

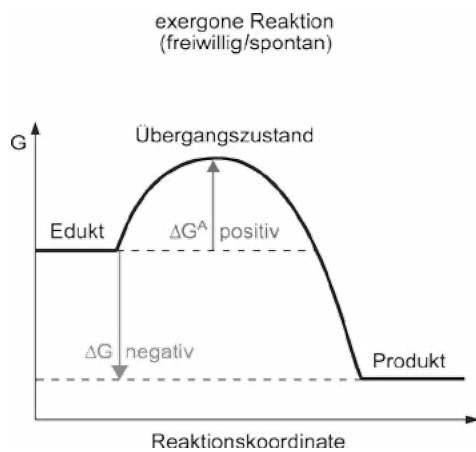


Abb. 20a: Energieprofil, exergone Reaktion

ΔG = Gibbs' freie Energie (= Reaktionsenthalpie)

ΔG^A = freie Aktivierungsenthalpie (= Aktivierungsenergie der Reaktion)

Intermediat = Zwischenprodukt

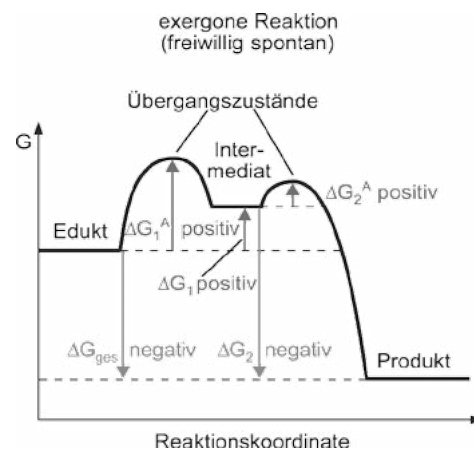


Abb. 20b: Energieprofil, exergone Reaktion mit Zwischenprodukt

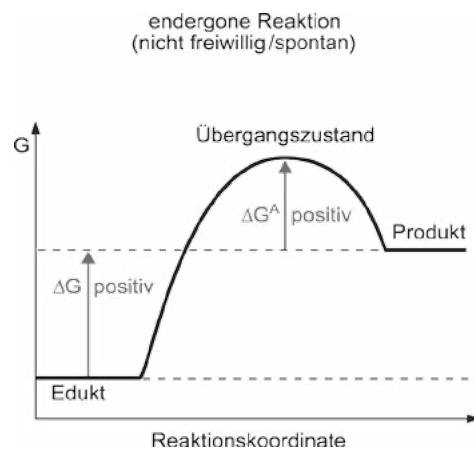


Abb. 20c: Energieprofil, endergone Reaktion