



GUÍA DE APRENDIZAJE

GA-GAP-F-15

SEDE: Central	JORNADA: Mañana	PERIODO: IV
ÁREA/O ASIGNATURA: Biología	<input checked="" type="checkbox"/>	CURSO: 805.806.807
GUÍA DE CLASE <input type="checkbox"/>	GUÍA EVALUATIVA	ACTIVIDADES
		DE APOYO <input type="checkbox"/>

Taller de química

1. Indicar si son falsas o verdaderas cada uno de los siguientes enunciados. Solo coloca F o V

a. Los compuestos iónicos presentan casi siempre una estructura cristalina	
b. La unidad estructural de los compuestos iónicos es el ión	
c. Los puntos de ebullición y de fusión de las sustancias covalentes son en general más alto que los de las sustancias iónicas	
d. Todas las sustancias covalentes son buenas conductoras de la electricidad y del calor	
e. El litio y el flúor se unen mediante enlace covalente	
f. En el enlace covalente coordinado cada elemento aporta un par de electrones	

2. Selecciona la palabra correcta en cada caso

Enlace Iónico	Enlace Covalente	Enlace Metálico
Está formado por	Está formado por	Está formado por
Se caracteriza por	Se caracteriza por	Se caracteriza por
Tienen diferencia de electronegatividad	Tienen diferencia de electronegatividad	

3. Arrastre la siguiente información hasta donde corresponda para completar el mapa conceptual

Polar
Apolar

Nube de electrones

Se Ceden electrones

Simple
Doble
Triple

Metálico

Covalente

Coordinado

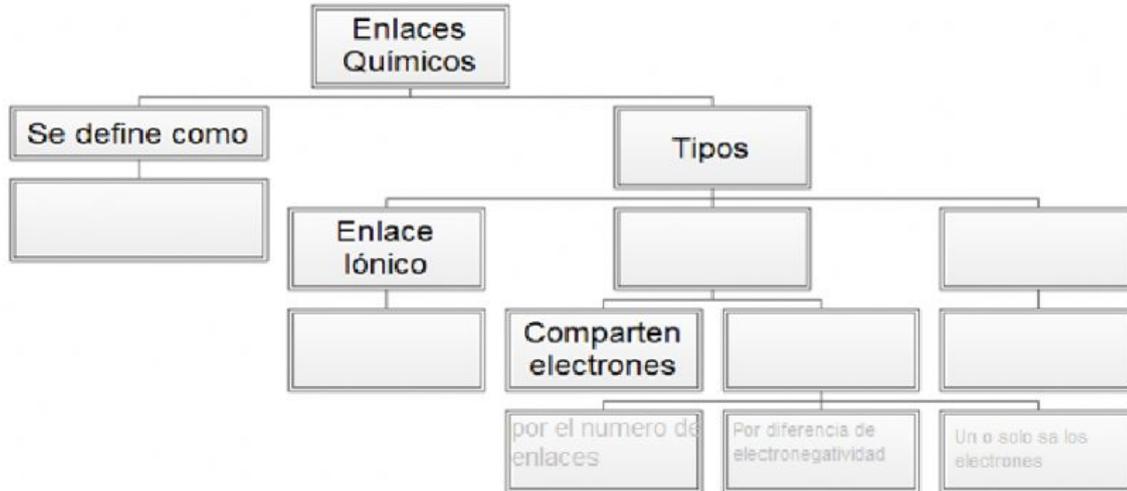
fuerza que mantiene unidos a los átomos en un compuesto.

Pueden ser

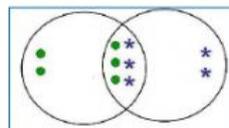
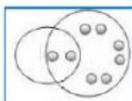
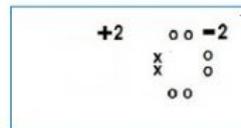
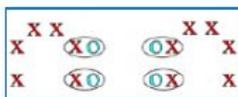


GUÍA DE APRENDIZAJE

GA-GAP-F-15



- Determina qué tipo de enlace se forma al unir los siguientes elementos
 - Li y S
 - H y O
 - Ca y S
 - K y I
- Clasifica las siguientes sustancias como iónicas o covalentes
 - O₂
 - NaCl
 - HCl
 - N₂
 - CO₂
- Arrastre la estructura de Lewis que corresponde a los siguientes enlaces





GUÍA DE APRENDIZAJE

GA-GAP-F-15

CO ₂	
HCl	
N ₂	
LiF	
CaS	

7. Completa la siguiente información. Escribir todo en mayúsculas y sin tildes.

a. Fuerza que mantiene unidos los átomos en los enlaces _____



GUÍA DE APRENDIZAJE

GA-GAP-F-15

- b. En estructura de Lewis alrededor del símbolo químico se representan los electrones de _____
- c. Es sinónimo de enlace Covalente _____
- d. Un enlace apolar es aquel en el que no hay diferencia de _____
- e. En la tabla periódica se identifican los electrones de valencia porque corresponde al _____ del elemento
- f. Si entre los átomos del enlace se comparten electrones el enlace recibe el nombre de _____