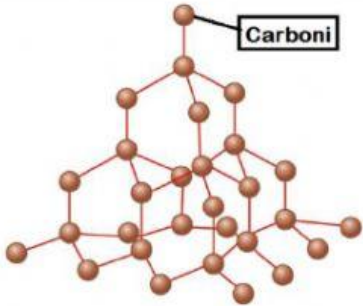
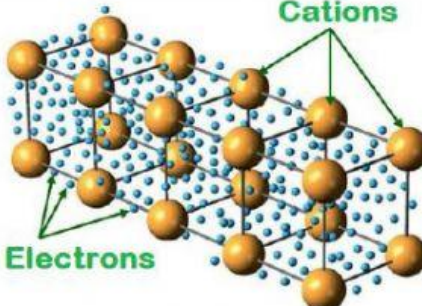
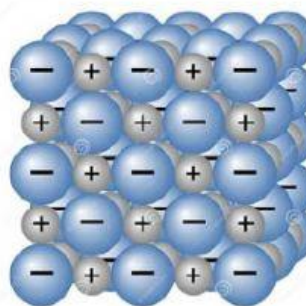


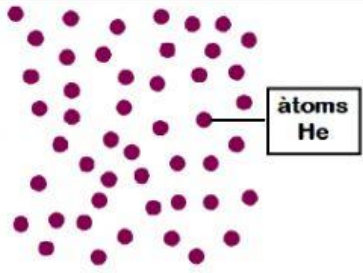
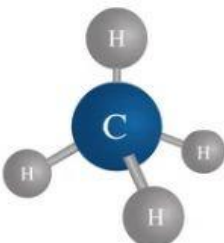
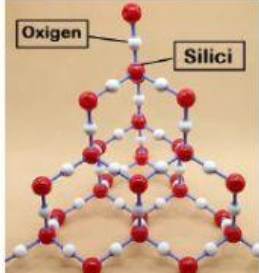
1 Ompleix els buits:

$K \quad O \rightarrow$ Forma un enllaç . Cada potassi electró/ns
i l'oxigen electró/ns. La fórmula empírica ens indica que per
cada de potassi hi ha d'oxigen, és a dir, estan en
una relació :

$H \quad Se \rightarrow$ Forma un enllaç . El seleni parell/s
d'electrons amb l'hidrogen formant . La fórmula
empírica ens indica que àtom/s de seleni està/n unit/s a àtom/s
d'hidrogen.

2 Relaciona cada imatge amb el tipus de substància i per quin enllaç formen:

 Carboni	 Cations Electrons	

 àtoms He		 Oxigen Silici

3 Classifica segons el tipus de substància formada:

FÓRMULA	Temperatura de fusió	Tipus de substància
SiO ₂	1710°C	
C ₂ H ₄	-169°C	
LiCl	605°C	
Ar	-189,35°C	
Ti	1668°C	

4 Classifica el tipus de substància amb la seva propietat:

PROPIETAT	TIPUS DE SUBSTÀNCIA
La majoria són gasos amb temperatura d'ebullició baixes	
Són bon conductors elèctrics i de la calor en estat sòlid	
Són solubles dins aigua	
Són molt durs amb temperatures de fusió molt elevades	
Són sòlids dúctils i mal·leables	
No són conductors en estat sòlid però si fosos o en dissolució	
Són gasos atòmics (formats per un sol tipus d'àtoms)	
Els seus sòlids són molt tous i amb baixes temperatures de fusió	