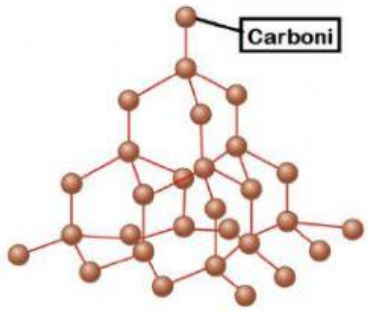
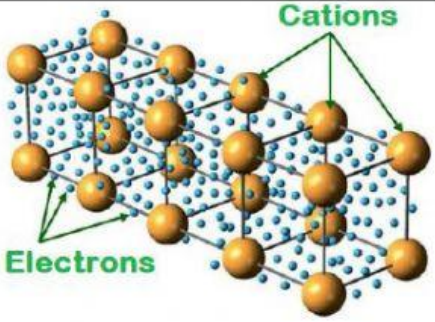
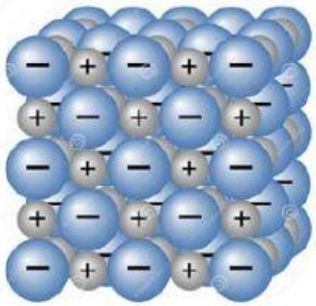
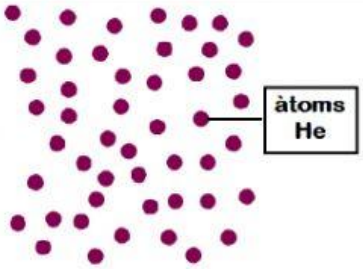
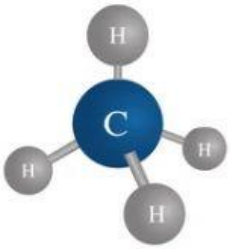
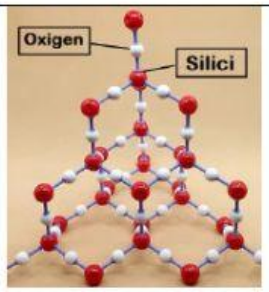
❶ Ompleix els buits:

K O → 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 Se → 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.

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

LIVEWORKSHEETS

❸ Classifica segons el tipus de substància formada:

FÓRMULA	Temperatura de fusió	Tipus de substància
SiO_2	1710ºC	
C_2H_4	-169ºC	
LiCl	605ºC	
Ar	-189,35ºC	
Ti	1668ºC	

❹ 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	

LIVEWORKSHEETS