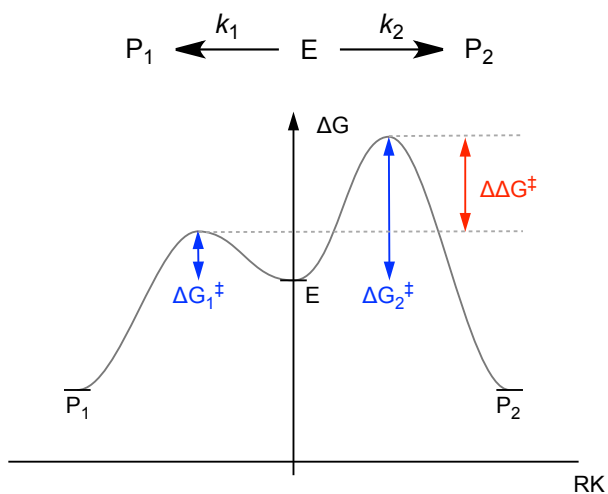


Selektivität organischer Reaktionen

Kinetische Kontrolle

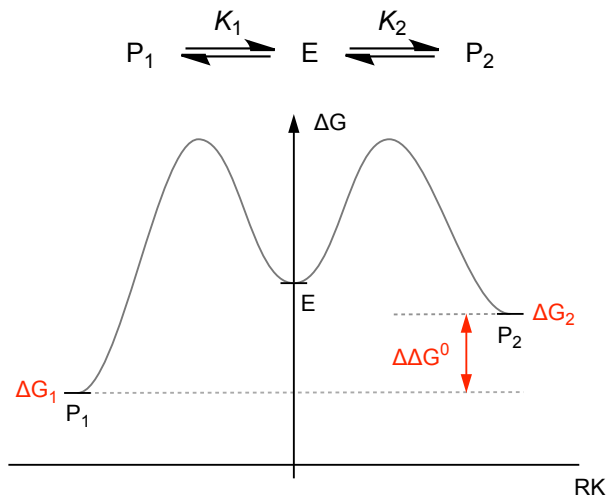


$$\frac{[P_1]}{[P_2]} = e^{-\frac{\Delta\Delta G^\ddagger}{RT}}$$

[P ₁] / [P ₂]	ΔΔG [‡] / kJ mol ⁻¹
100:1	11,4
10:1	5,7

bei 298 K

Thermodynamische Kontrolle



$$\frac{[P_1]}{[P_2]} = e^{-\frac{\Delta\Delta G^0}{RT}}$$

[P ₁] / [P ₂]	ΔΔG ⁰ / kJ mol ⁻¹
100:1	11,4
10:1	5,7

bei 298 K

Temperaturabhängigkeit

ΔΔG [‡] bzw. ΔΔG ⁰	Temperatur / °C	Selektivität
5,7	25	10:1
5,7	-25	16:1
5,7	-78	34:1
5,7	25	10:1
4,7	-25	10:1
3,7	-78	10:1