



Apellidos y nombres:
Código:

Tarea N°6

1. ¿Cuál de los siguientes iones presenta un mayor poder polarizante? (Elige un catión de cada pareja)

Cu^{2+} : 87 pm

Ag^+ : 129 pm

Cu^{2+} o Ag^+	K^+ o Be^{2+}	Ti^{4+} o Li^+
Cu^{2+}	Be^{2+}	Ti^{4+}

Mayor carga
catiónica

K^+ : 152 pm
 Be^{2+} : 59 pm

Ti^{4+} : 74.5 pm
 Li^+ : 90 pm

2. Ordena los siguientes cationes en orden creciente de poder polarizante: K^+ , Mg^{2+} , Al^{3+} , Cs^+

$\text{Cs}^+ < \text{K}^+ < \text{Mg}^{2+} < \text{Al}^{3+}$

Mg^{2+} : 86 pm
 Al^{3+} : 67.5 pm

3. Ordena los siguientes aniones en orden creciente de poder polarizabilidad: N^{3-} , F^- , O^{2-} Cs^+ : 181 pm.

$\text{F}^- < \text{O}^{2-} < \text{N}^{3-}$

N^{3-} : 132 pm
 F^- : 119 pm
 O^{2-} : 126 pm

4. Elige el compuesto de cada pareja que tenga mayor carácter iónico:

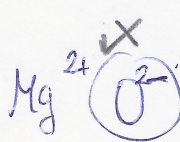
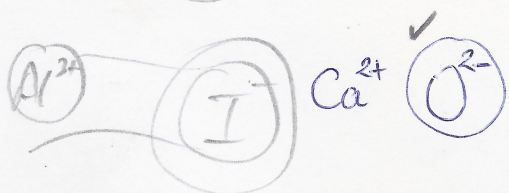
CaO o MgO		¿Por que?
CaO o CaS		¿Por que?
MgO o MgS		¿Por que?
CaS o MgS		¿Por que?

5. Explique por que el AlF_3 tiene mayor punto de fusión AlI_3 (Usa el termino de polarización)

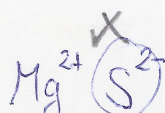
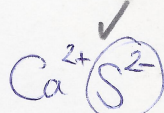
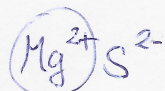
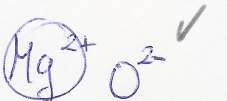
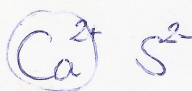
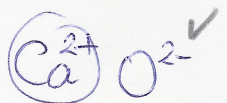


	Radio anión (pm)	P.F. (°C)
AlF_3	F(117)	1290
AlI_3	I(206)	190

F es mas polarizable.
∴ ↑ carácter ión.



menos polarizante
(pequeño radio) $Z_{\text{ef}} \uparrow$



menos polarizante
(pequeño radio) $Z_{\text{ef}} \uparrow$