



Bloque II. Las propiedades de los materiales y su clasificación química
Actividad Enlaces químicos

Nombre: _____ Gpo: _____

Instrucciones: De manera individual y con ayuda de las pistas, encuentra los conceptos relevantes del tema dentro de la sopa de letras.

1. Parte más pequeña e indivisible de un elemento _____
- 2.- El símbolo del Cloro es Cl y tiene 7 electrones en su última capa, al formar el compuesto Cl₂ ambos cloros se comparten los electrones, ¿Cómo se llama este tipo de enlace? _____
- 3.- Partícula que se encuentra dentro del átomo girando en órbitas bien definidas, tiene carga negativa, y es el encargado de formar los enlaces _____
- 4.- El agua H₂O es un compuesto, sus elementos están unidos mediante una fuerza llamada: _____
- 5.- El cloruro de sodio NaCl es un compuesto en el cual el Cloro (Cl) le roba al Sodio (Na) el electrón que tiene en su último nivel de energía. ¿Cómo se le llama a este enlace? _____

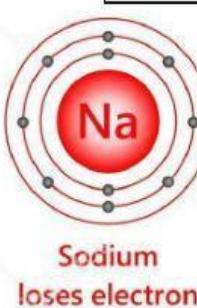
6.- En el enlace iónico se unen un elemento no metal con un _____.

7.- Es definida como la parte más pequeña de un compuesto. _____

8.- Regla que dice que los elementos buscan completar su último nivel de energía con 8 electrones. _____

9.- En el enlace covalente se unen dos elementos que deben ser: _____

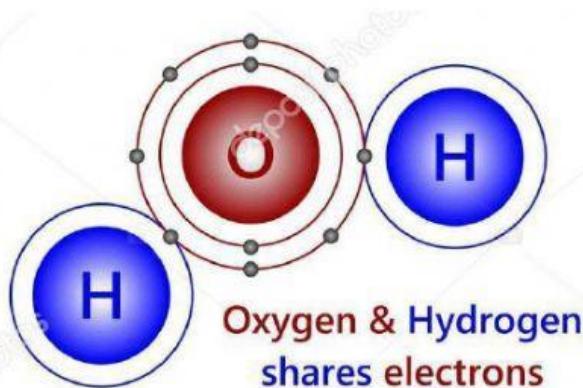
C	X	T	P	A	L	Z	O	O	C	T	E	T	O	R
X	Y	A	M	K	V	P	B	J	I	O	N	I	C	O
C	O	N	D	U	C	T	I	V	I	D	A	D	Q	C
M	D	W	R	R	G	C	N	P	T	M	H	S	M	Q
M	L	I	E	D	T	Y	E	P	D	H	G	U	P	S
A	R	N	K	T	R	C	O	V	A	L	E	N	T	E
Y	A	O	E	F	Z	U	S	S	C	Y	H	W	S	Q
Y	T	M	K	N	F	Q	B	J	S	W	W	M	C	S
P	O	E	M	O	L	E	C	U	L	A	X	Y	K	Q
E	M	T	Q	X	P	A	S	N	Z	M	B	Z	H	D
A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



Sodium
loses electron



Chlorine
gains electron



Oxygen & Hydrogen
shares electrons