

Sección 10

1.- Calcular a enerxía reticular do fluoruro de litio coñecendo os seguintes datos: calor de formación do fluoruro de litio = $-594,1 \text{ kJ/mol}$; calor de sublimación do litio = $155,2 \text{ kJ/mol}$; calor de disociación do fluor = $150,6 \text{ kJ/mol}$; enerxía de ionización do litio = 520 kJ/mol ; afinidade electrónica do fluor = -333 kJ/mol . Escribe todas as reaccións do ciclo de Born e Haber.

2.- Xustifica a existencia dos seguintes compostos e ións: RbCl , H_2O , SO_2 , Br_2 , NH_3 , N_2 , H_2O_2 , NH_4^+ , HCN , HF .

3.- Explica a xeometría da butinona ($\text{CH}_3\text{-CO-C}\equiv\text{CH}$), baseándote na Teoría da hibridación.

4.- Explica os seguintes feitos: a) A auga é líquida a temperatura ambiente mentres que o sulfuro de hidróxeno é gas; b) O bromuro sódico disólvese en auga doadamente, mentres que o bromo é practicamente insoluble.