



ESCUELA SECUNDARIA FEDERALIZADA  
“JUAN ANTONIO MATEOS”  
TERCERO “D”

CONTENIDO:

T A B L A P E R I O D I C A

organización y regularidades de los elementos químicos

Titular del grupo: Jazmín Martínez Martínez

Docente en Formación: Karen Yazmin Díaz Villafañá

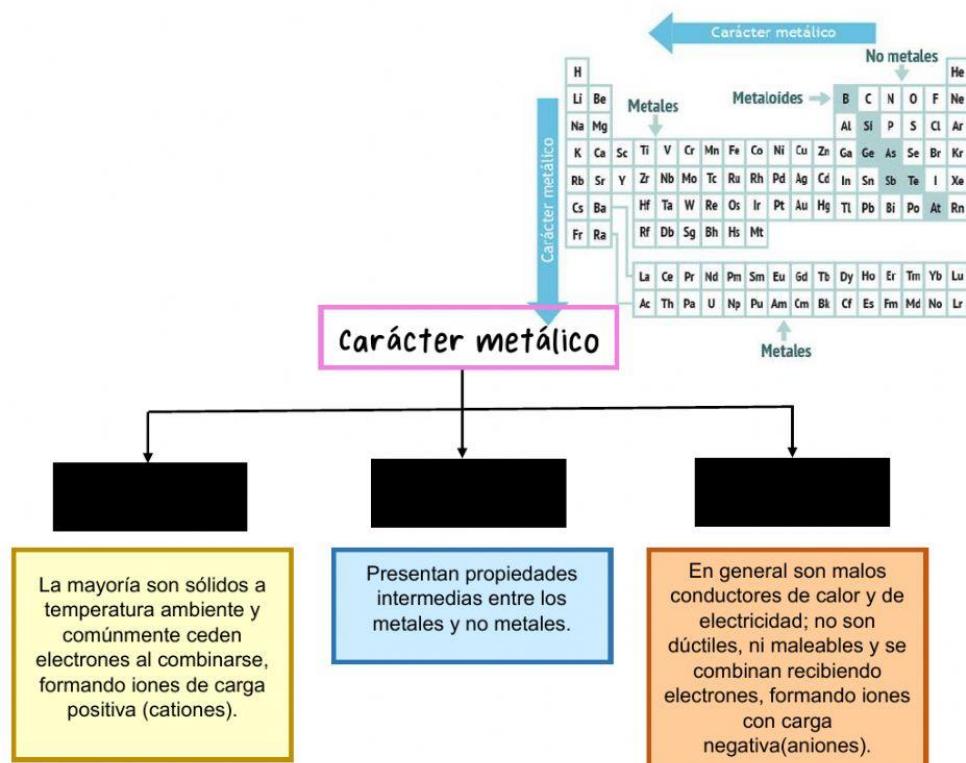
**ANEXO 2. CARÁCTER METÁLICO, VALENCIA, NÚMERO Y MASA ATÓMICA**

Puedes apoyarte en tu libro de texto.

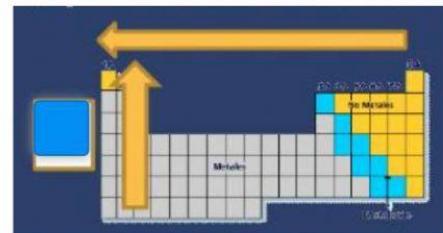
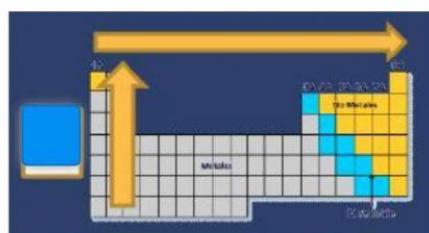
**1. Une el concepto con la información correcta**

	<b>Carácter Metálico</b>	Es el número total de protones que tiene cada átomo de ese elemento. Se representa con la letra Z.
	<b>Valencia</b>	Es la masa total de protones y neutrones en átomo o isótopo particular. Se representa con una unidad llamada unidad de masa atómica (uma).
	<b>Número Atómico</b>	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.
	<b>Masa Atómica</b>	Es una capacidad que posee un elemento de combinarse y está relacionada con los electrones de su última capa.

**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 colocaras V (verdadero) en la que creas correcta y en las dos que sean erróneas las respuestas colocaras 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 	Molécula	Número de átomos de Hidrógeno	Valencia del Hidrógeno	Número de átomos de Oxígeno	Valencia del Oxígeno
	H <sub>2</sub> O	2	1	1	$2 \times 1 = 2$

- 5.** Con base en la información anterior determina la valencia del CO<sub>2</sub>.

Dióxido de carbono CO <sub>2</sub> 	Molécula	Número de átomos de Oxígeno	Valencia del Oxígeno	Número de átomos de Carbono	Valencia del Carbono
	CO <sub>2</sub>	2	-2	1	+4