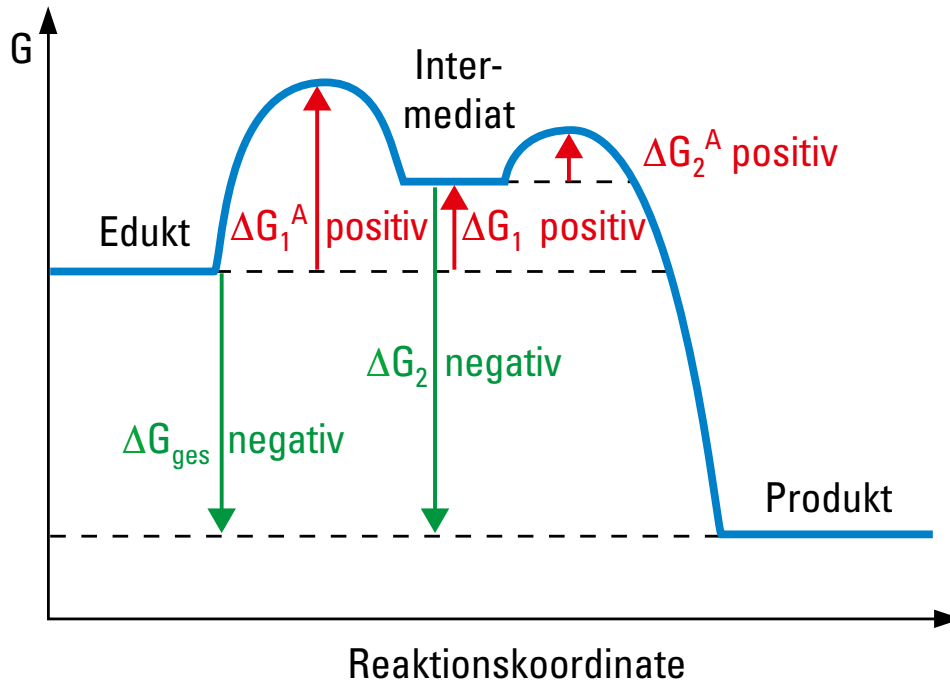


exergone Reaktion  
(freiwillig spontan)

Übergangszustände



$\Delta G$  = Gibbs' freie Energie (Reaktionsenthalpie)

$\Delta G^A$  = freie Aktivierungsenthalpie  
(Aktivierungsenergie der Reaktion)

Intermediat = Zwischenprodukt