# Modellversuch zum chemischen Gleichgewicht

### Materialien:

2 gleiche Messzylinder (25 oder 100 ml), je ein dickes und ein dünnes langes Glasrohr (bzw. Trinkhalm), stark verdünnte Methylenblaulösung

## **Durchführung:**

- 1. Befülle etwa die Hälfte des Messzylinders A mit dem angefärbten Wasser und notiere den Wasserstand.
- 2. Stelle ein Glasrohr/Strohhalm (A) in Messzylinder A und das andere (B) in den anderen (leeren) Messzylinder. Die Glasrohre sollen jeweils **den Boden berühren**.
- 3. Verschließe die obere Öffnung der Glasrohre jeweils mit einem Finger (Strohhalme nicht quetschen!) und ziehe die Glasrohre *gleichzeitig* aus den Zylindern heraus (am besten 2 Personen).
- 4. Übertrage nun das in den Glasrohren enthaltene Wasser *gleichzeitig* in den jeweils anderen Zylinder und stelle die nun **leeren Glasrohre wieder in den ursprünglichen Zylinder** (= ein Übertragungsvorgang). Lies die Volumina des Wassers in beiden Messzylindern ab und trage diese in die Tabelle ein.
- 5. Stelle sicher, dass die leeren Rohre wieder im anfänglichen Messzylinder stehen und beginne einen neuen Übertragungsvorgang.
- 6. Wiederhole die Schritte 3 5 so lange, bis sich der Wasserstand in beiden Messzylindern nicht mehr entscheidend verändert.

### Tabelle:

	Volumen des Wassers (ml)	
	Messzylinder A	Messzylinder B
0		0
1		

. . .

Ausgangszustand

Ausgangszustand

Ausgangszustand

A

A

A

B

A

B

. . .

### Auswertung:

- 1. Dieser Versuch stellt ein Modell für den Ablauf einer umkehrbaren chemischen Reaktion dar. Welche Faktoren repräsentieren hier die Stoffmengen der Produkte, Edukte und die Reaktionsgeschwindigkeit?
- 2. Werte die Tabelle graphisch aus, indem die erhaltenen Werte folgendermaßen in Koordinatensysteme übertragen werden:
  - Trage auf der x Achse die Nummern der Übertragungsvorgänge in gleichen Abständen ein. Auf der y Achse trage die zugehörigen Wasservolumina in den Zylindern A und B ein.
- 3. Interpretiere die Tabelle und die Diagramme.