



**ACTIVIDADES PARA EL PERÍODO DEL 7 AL 11 DE FEBRERO DE 2022**

1. Revisa el Blog Educativo EST14, cada semana estaremos compartiendo las actividades a realizar, por el momento trabajaremos únicamente con ellas.
2. Tus actividades serán enviadas al correo electrónico: [profalilia14@gmail.com](mailto:profalilia14@gmail.com), podrás enviarlas los días lunes, martes, miércoles y jueves únicamente.
3. En asunto anota tu nombre completo con apellidos, grado y grupo.
4. Si tienes oportunidad de realizar tus actividades en Word puedes hacerlo y adjuntar el documento, si no tienes la posibilidad, verifica que las imágenes que envíes sean legibles y claras, recuerda que serán revisadas, corregidas y evaluadas. En el caso de los mapas conceptuales tienes que hacerlos con regla, a colores y a mano en tu cuaderno.
5. Te pido que todas tus actividades sean realizadas con el mayor esmero y presentación, con : Margen del color que más te guste, Fecha , Nombre del tema con color rojo, Subrayar el aprendizaje esperado, Nombre del alumno y nombre del maestro, Grado y grupo .

**BLOQUE II. LAS PROPIEDADES DE LOS MATERIALES Y SU CLASIFICACIÓN QUÍMICA**

**TEMA 5: TABLA PERIÓDICA: ORGANIZACIÓN Y REGULARIDADES DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS**

**SUBTEMA 5.1• REGULARIDADES EN LA TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS REPRESENTATIVOS.**

**Aprendizajes esperados:** • Identifica la información de la tabla periódica, analiza sus regularidades y su importancia en la organización de los elementos químicos.

• Identifica que los átomos de los diferentes elementos se caracterizan por el número de protones que los forman.

**PARA EVALUAR EL TRABAJO DE LA SEMANA 22 TIENES QUE DESARROLLAR TOTALMENTE LAS ACTIVIDADES. TRABAJOS INCOMPLETOS NO SE CALIFICAN...**

**ACTIVIDAD 1: ANOTA LA INTRODUCCIÓN EN TU CUADERNO**

La tabla periódica de los elementos, propuesta por Mendeleiev en el siglo XIX, fue una herramienta útil para predecir las características y propiedades de la materia. Los principios de la tabla periódica de Mendeleiev, siguen estando presentes en la nueva tabla periódica de los elementos químicos:

- Ley periódica: Establece que las propiedades físicas y químicas de los elementos químicos tienden a repetirse de forma sistemática conforme aumenta el número atómico.

La tabla periódica actual es el producto de las contribuciones de varios científicos a lo largo de la historia:

1. 1789, Antoine Lavoisier había publicado una lista de 33 de ellos ordenándolos según fueran gases, metales, no metales o tierras.
2. En 1829, Döbereiner descubrió que podía ordenar los elementos en tríadas con características similares.
3. A mediados del siglo XIX ya se conocían 63 elementos, pero los químicos no se ponían de acuerdo sobre la terminología y cómo ordenarlos. Para resolver estas cuestiones se organizó en 1860 el primer Congreso Internacional de Químicos en Karlsruhe, en Alemania.
4. En 1864 Chancourtois y Newlands, químico inglés, anuncian la Ley de las octavas: las propiedades se repiten cada ocho elementos.
5. Cannizzaro, ordena los elementos conocidos de acuerdo con su masa atómica.
6. Mendeléiev propone la primera tabla periódica, predicciones para dejar huecos de elementos que se descubrirían después, como el galio -1875-, el escandio -1879-, el germanio -1887- y el tecnecio, 1937
7. La versión definitiva de la tabla se consiguió gracias a la ley periódica que presentó el británico Henry Moseley a comienzos del siglo XX.

**ACTIVIDAD 2:** Para recordar una vez más la información que será de utilidad en los siguientes temas, dibuja en tu cuaderno la figura de la página 119 de tu libro de texto.

**ACTIVIDAD 3:** Completa el siguiente texto, apóyate en la información que revisamos en los temas anteriores y en las páginas 117 y 118 de tu libro.

Un \_\_\_\_\_ es una sustancia que no puede descomponerse en más partes. Todos los átomos de un elemento químico tienen la misma cantidad de protones y de \_\_\_\_\_. El número de protones representa el \_\_\_\_\_.

La \_\_\_\_\_ es el esquema de todos los elementos químicos ordenados de manera creciente por su número atómico. La base científica para este ordenamiento es la \_\_\_\_\_, la cual señala que las propiedades físicas y químicas de los elementos tienden a repetirse en forma sistemática conforme aumenta el número atómico.

La tabla periódica es una de las ideas más extraordinarias de la ciencia moderna, ya que dio orden a la química y ha tenido pocas variaciones en casi 150 años de existencia. En ella, cada elemento está representado en un recuadro con sus datos más representativos: \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_.

En la tabla periódica las columnas (verticales) se numeran del \_\_\_ al \_\_\_ de izquierda a derecha. Estas columnas, diferenciadas por colores se llaman \_\_\_\_\_ y se agrupan por las propiedades en común de los elementos que las forman. Todos los elementos de una familia son \_\_\_\_\_.

Y las 7 columnas horizontales llamadas \_\_\_\_\_, indican que los elementos organizados en un mismo periodo tienen igual número de niveles energéticos u orbitales.

**ACTIVIDAD 4:** Realiza el esquema de la página 118, a colores, e indica que significa cada color, adicionalmente en la misma tabla remarca con color rojo las columnas que nos indican las 18 familias o grupos de la tabla periódica, y con color azul marino remarca los 7 periodos...

**ACTIVIDAD 5:** Revisa la siguiente liga y explica de que se trata, recuerda que debes anotar toda la información del video, la información que anotes se revisa y se evalúa...

<https://www.youtube.com/watch?v=KYaj0r2t8DI>