



Actividad
La tabla Periódica y sus elementos químicos

Nombre: _____ **Grupo:** _____

TEMA 2: La tabla periódica. Historia y uso de la tabla periódica.

PDA: Interpreta la información de la Tabla periódica ordenada por el número atómico, así como por grupos y períodos e identifica las propiedades periódicas de elementos representativos que permita inferir su comportamiento químico.

- I. Lee con atención las siguientes oraciones y entrelázalas con su respuesta correcta.
 1. Son columnas verticales en la que se agrupan los elementos con propiedades químicas similares. No. Atómico
 2. Es el numero total de protones que tiene cada átomo de ese elemento. Sodio
 3. Es la suma de los protones y neutrones que se encuentran en el núcleo del átomo. Masa atómica
 4. Elemento que se encuentra en la familia de los metales alcalinos y se encuentra en el periodo tres. Electrones
 5. Es un metal alcalinotérreo, se encuentra en la familia IIA y en el periodo cuatro. Calcio
 6. Elemento que se encuentra en la familia VII y en el periodo 5. Oxígeno
 7. En el modelo atómico se encuentra en los niveles de energía y tienen carga negativa. Yodo
 8. Se encuentra en el núcleo del átomo y su carga es positiva. Protones
 9. Se encuentra en la Familia 1 y solo tiene un electrón, su numero atómico es el 1. Hidrógeno
 10. Elemento químico que si símbolo es O. Familias

- II. Encuentra los siguientes elementos químicos en la sopa de letras y escribe su símbolo químico enfrente de cada uno.

X	E	N	M	U	C	A	R	B	O	N	O
E	R	F	U	Z	A	R	C	A	R	B	O
H	O	L	H	E	L	I	O	N	L	U	L
O	I	G	L	V	C	R	X	A	A	F	I
N	E	D	P	Ñ	I	R	O	D	L	O	M
S	O	L	R	S	O	D	I	O	S	S	V
O	X	I	G	O	N	E	K	I	F	F	A
D	I	A	M	A	G	N	E	S	I	O	N
L	G	E	N	I	O	E	L	A	S	R	A
O	E	P	A	Z	O	T	N	T	E	O	D
E	N	E	M	A	G	N	E	O	S	A	I
M	O	N	T	E	R	L	I	P	L	O	P

CALCIO _____

HELIO _____

HIDROGENO _____

CARBONO _____

SODIO _____

OXIGENO _____

MAGNESIO _____

AZUFRE _____

POTASIO _____

FOSFORO _____



¡MUCHA SUERTE!

Profa. Adriana Dávila