**GUIA DE AUTOAPRENDIZAJE Nº5 QUÍMICA**

**8º BÁSICO**

**Nombre\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Curso:\_\_\_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_**

**Objetivo de Aprendizaje:**

**Instrucciones:**

* 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

**Instrucciones:**

Realiza la lectura de los contenidos y en el LINK <https://youtu.be/Tudi3Ta381Y>

encontrarás un resumen. Observa el video recomendado y luego responde las preguntas de la actividad.

LA TABLA PERIÓDICA

En esta guía encontrarás información sobre las propuestas para ordenar los elementos químicos.

Muchos científicos intentaron ordenar, de manera sistemática, los elementos químicos descubiertos (principalmente por los alquimistas).

La tabla periódica fue creada para ordenar los elementos químicos en forma de tabla, usando diferentes criterios como propiedades similares: estado físico, masa atómica y otros.

Por la necesidad de ordenar los elementos químicos surgieron varias ideas antes de llegar a la tabla periódica actual. Dentro de las más conocidas están: --Las triadas de Döbereiner

-Las octavas de Newlands

-La Tabla Periódica de Mendeléiev

-Tabla Periódica actual

Para ordenar los elementos químicos se utilizó en un principio la masa atómica (peso atómico) y luego con el aporte de Moseley, se cambió por su número atómico.

La Tabla Periódica actual se creó con varios aportes, pero principalmente se mantuvo varias características de la tabla propuesta por el químico ruso Mendeléiev. Éste ordenó de forma tal que los elementos pertenecientes a una misma familia aparecen en la misma línea vertical, además dejó espacios para los elementos nuevos y fijó una Ley periódica basada en la masa atómica. Ésta última se modificó en la nueva Tabla (ya que se usó el número atómico).

A pesar de que Mendeléiev hizo un gran aporte a la Tabla Periódica actual, éste no recibió el Premio Nobel debido a discriminación.

ACTIVIDAD

1.- Observa el video del LINK <https://www.youtube.com/watch?v=sZcjPDFXAyI> y luego responde las preguntas.

1. ¿Cuál es el aporte realizado por Dalton y Berzelius para los elementos químicos?

|  |
| --- |
|  |

1. ¿Qué sucede en 1817? ¿Cuál fue el aporte de Döbereiner en 1829?

|  |
| --- |
|  |

1. ¿Cuál fue el aporte de Newlands, en 1864?

|  |
| --- |
|  |

1. ¿Cómo se relacionaban la Tabla propuesta por Meyer y la propuesta por Mendeléiev?

|  |
| --- |
|  |

1. ¿Cómo es la tabla Periódica propuesta por Mendeléiev?

|  |
| --- |
|  |

1. ¿Cuál fue el aporte de Moseley en 1913?

|  |
| --- |
|  |

1. ¿A qué tabla periódica se asemeja la actual?

|  |
| --- |
|  |

2.-Según lo visto en el video de la guía:

1. ¿Cuáles son las fortalezas de la Tabla Periódica propuesta por Mendeléiev?

|  |
| --- |
|  |

1. ¿Cuáles son las debilidades de la Tabla Periódica propuesta por Mendeléiev?

|  |
| --- |
|  |

1. ¿Qué características se mencionan de la Tabla Periódica actual?

|  |
| --- |
|  |