódica?

5. ¿Cuál es la función de la tabla periódica?

ACTIVIDAD N° 2

Observa la imagen y responde las preguntas en los recuadros.

--



¿Qué elementos químicos poseen más dientes?

¿Cuáles el principal elemento químico en mis huesos?



--

--

El elemento químico característico en esta fruta es...



Los alambres siempre están hechos de...

--