

CONTENIDO:

 organización y regularidades de los elementos químicos

Titular del grupo: **Jazmín Martínez Martínez**

Docente en Formación: **Karen Yazmin Díaz Villafaña**

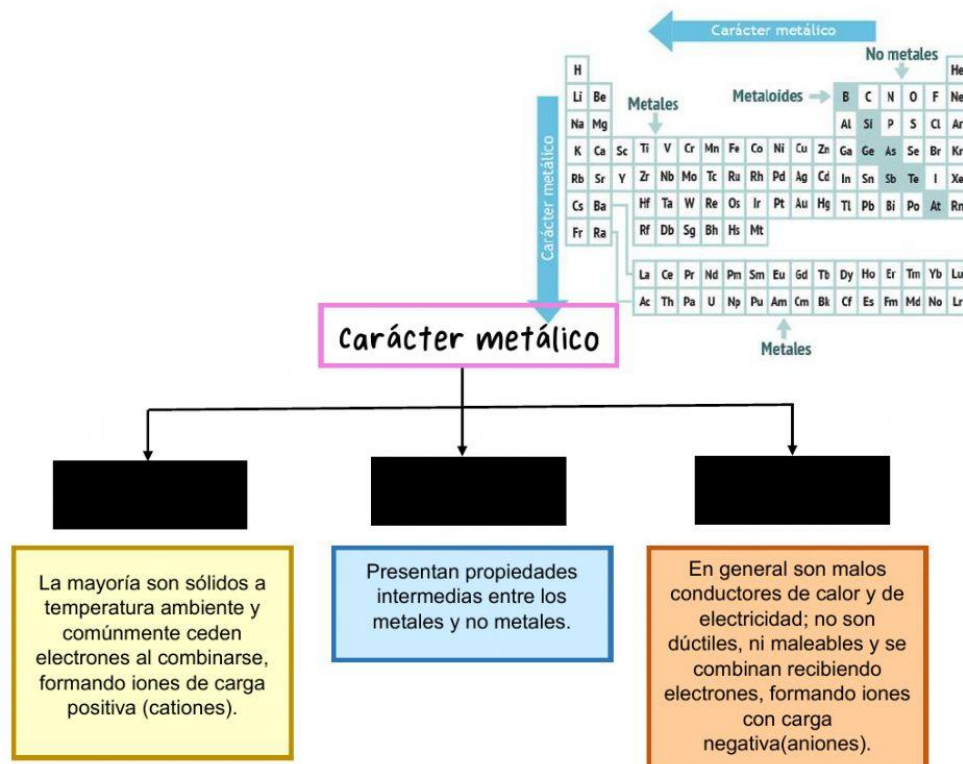
ANEXO 2. CARÁCTER METÁLICO, VALENCIA, NÚMERO Y MASA ATÓMICA

Puedes apoyarte en tu libro de texto.

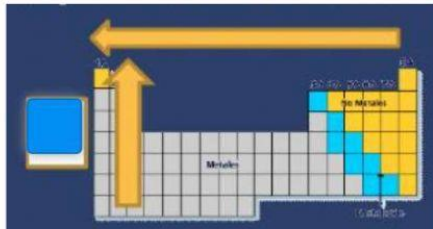
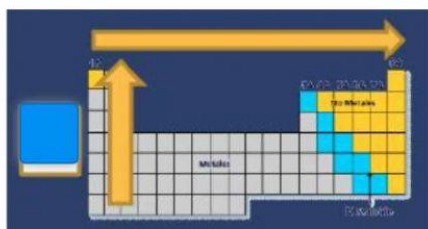
1. Une el concepto con la información correcta

	Carácter Metálico	Es el número total de protones que tiene cada átomo de ese elemento. Se representa con la letra Z.																				
	Valencia	Es la masa total de protones y neutrones en átomo o isótopo particular. Se representa con una unidad llamada unidad de masa atómica (uma).																				
<table border="1"> <tr> <td>Número atómico</td><td>1</td><td>1.00797</td><td>Peso atómico</td></tr> <tr> <td>Punto de ebullición °C</td><td>-252.7</td><td>1</td><td>Valencia</td></tr> <tr> <td>Punto de fusión °C</td><td>-259.7</td><td>H</td><td>Símbolo</td></tr> <tr> <td>Densidad</td><td>0.017</td><td>1s¹</td><td>Estructura atómica</td></tr> <tr> <td></td><td></td><td>Hidrógeno</td><td>Nombre</td></tr> </table>	Número atómico	1	1.00797	Peso atómico	Punto de ebullición °C	-252.7	1	Valencia	Punto de fusión °C	-259.7	H	Símbolo	Densidad	0.017	1s ¹	Estructura atómica			Hidrógeno	Nombre	Número Atómico	Describe el conjunto de propiedades químicas que se asocian con los elementos clasificados como metales de la tabla periódica. Dependen de la capacidad de un elemento para perder sus electrones de valencia externos.
Número atómico	1	1.00797	Peso atómico																			
Punto de ebullición °C	-252.7	1	Valencia																			
Punto de fusión °C	-259.7	H	Símbolo																			
Densidad	0.017	1s ¹	Estructura atómica																			
		Hidrógeno	Nombre																			
<table border="1"> <tr> <td>Número Atómico</td><td>1</td><td></td><td>Símbolo (del elemento)</td></tr> <tr> <td>Masa Atómica (u)</td><td></td><td>Hidrógeno</td><td>Nombre (del elemento)</td></tr> </table>	Número Atómico	1		Símbolo (del elemento)	Masa Atómica (u)		Hidrógeno	Nombre (del elemento)	Masa Atómica	Es una capacidad que posee un elemento de combinarse y está relacionada con los electrones de su última capa.												
Número Atómico	1		Símbolo (del elemento)																			
Masa Atómica (u)		Hidrógeno	Nombre (del elemento)																			

2. Complementa el mapa conceptual escribiendo en el recuadro la palabra o frase faltante.



3. Escribe cuál de las imágenes representa el aumento de la masa y número atómico en la tabla periódica de los elementos, para ello colocarás V (verdadero) en la que creas correcta y en las dos que sean erróneas las respuestas colocarás F (falso).



4. En la siguiente frase escribe la palabra que la complete de forma correcta:

Lo que diferencia un _____ de otro es el número de _____: esta característica define la identidad de cada elemento.

Para determinar la valencia de un elemento dentro de un compuesto, se requiere emplear un elemento de referencia.

En el caso del agua, por ejemplo: es el hidrógeno, cuya valencia es 1; al observar la molécula de agua notamos que hay dos átomos de hidrógeno por uno de oxígeno. La valencia del oxígeno se obtiene multiplicando la valencia del hidrógeno por el número de átomos de este elemento.

Molécula de Agua Átomo de Oxígeno Átomo de Hidrógeno Átomo de Hidrógeno H₂O	Molécula	Número de átomos de Hidrógeno	Valencia del Hidrógeno	Número de átomos de Oxígeno	Valencia del Oxígeno
	H ₂ O	2	1	1	2 X 1 = 2

5. Con base en la información anterior determina la valencia del CO₂.

Dióxido de carbono CO₂ Átomo de Carbono Átomo de Oxígeno Átomo de Oxígeno CO₂	Molécula	Número de átomos de Oxígeno	Valencia del Oxígeno	Número de átomos de Carbono	Valencia del Carbono
	CO ₂				