3. El enlace químico

1. Completa con las palabras adecuadas y coloca las que no utilices en el cajetín para ello:

semimetal	catión	metal	electrones
anión	electrones	no metal	protones
neutrones	protones	gas noble	covalente

- El enlace iónico se da entre un ..... metálico y un ..... no metálico por atracción electrostática de sus cargas.
- El enlace ..... es la unión de átomos no metálicos que comparten pares de .....
- El enlace metálico es la atracción entre los átomos de un ..... que comparten parte de sus ..... de forma colectiva .

Palabras o conjunto de palabras no utilizadas:		

2. Elige la respuesta correcta:

Dependiendo de la sustancia, pueden disolverse en agua o no

Su estado de agregación es sólido en condiciones ambientales a excepción del mercurio que es líquido

Conducen la electricidad y el calor

No conducen el calor ni la electricidad

Pueden disolverse en agua

LIVEWORKSHEETS

Su estado de agregación depende de la sustancia

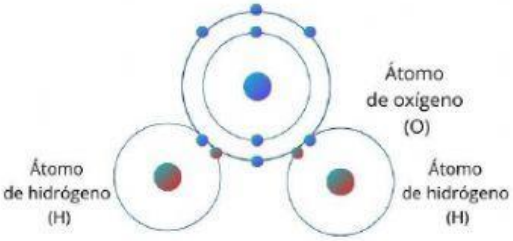
No pueden disolverse en agua

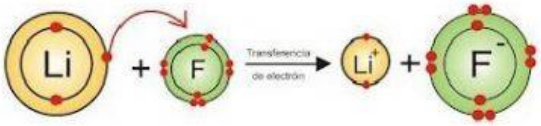
Su estado de agregación es sólido en condiciones ambientales

Conducen la electricidad si están fundidos o están disueltos

3. Une cada imagen con cada enlace químico correspondiente







- Enlace iónico
- Enlace metálico
- Enlace covalente

4. Utiliza la tabla periódica para saber qué tipo de elemento químico es:

Na	
H	
Cu	
Fe	
C	

Cl	
O	
N	
F	
I	

5. Indica qué tipo de enlace se forma:

LIVEWORKSHEETS

$NaCl$	⇒	
H_2O	⇒	
Cu	⇒	
N_2	⇒	
Fe	⇒	
HF	⇒	
CO_2	⇒	
NaI	⇒	

LIVEWORKSHEETS