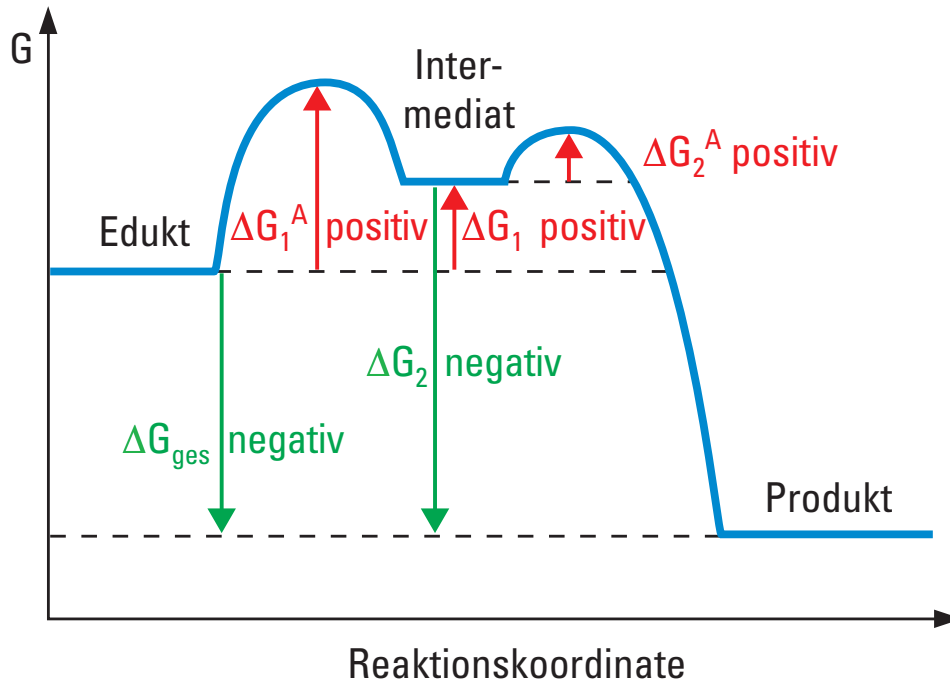


exergone Reaktion
(freiwillig spontan)

Übergangszustände



ΔG = Gibbs' freie Energie (Reaktionsenthalpie)

ΔG^A = freie Aktivierungsenthalpie
(Aktivierungsenergie der Reaktion)

Intermediat = Zwischenprodukt