

1.- Completa las siguientes frases:

- a) Las partículas que intervienen en el enlace son los ...
- b) Los electrones que intervienen en el enlace se llaman electrones de ...
- c) Los elementos que tienen tendencia a ... electrones son los metales.
- d) Los elementos que tienen tendencia a ... electrones son los no metales.

2.- ¿Con qué tipo de enlace se unen el H y el O en la molécula de agua? ¿Por qué?

3.- Indica razonadamente el tipo de enlace existente en las siguientes sustancias:

- a) He
- b) Cu
- c) CO₂
- d) CCl₄
- e) KCl
- f) CaI₂

4.- Completa la siguiente tabla:

Sustancia	Tipo de enlace	Elemento/Compuesto
Cobre	Metálico	
Cloruro de sodio	Iónico	
Oxígeno	Covalente	
Bromo	Covalente	
Dióxido de carbono	Covalente	

5.- Indica razonadamente si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas:

- a) El enlace covalente se forma siempre entre un no metal y un metal.
- b) En el enlace iónico se comparten electrones.
- c) El cobre y el hierro se pueden unir mediante un enlace metálico.
- d) En el enlace metálico, los electrones del último nivel tienen libertad para moverse por la red metálica.

6.- Tras analizar la tabla de datos, elige la opción correcta para la fórmula resultante al combinarse: a) el elemento X con el Y; b) El elemento Y con el Z.

Elemento	Z	A
X	9	19
Y	16	32
Z	20	40

- Opciones:
- 1 Y₂X
 - 2 YX
 - 3 YX₂
 - 4 Y₂Z₃
 - 5 Y₂Z₂
 - 6 ZY

7.- Completa la siguiente tabla, con el tipo de enlace que se forma al combinarse un elemento de cada fila con el correspondiente de cada columna:

	Cl	S	O
K			
I			
Na			
H			