



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 periodos 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 _____

HIDROGENO _____

SODIO _____

MAGNESIO _____

POTASIO _____

HELIO _____

CARBONO _____

OXIGENO _____

AZUFRE _____

FOSFORO _____

¡MUSHA SUERTE!

Profra. Adriana Dávila

