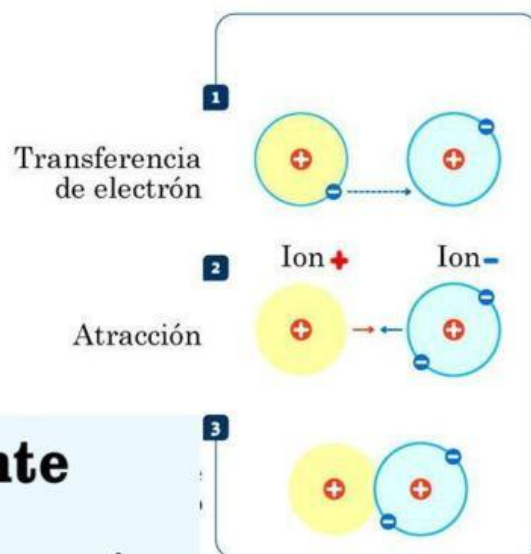


ACTIVIDADES DE ENLACES QUÍMICOS

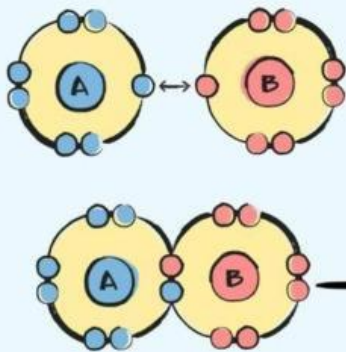
1. Selección múltiple (tipo de enlace)

Tipos de enlaces químicos

Covalente	Iónico	Metálico
		



Enlace covalente



Los átomos precisan 1 átomo más para ser estables

Cada átomo comparte un electrón

1.- Pregunta:

¿Qué tipo de enlace presenta el NaCl?

Opciones:

- Covalente
- Metálico
- Iónico

2.- Relacionar

Instrucción: Relaciona el tipo de enlace con su característica

Enlace	Característica
Iónico	Transferencia de electrones
Covalente	Compartición de electrones
Metálico	Mar de electrones

3.- Completar conceptos

Pregunta:

El enlace covalente ocurre cuando los átomos _____ electrones.

4.- Arrastrar y clasificar

Categorías:

- Iónico
- Covalente
- Metálico

Elementos:

- NaCl
- H₂O
- Cu
- CO₂

5.- Verdadero / Falso

Pregunta:

“El enlace iónico ocurre entre metales”

6.- Análisis

Pregunta:

¿Qué tipo de enlace presenta el agua (H₂O)?

Opciones:

- Iónico
- Covalente polar
- Metálico

7. Caso aplicado (pensamiento crítico)

Caso:

“El sodio (Na) reacciona con el cloro (Cl) formando NaCl”

Pregunta:

¿Qué ocurre con los electrones?

Opciones:

- **Se comparten**
- **Se transfieren**
- **Se eliminan**