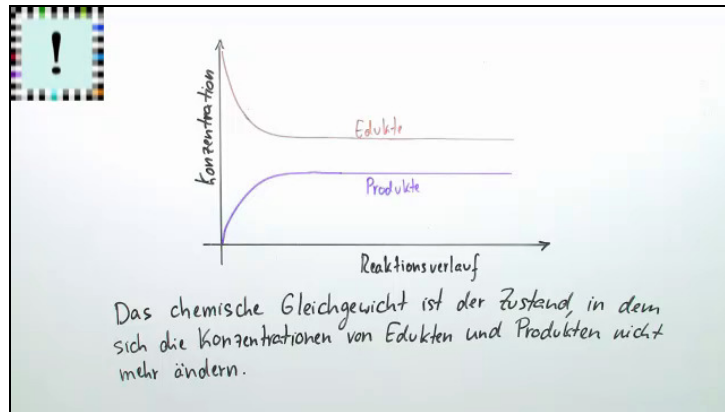




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Chemisches Gleichgewicht



- 1 **Bestimme, was die Konstante K im Gleichgewicht angibt.**
- 2 **Nenne die Voraussetzung für eine Gleichgewichtsreaktion.**
- 3 **Nenne Faktoren, durch die sich die Lage des Gleichgewichtes verschieben lässt.**
- 4 **Interpretiere den folgenden Kurvenverlauf.**
- 5 **Bestimme die Konzentrationsänderungen im Verlauf einer Reaktion.**
- 6 **Entscheide, auf welcher Seite das Gleichgewicht liegt.**
- + **mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben**



Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Bestimme, was die Konstante K im Gleichgewicht angibt.

Finde die richtige Definition.

K ist die Anzahl der Moleküle durch die Anzahl der Atome.

A

K ist die Konzentration der Produkte durch die Konzentration der Edukte.

B

K ist die Konzentration der Edukte durch die Konzentration der Produkte.

C

K ist die Konzentration der Produkte.

D



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme, was die Konstante K im Gleichgewicht angibt.

1. Tipp

Im Gleichgewicht hast du ein konstantes Verhältnis zwischen Edukten und Produkten vorliegen.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Bestimme, was die Konstante K im Gleichgewicht angibt.

Lösungsschlüssel: B

$$K = \frac{[C]^c \cdot [D]^d}{[A]^a \cdot [B]^b}$$

K ist die Gleichgewichtskonstante. Durch sie lässt sich eine Aussage über das Verhältnis von Produkt zu Edukt machen. Sie zeigt uns also an, wie viel Produkt bei dieser Reaktion aus dem Edukt geworden ist. Bei einem sehr großen K ist also sehr viel Produkt entstanden und bei einem sehr kleinen K sehr wenig. Die Konzentration der Produkte steht deshalb also im Zähler und die Konzentration der Edukte im Nenner.