

**GLEICHGEWICHTE UND GASE**

**Diese Checkliste wird nicht bewertet.** Mit Hilfe dieser Liste kannst du den Stand deines Lernerfolgs kontrollieren. Sie zeigt dir auch, bei welchen Aufgaben du noch Schwierigkeiten hast. Dort musst du dann noch selbstständig üben. Aus diesem Grund findest du in der letzten Spalte Aufgaben und Informationen zu einzelnen Themenbereichen.

Station	1: GGW- Konstante	2: Ideale Gase	3: Fällungs- reaktionen	4: Komplexbildungs- reaktionen	5: Reaktions- geschwindigkeit	6: VSEPR	7: Le Chatelier	8: Löslichkeits- produkt	9: NO <sub>2</sub> Gleichgewicht	10: Überblick Kapitel 4
Bearbeitet (abhaken)										

Aufgabe	Station	erledigt	Seiten im Buch "Chemie im Kontext"
<i>ich kann den Unterschied zwischen einer Gleichgewichtsreaktion und einer vollständigen Reaktion erklären.</i>	1, 3, 4, 7, 8, 9		S452 ff, S486
<i>Ich kann die Vorgänge beim Lösen und Ausfällen eines Salzes erklären und Berechnungen dazu durchführen.</i>	3, 8		S472
<i>Ich kann die Vorgänge beim Bilden eines Komplexes erklären und Berechnungen dazu durchführen.</i>	4		S390 ff
<i>Ich kann das Prinzip von Le Chatelier auf Gleichgewichtsreaktionen anwenden</i>	7		S463
<i>Ich kann die Geometrie von Molekülen mit Hilfe des VSEPR-Modells abschätzen.</i>	6		
<i>Ich kann abschätzen, wie sich die Änderung von p, T, n und V auf ein Gassystem auswirkt. Ich kann Berechnungen mit Hilfe der idealen Gasgleichung durchführen.</i>	2		S405
<i>Ich kann abschätzen, wie sich eine Konzentrationsänderung auf die Reaktionsgeschwindigkeit auswirkt.</i>	5		S448 ff