

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 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

Diagram illustrating the trend of metallic character (Carácter Metálico) in the periodic table. The trend increases (aumenta) from right to left and from top to bottom.

Carácter Metálico

Es el número total de protones que tiene cada átomo de ese elemento. Se representa con la letra Z .

Valencia

Diagram illustrating the valence electrons (Valencia) for Boron (B), Silicon (Si), and Antimony (Sb). Boron has 3 valence electrons, Silicon has 4, and Antimony has 5.

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

Diagram illustrating the atomic number (Número Atómico) for Hydrogen (H). The atomic number is 1, and the mass number is 1.00797.

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.

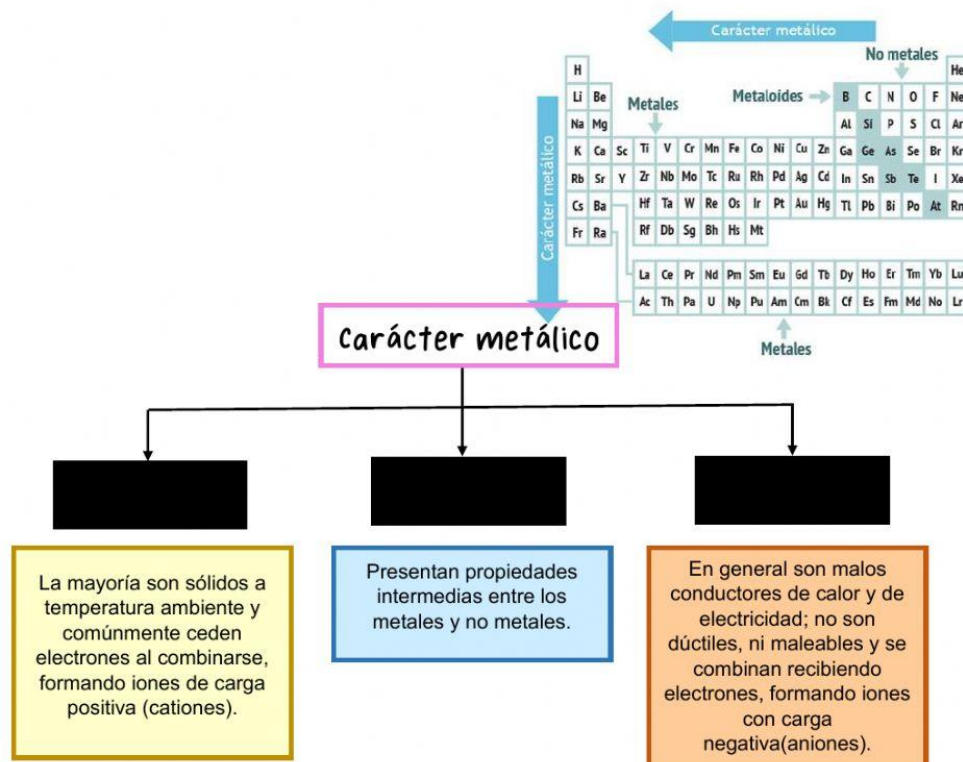
Masa Atómica

Diagram illustrating the mass number (Masa Atómica) for Hydrogen (H). The mass number is 1, and the atomic number is 1.00794.

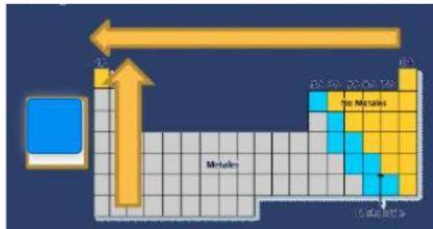
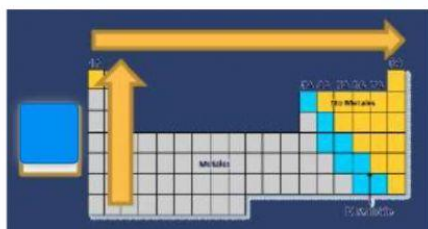
Masa Atómica

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.

<p>Molécula de Agua</p> <p>Átomo de Oxígeno</p> <p>Átomo de Hidrógeno Átomo de Hidrógeno</p> <p>H₂O</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 carbono CO₂</p>	Molécula	Número de átomos de Oxígeno	Valencia del Oxígeno	Número de átomos de Carbono	Valencia del Carbono
	CO ₂				