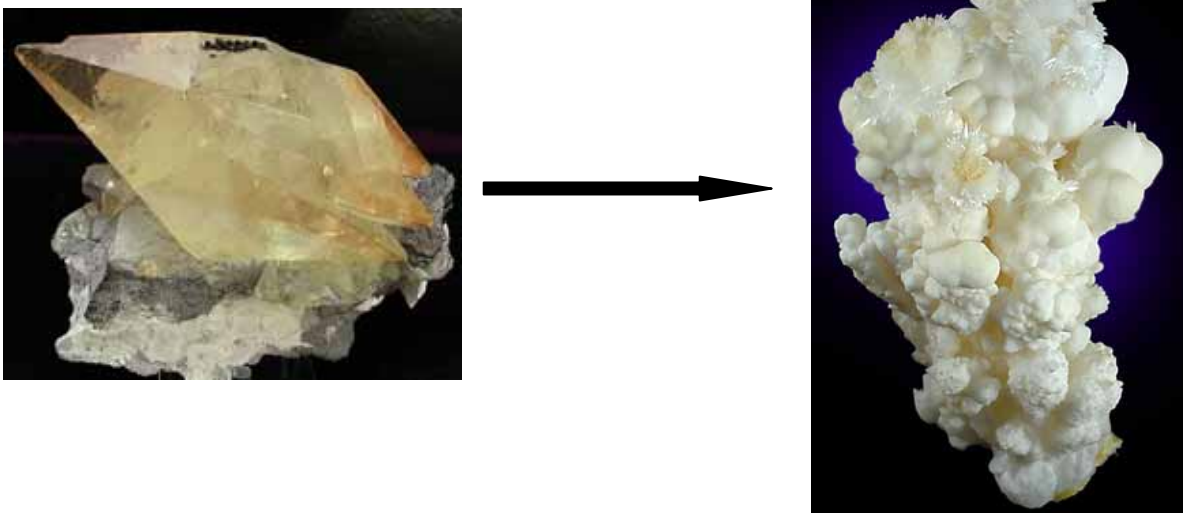
Aunque la calcita y la aragonita tienen la misma composición ($CaCO_3$, P.M.=100 g mol^{-1}) presentan estructuras critalinas diferentes.



Datos proporcionados:

	Calcita	Aragonita
$\Delta_f G^0_m$ (kJ mol^{-1})	-1128.76	-1127.71
$\Delta_f H^0_m$ (kJ mol^{-1})	-1206.87	-1207.04
S^0_m (J K^{-1} mol^{-1})	92.88	88.70
Densidad (g cm^{-3})	2.710	2.930

$$\Delta_r G^0 = \sum_p \nu_p \Delta_f G^0_p - \sum_r \nu_r \Delta_f G^0_r$$

Pregunta: ¿Se convierte espontáneamente la calcita en aragonita a 298 K?