



i. NO^+

ii. NO

iii. CN^-

b- Escriba las funciones de onda correspondientes a los orbitales σ_s^b y σ_z^* .

10) ¿Qué clases de fuerzas de atracción intermolecular hay que vencer para:

- a- fundir el hielo?
- b- fundir el NaCl ?
- c- evaporar metanol?
- d- sublimar I_2 ?
- e- evaporar una solución acuosa de una sal?

11) ¿Qué tipo de fuerzas intermoleculares existen entre los siguientes pares de sustancias:

- a- $\text{HBr} - \text{H}_2\text{S}$ c- $\text{I}_2 - \text{NO}_3^-$ e- $\text{NH}_3 - \text{H}_2\text{O}$
- b- $\text{Cl}_2 - \text{CBr}_4$ d- $\text{Cl}^- - \text{H}_2\text{O}$

12) ¿Cuál de las siguientes especies puede formar enlaces por puente de hidrógeno con el agua?

CH_4 , F^- , HCOOH , Na^+

13) Fundamentar la diferencia observada en los puntos de ebullición encontrados para las siguientes especies:

Sustancia	T eb ($^{\circ}\text{C}$)	μ (D)
CH_4	-161	0
SH_2	-60.7	0.97
H_2O	100	1.85