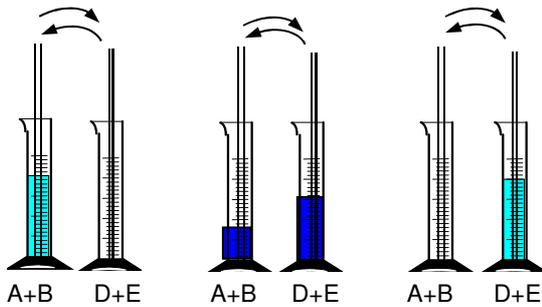


# Das chemische Gleichgewicht, Lösung

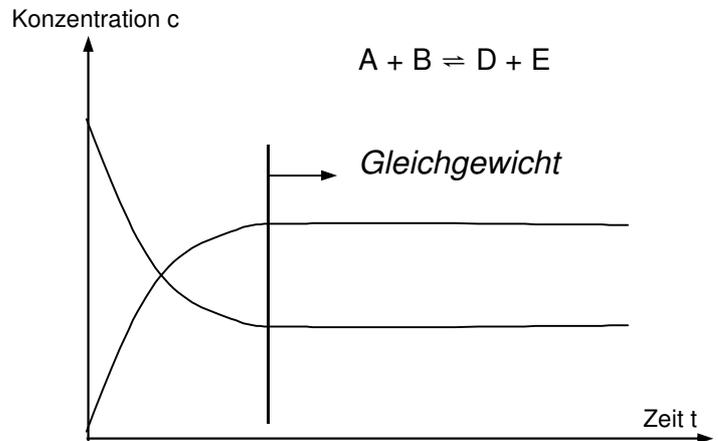
## Modellversuch

Edukte: A + B      Produkte: D + E



## Versuchsauswertung

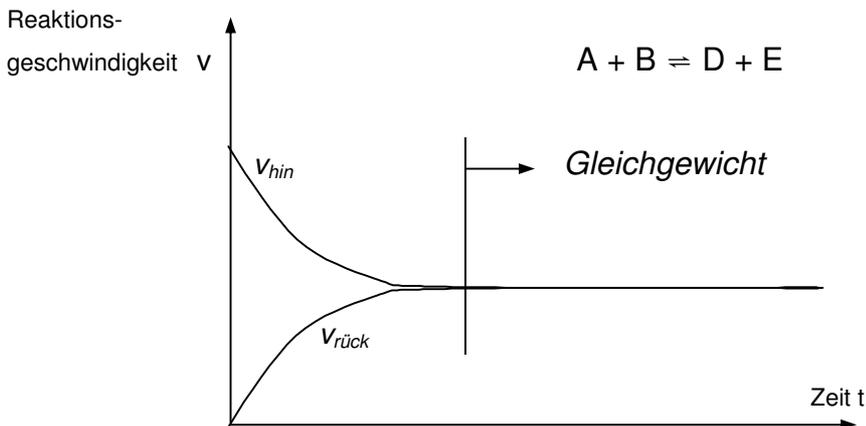
Konzentrationen der Produkte bzw. der Edukte im Verlauf der Einstellung des Gleichgewichts



Die Wassermenge im Standzylinder entspricht der Konzentration von A + B bzw. D + E

Die Wassermenge im Glasrohr entspricht der Reaktionsgeschwindigkeit der Hin- bzw. Rückreaktion.

## Zeitlicher Verlauf der Geschwindigkeiten von Hin- und Rückreaktion bei der Einstellung des chemischen Gleichgewichts



**Schlussfolgerung:** Im Gleichgewichtszustand ist  $v_{hin} = v_{rück}$