

1.- Completa las columnas que relacionan las sustancias con el tipo de enlace:

Sustancia		Tipo de enlace	Átomo/molécula/cristal
Agua	H ₂ O	<i>Covalente</i>	Molécula
Óxido de calcio	CaO	<i>Iónico</i>	Cristal
Sodio	Na	<i>Metálico</i>	Cristal
Argón	Ar	<i>Ninguno</i>	Átomo
Cloruro de sodio	NaCl	<i>Iónico</i>	Cristal
Plata	Ag	<i>Metálico</i>	Cristal
Oxígeno	O ₂	<i>Covalente</i>	Molécula

2.- a) ii b) i c) iii

3.- a) Porque forman cristales cuyos enlaces cuesta mucha energía romper.
b) No, cuando forman cristales tienen puntos de fusión elevados.

4.- a) Verdadero.
b) Verdadero.
c) Falso.

5.- a) El *fósforo* y el *yodo*
b) En estado *sólido*
c) Completa la tabla indicando si son iónicos o covalentes.

Sustancia	Punto de fusión (°C)	Iónico/covalente
Cloruro de potasio	771	<i>Iónico</i>
Fósforo	44	<i>Covalente</i>
Óxido de plomo	897	<i>Iónico</i>
Sulfato de bario	1370	<i>Iónico</i>
Yodo	115	<i>Covalente</i>

6.- Dibuja las fórmulas de las siguientes moléculas, empleando la notación de Lewis:

a) H₂ b) CH₄ c) NH₃
d) CO₂ d) CS₂ e) N₂O