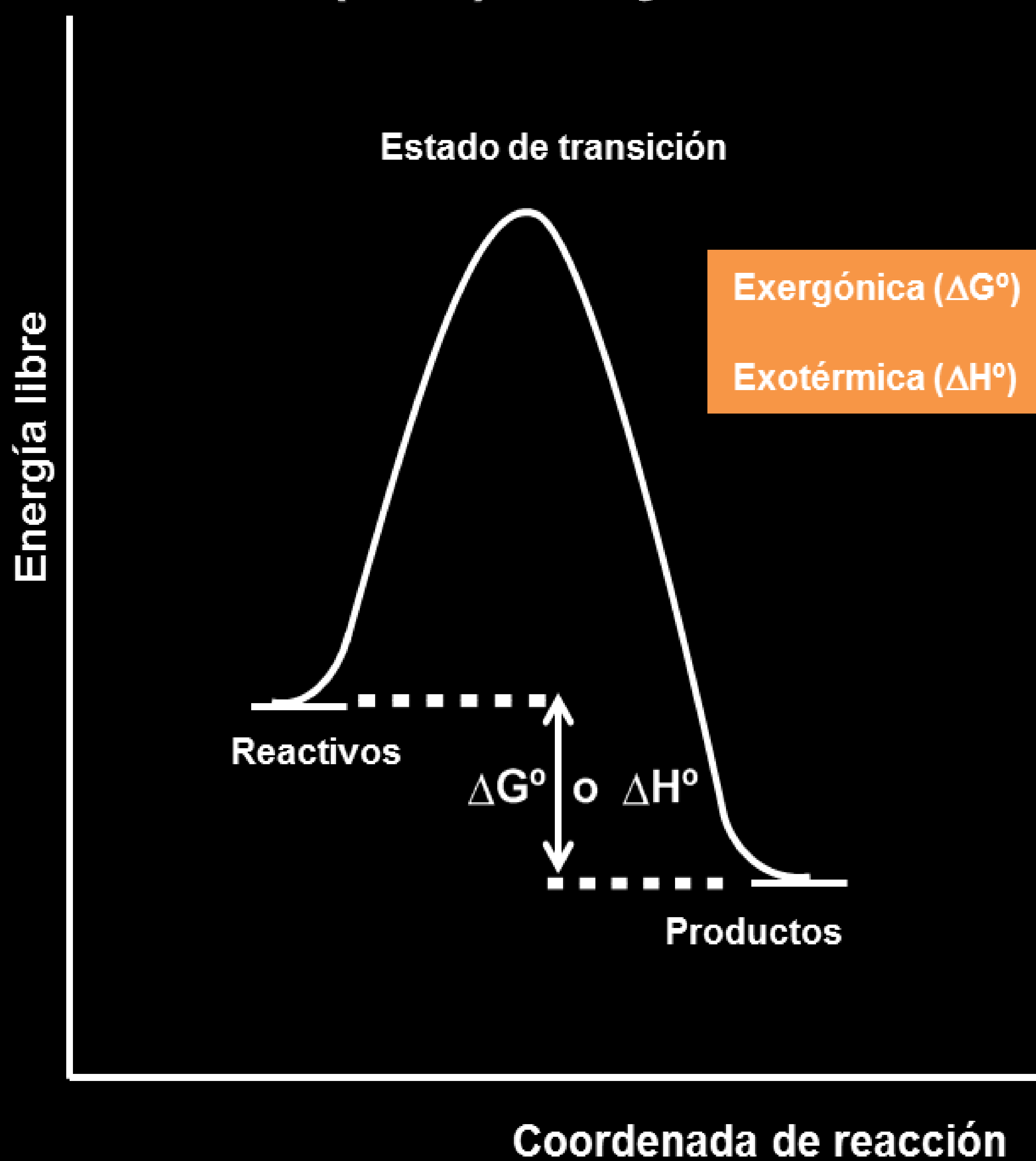


# REACCIONES EXERGÓNICAS Y ENDERGÓNICAS



**REACCIÓN EXERGÓNICA (EXOTÉRMICA):**  
Los productos son más estables que los reactivos

$$\Delta G^{\circ} (\Delta H^{\circ}) < 0 \text{ y } K > 1$$



**REACCIÓN ENDERGÓNICA (ENDOTÉRMICA):**  
Los productos son menos estables que los reactivos

$$\Delta G^{\circ} (\Delta H^{\circ}) > 0 \text{ y } K < 1$$

