**GUIA DE RETROALIMENTACIÓN Nº6 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/jTMNTYRmMUw>

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

LA TABLA PERIÓDICA ACTUAL

 En esta guía encontrarás aspectos generales de la Tabla Periódica actual y la información que esta contiene.



 La tabla periódica actual proviene de la propuesta por Mendeléiev, pero sufrió algunas modificaciones a causa de los nuevos descubrimientos y planteamientos de varios científicos.

La Tabla Periódica actual posee 18 grupos o columnas verticales asignados con números romanos, 7 períodos o filas horizontales y como vimos en la guía anterior, los elementos químicos se ordenan por el número atómico creciente.

En la Tabla actual aparece el símbolo químico, su número atómico y su masa atómica. Además, aparecen diferentes colores para diferenciar metales de no metales y metaloides.

 Tu podrás observar que no todas las tablas periódicas tienen la misma información porque depende de su utilización. Las Tabla más actualizada posee mayor cantidad de información, pero nosotros ocuparemos una simple que contenga lo más básico.

. 

.

 ACTIVIDAD

1.- Observa el video recomendado y luego responde las preguntas.

1. ¿Cómo se designa a los grupos en la Tabla Periódica?

|  |
| --- |
| Los grupos, en la tala periódica, se designan con números romanos y la letra A o B |

1. Nombra los primeros tres elementos de primer grupo de la Tabla periódica.

|  |
| --- |
| Hidrógeno(H) litio (Li) sodio (Na) |

1. ¿Qué tipo de elementos se encuentran en el grupo VIII?

|  |
| --- |
| Los elementos del último grupo de la Tabla periódica son los gases nobles. Son elementos que tienen su último nivel completo con 8 electrones por eso pertenecen al grupo VIII. En algunas Tablas no aparece el grupo y dice gases nobles o gases inertes, en otras aparece con la letra A o B. |

1. ¿qué características poseen los elementos del grupo B de la tabla periódica?

|  |
| --- |
| Son metales de transición |

1. Menciona tres elementos del período 3.

|  |
| --- |
| Sodio, magnesio y aluminio |

1. Menciona tres elementos del grupo VI A.

|  |
| --- |
| Oxígeno, azufre, selenio |

1. ¿Qué elemento se encuentra en el grupo IIA período 3?¿Es metal o no

Metal?

|  |  |
| --- | --- |
| Mgmagnesio | Metal |

1. ¿Qué elemento se encuentra en el grupo IV A, período 2? ¿Es metal o no metal?

|  |  |
| --- | --- |
| Ccarbono | No Metal |

1. ¿Qué elemento se encuentra en el grupo V B , período 4? ¿Es metal o no metal?

|  |  |
| --- | --- |
| Vvanadio | Metal |

II.- a) ¿Qué información entrega la siguiente simbología? Completa



Número atómico

Símbolo

nombre

Masa atómica

b)¿Qué representan las columnas de la Tabla Periódica? ¿Qué tipo de elementos hay en esta columna?

|  |
| --- |
| Características de los grupos de la TABLA PERIÓDICA - ¡¡RESUMEN ...Representan los grupos o familias. Grupo IA son metales alcalinos (excepto el hidrógeno que es un no metal ( gaseoso), todos poseen un electrón de valencia. |

c) ¿Qué representan las filas en la Tabla Periódica? ¿Qué significa que esos elementos se encuentren en la fila 4?



|  |
| --- |
| Representan los períodos. Sus electrones de valencia están en el cuarto nivel de energía. |

d) ¿Qué tipo de elementos hay en esta columna?

|  |
| --- |
|  El grupo VIIA corresponde a los halógenos y son todos no metales. Poseen 7 electrones de valencia |