

Einfluss der Temperatur auf das chemische Gleichgewicht

Detaillierte Erklärung zum Versuch S. 9 (für Abkühlung)

- ① Störung: $T \downarrow$
- ② Reakt. des Systems: Wärme produzieren, damit $T \uparrow$
- ③ Wie wird das realisiert?
Exotherme Reaktion läuft verstärkt ab.
- ④ Realisation auf energetischer Ebene:
Die endotherme Reaktion wird stark verlangsamt, da diese ja sogar netto Wärme verbraucht (die hier entzogen wird durch Abkühlung). Die exotherme Reaktion wird auch verlangsamt, aber weniger stark, da sie nur Aktivierungsenergie benötigt (und dann Wärme abgibt).