

**GLEICHGEWICHTSREAKTIONEN**

1. Lies den Text → *Zusammenfassung* „Kapitel 5“  
Punkt A) 1) „Definition Gleichgewichtsreaktionen“ und  
Punkt A) 2) „Das Massenwirkungsgesetz“ genau durch.

Als Simulation einer GGW-Reaktion kann man sich zwei Gefäße mit Bällen (Molekülen) vorstellen: aus einem Gefäß A werden pro Minute 10% der Bälle in das Gefäß B gegeben; aus dem Gefäß B werden pro Minute 20% der Bälle in Gefäß A gegeben.

Man kann das als einfache chemische Reaktion  $A \rightleftharpoons B$  sehen.

2. Erstelle zwei Wertetabellen\* und zwei Diagramme bis zum Gleichgewichtszustand:

**Anzahl der Moleküle A bzw B pro Gefäß gegen die Zeit**

- wenn zu Beginn 200 Bälle im Gefäß A und 0 im Gefäß B liegen
- wenn zu Beginn 20 Bälle im Gefäß A liegen und 180 im Gefäß B

3. Wie groß ist K für diese Reaktion?
4. Lösungsblatt in die Mappe einheften.

\*

Zeit[min]	0	1	2	3	...
<b>Teilchen A</b>	<b>200</b>	<b>180</b>	<b>166</b>	<b>156</b>	...
10% von A	20	18	17	16	...
<b>Teilchen B</b>	<b>0</b>	<b>20</b>	<b>34</b>	<b>44</b>	...
20% von B	0	4	7	9	...