



ESCUELA SECUNDARIA FEDERALIZADA
"JUAN ANTONIO MATEOS"
TERCERO "D"

CONTENIDO:
TABLA PERIÓDICA
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

	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).
	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.
	Masa Atómica	Es una capacidad que posee un elemento de combinarse y está relacionada con los electrones de su última capa.

2. Selecciona el concepto correcto para cada categoría

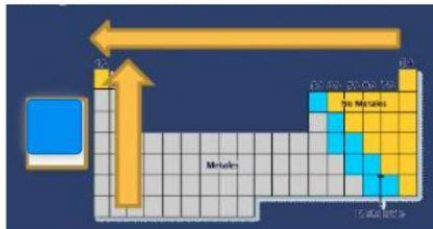
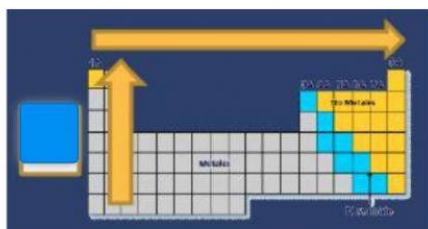
Carácter metálico

Carácter metálico

Carácter metálico

- La mayoría son sólidos a temperatura ambiente y comúnmente ceden electrones al combinarse, formando iones de carga positiva (cationes).
- Presentan propiedades intermedias entre los metales y no metales.
- En general son malos conductores de calor y de electricidad; no son dúctiles, ni maleables y se combinan recibiendo electrones, formando iones con carga negativa(aniones).

3. Selecciona la imagen que representa el aumento de la masa y número atómico en la tabla periódica de los elementos.

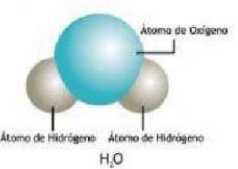


4. En la siguiente frase escribe la palabra que la complete de forma correcta:


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.

<p>Molécula de Agua</p> 	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.

<p>Dióxido de carbón CO₂</p> 	Molécula	Número de átomos de hidrógeno	Valencia del Hidrógeno	Número de átomos de oxígeno	Valencia del oxígeno