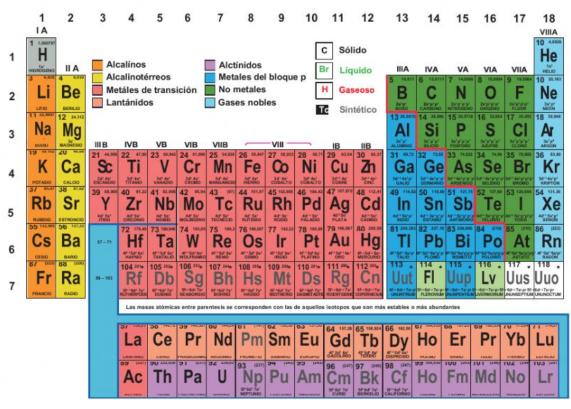
CONOCIENDO LA TABLA PERIÓDICA

Palabras claves: Tabla periódica, Grupo, Periodo, Metales (alcalinos y térreos), Halógenos, Gases nobles, Elementos de transición y de transición interna.

ANTES DE COMENZAR:

- 1. Escribe 3 palabras que se te vengan a la mente cuando hablamos de...
- •Tabla periódica
- Elementos químicos
- 2. Observa el siguiente video

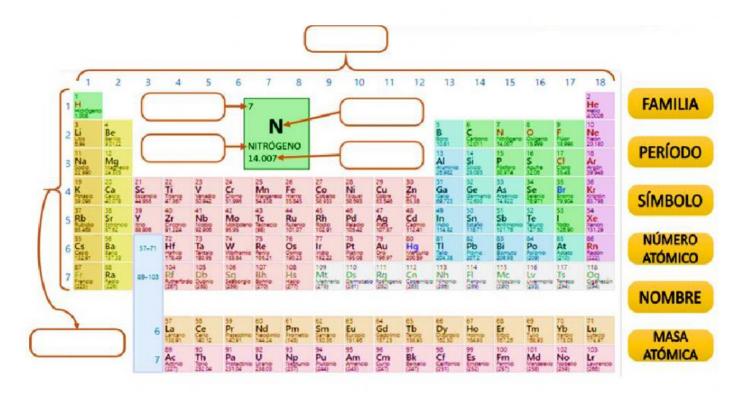
TABLA PERIODICA DE LOS ELEMENTOS QUÍMICOS



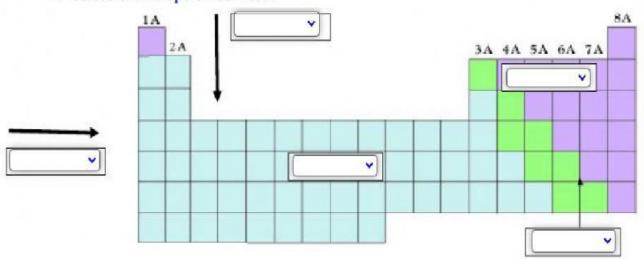
Debido a la presencia de los elementos químicos en los compuestos orgánicos e inorgánicos fue necesario clasificarlos y ordenarlos. La tabla periódica es una forma de clasificar los elementos químicos en función de alguna característica o propiedad (Z) La tabla periódica actual está estructurada en siete filas (horizontales) denominadas períodos y en 18 columnas (verticales) llamadas grupos o familias.

ACTIVIDAD

1. Identifica a que se refiere cada parte en la imagen, tanto las casillas como la organización de la Tabla Periódica.



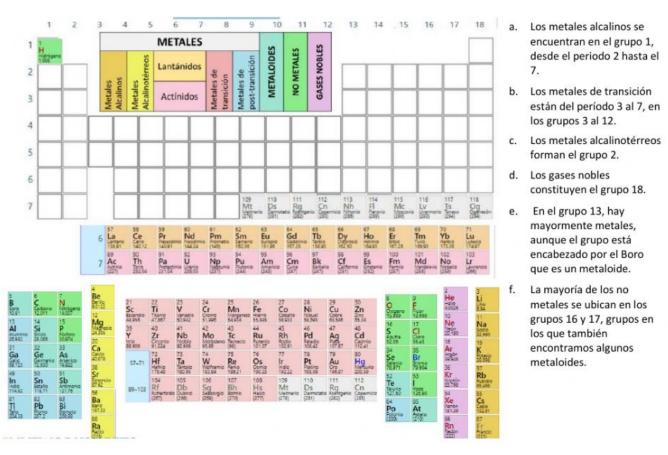
2. Selecciona la opción correcta



#LIVEWORKSHEETS

La organización en la tabla periódica, informa sobre las propiedades de los elementos. Como ya viste hay metales, metaloides y no metales.

3. Ahora que sabes que la tabla periódica se organiza por períodos y grupos. Arma el rompecabezas siguiendo las pistas.



4. Encuentra el elemento. Lee con atención las siguientes pistas que describen propiedades y ubicación de elementos en la tabla periódica. Arrastra el símbolo

a.	Es el único metal en estado líquido a temperatura ambiente, se utiliza en termómetros de vidrio. Se ubica en el grupo 12.
b.	Gas noble del período 1, utilizado para inflar globos decorativos.
c.	Metaloide utilizado en la fabricación de circuitos electrónicos, número atómico 14.
d.	No metal gaseoso, indispensable para la vida, masa atómica 15.999 uma. Ubicado en el período 2.
e.	Metal utilizado para fabricar latas y papel para envolver alimentos, altamente reciclable, ubicado en el período 3, su número atómico es igual que el del grupo al que pertenece.
	Si Al Hg He O



						ades con nentos o					guntas	:	
			et sole										
) Expl	ica la s	siguient	e exp	resión	:"La	tabla po	eriódi	ca es p	periódi	ca".			

#LIVEWORKSHEETS