

Tarea N°1

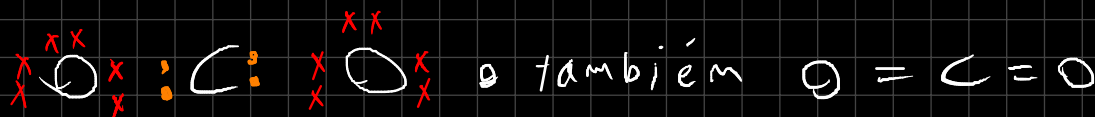
Para los siguientes compuestos,

i) CO_2 ii) Li_2O iii) SiCl_4 iv) PCl_5 v) Ca_3N_2

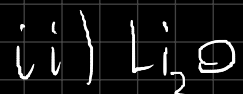
indicar:

- a) Nombre del compuesto
- b) Tipo de unión (iónica o covalente)
- c) Estructura de Lewis completa
- d) Para las sustancias covalentes indicar geometría electrónica, geometría molecular, momento dipolar (polar o no polar)

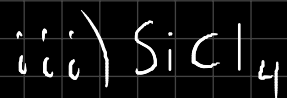
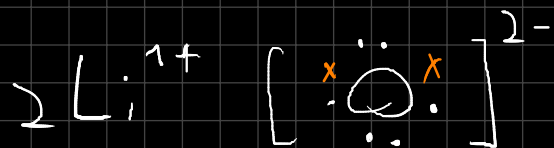
i) óxido carbónico, óxido de carbono (IV) o dióxido de carbono
La unión es covalente



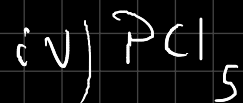
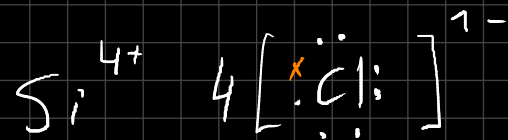
La geometría electrónica y la geometría molecular son planas. En cada enlace doble hay un momento dipolar, pero la suma vectorial da 0, así que la molécula es no polar.



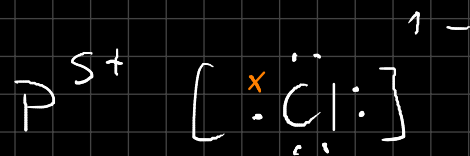
óxido de litio, la unión es iónica



Cloruro de silicio o tetracloruro de silicio
En enlace es iónico



Cloruro fosfórico, cloruro de fósforo (V) o pentacloruro de fósforo
La unión es iónica



v) Ca_3N_2 Nitruro de calcio
Sal binaria--> la unión es iónica

