

Lage des chemischen Gleichgewichts

Wechselspiel zwischen chemischer Potentialdifferenz und freier Mischungsenthalpie

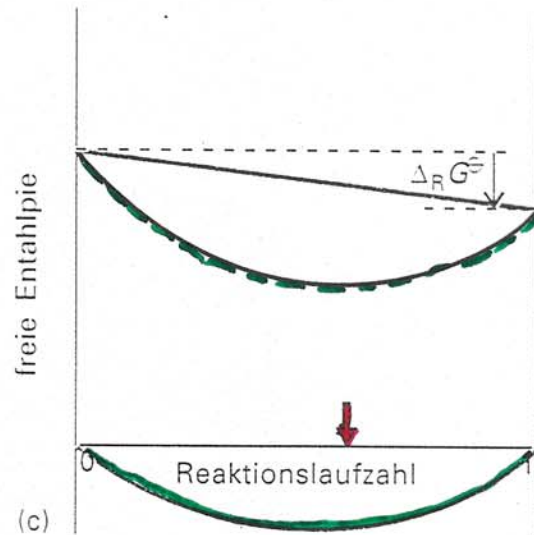
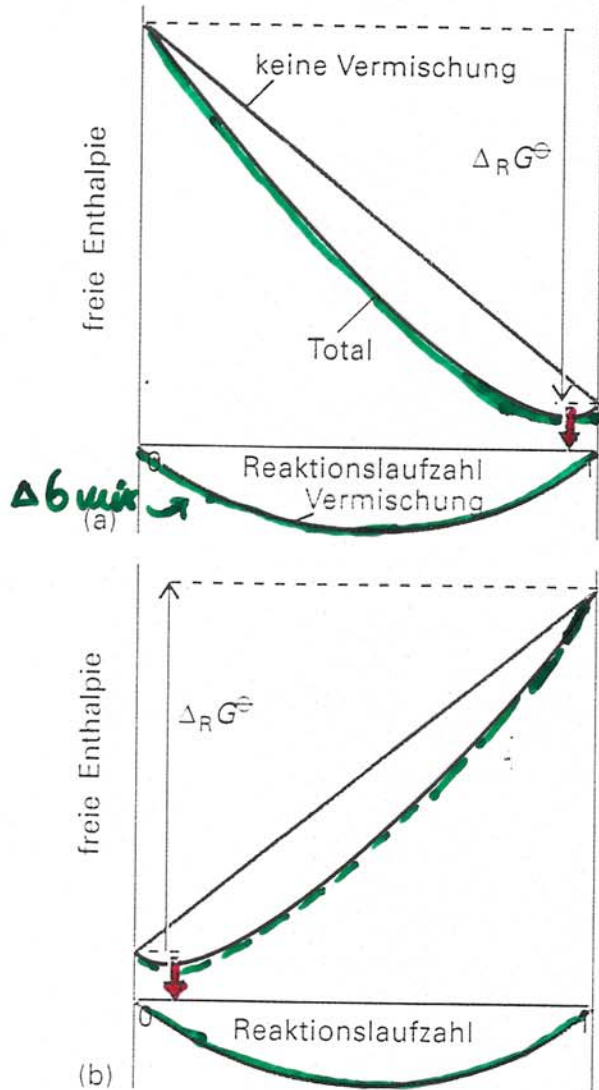


Abb. 9.4 Die Lage des Minimums (siehe auch die Übersicht in Abb. 9.1) hängt vom Wert der Freien Standardreaktionsenthalpie ab. In den hier gezeigten Beispielen wurde $\Delta_R G^\ominus$ variiert und jeweils der gleiche Mischungsbeitrag addiert. Man sieht die Abhängigkeit der Minimumslage (offener Pfeil) von $\Delta_R G^\ominus$, dessen Wert ist (a) groß und negativ, (b) groß und positiv, (c) klein und negativ.

Achtung: Bei nichtidealem Verhalten nimmt die freie Mischungsenthalpie ΔG_{mix} kompliziertere Formen an