**Chemisches Gleichgewicht – Modellversuch**

**Hausaufgabe:**

Mithilfe der Animationsdatei kannst du den Modellversuch aus dem Unterricht unter verschiedenen Bedingungen durchführen und das Ergebnis als Diagramm anzeigen lassen.

1. Lade dir unter Teams/Dateien/Unterricht/1\_Chemische Gleichgewichte/Animation\_Modellversuch\_Schöpfen die exe-Datei herunter und installiere sie auf deinem Gerät.
2. Mach dich mit den Bezeichnungen bei der „Grunddaten-Eingabe“ vertraut und ordne sie den einzelnen Elementen aus dem Modellversuch zu.
3. Simuliere nun den Versuch unter folgenden Bedingungen, wobei das Anfangsvolumen in Wanne 1 immer 1000 ml und in Wanne 2 immer 0 ml betragen soll.
   1. Durchmesser Stechheber 1 > Stechheber 2
   2. Durchmesser Stechheber 2 > Stechheber 1
   3. Durchmesser Stechheber 1 = Stechheber 2
4. Führe in „Schöpfen Simulation“ alle Versuche mit Einzelschritten aus so lange, bis sich das Gleichgewicht jeweils deutlich eingestellt hat.
5. Drucke die entsprechenden Diagramme aus (oder skizziere sie in deinem Heft) und werte sie schriftlich aus bezüglich der

* Lage des Gleichgewichtes
* Reaktionsgeschwindigkeiten der Hin- und der Rückreaktion

**Chemisches Gleichgewicht – Modellversuch**

**Hausaufgabe:**

Mithilfe der Animationsdatei kannst du den Modellversuch aus dem Unterricht unter verschiedenen Bedingungen durchführen und das Ergebnis als Diagramm anzeigen lassen.

1. Lade dir unter Teams/Dateien/Unterricht/1\_Chemische Gleichgewichte/Animation\_Modellversuch\_Schöpfen die exe-Datei herunter und installiere sie auf deinem Gerät.
2. Mach dich mit den Bezeichnungen bei der „Grunddaten-Eingabe“ vertraut und ordne sie den einzelnen Elementen aus dem Modellversuch zu.
3. Simuliere nun den Versuch unter folgenden Bedingungen, wobei das Anfangsvolumen in Wanne 1 immer 1000 ml und in Wanne 2 immer 0 ml betragen soll.
   1. Durchmesser Stechheber 1 > Stechheber 2
   2. Durchmesser Stechheber 2 > Stechheber 1
   3. Durchmesser Stechheber 1 = Stechheber 2
4. Führe in „Schöpfen Simulation“ alle Versuche mit Einzelschritten aus so lange, bis sich das Gleichgewicht jeweils deutlich eingestellt hat.
5. Drucke die entsprechenden Diagramme aus (oder skizziere sie in deinem Heft) und werte sie schriftlich aus bezüglich der

* Lage des Gleichgewichtes
* Reaktionsgeschwindigkeiten der Hin- und der Rückreaktion