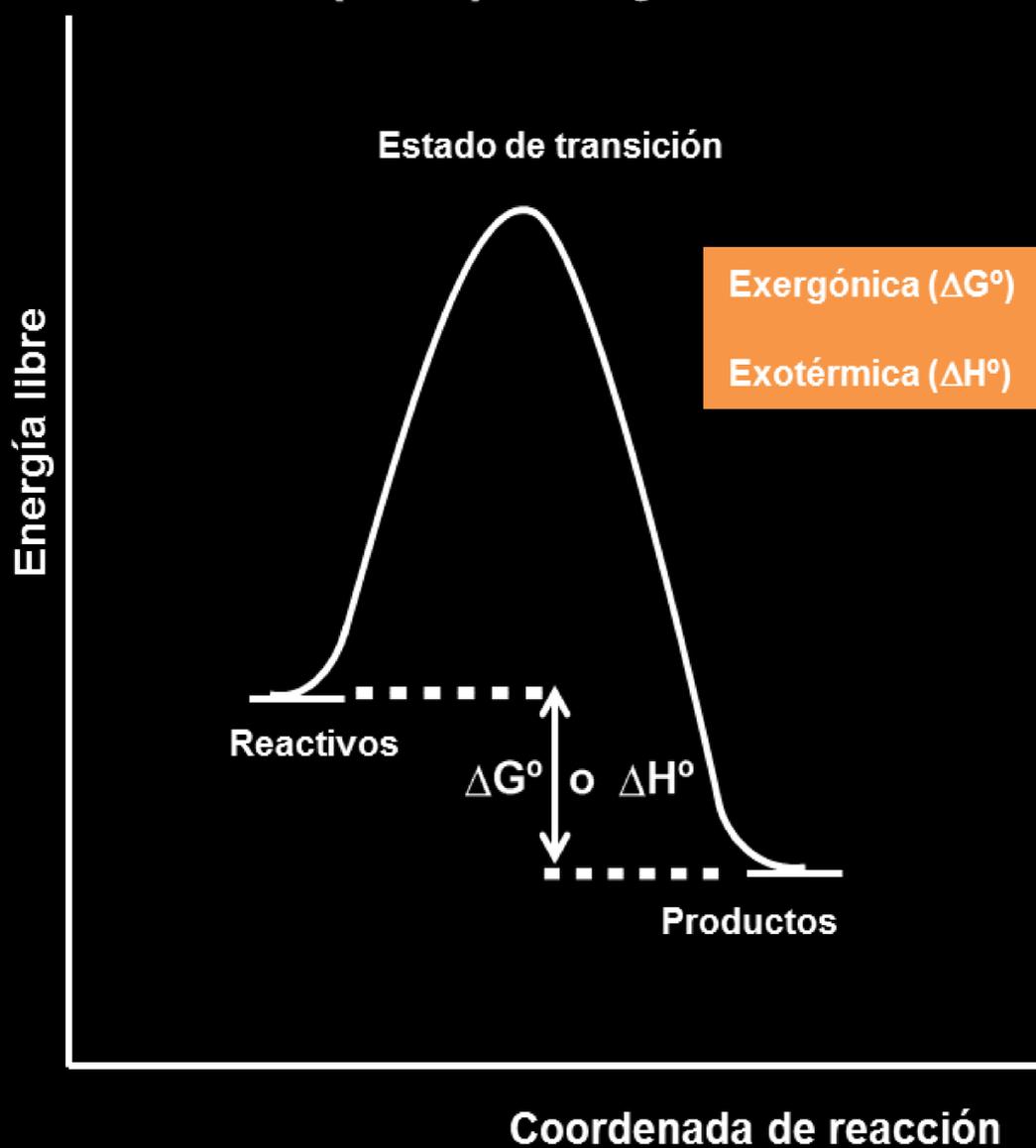


REACCIONES EXERGÓNICAS Y ENDERGÓNICAS



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

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

