

1.- Completa las siguientes frases:

- a) Las partículas que intervienen en el enlace son los *electrones*.
- b) Los electrones que intervienen en el enlace se llaman electrones de *valencia*.
- c) Los elementos que tienen tendencia a *ceder* electrones son los metales.
- d) Los elementos que tienen tendencia a *captar* 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?
Covalente. Porque son dos no metales.

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

- a) *Gas noble. No se combina.*
- b) *Metálico*
- c) *Covalente*
- d) *Covalente*
- e) *Iónico*
- f) *Iónico*

4.- Completa la siguiente tabla:

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

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

- a) *Falsa. Se forma entre dos no metales.*
- b) *Falsa. Se forman iones.*
- c) *Verdadera. (Se forma una aleación).*
- d) *Verdadera.*

6.- a) YX_2 b) 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>Iónico</i>	<i>Iónico</i>	<i>Iónico</i>
I	<i>Covalente</i>	<i>Covalente</i>	<i>Covalente</i>
Na	<i>Iónico</i>	<i>Iónico</i>	<i>Iónico</i>
H	<i>Covalente</i>	<i>Covalente</i>	<i>Covalente</i>