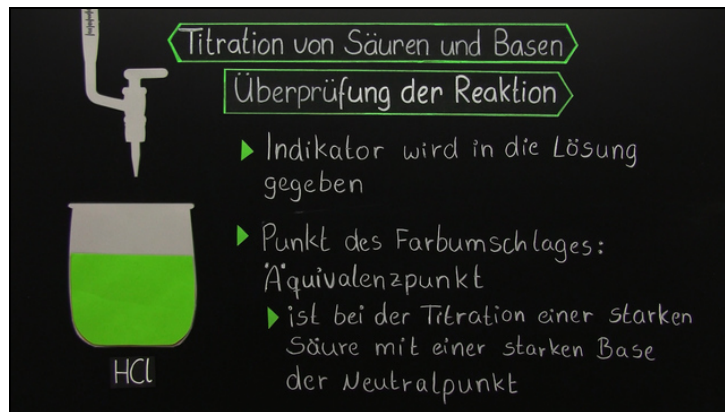




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)

Titration - starke Säure mit starker Base



- 1 **Nenne die richtigen Einheiten und Formelzeichen zu Stoffmenge, Volumen und Konzentration.**
- 2 **Bestimme die Geräte und Chemikalien, die du zur Konzentrationsbestimmung von Salzsäure benötigst.**
- 3 **Erkläre den Äquivalenzpunkt bei einer Titration.**
- 4 **Bestimme die Reaktionsgleichungen zu folgenden Titrationen.**
- 5 **Werte folgendes Diagramm einer Titration aus.**
- + **mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben**



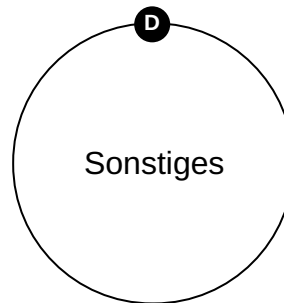
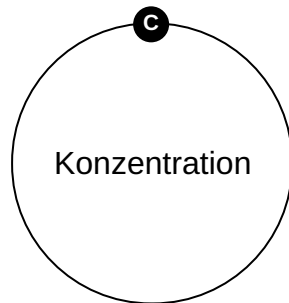
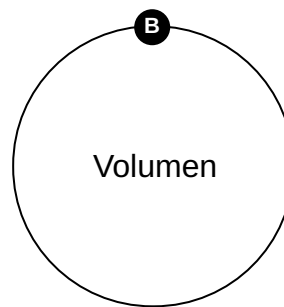
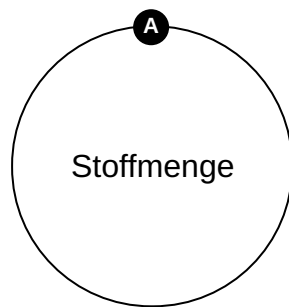
Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von [sofatutor.com](https://www.sofatutor.com)



Nenne die richtigen Einheiten und Formelzeichen zu Stoffmenge, Volumen und Konzentration.

Ordne die Größen entsprechend zu.

c	1	g/l	2	mol/l	3	g/mol	4
l	5	N	6	mol	7	V	8
l/mol	9	n	10				





Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 5

Nenne die richtigen Einheiten und Formelzeichen zu Stoffmenge, Volumen und Konzentration.

1. Tipp

Die Einheit der Konzentration setzt sich zusammen aus den Einheiten der Stoffmenge und des Volumens.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 5

Nenne die richtigen Einheiten und Formelzeichen zu Stoffmenge, Volumen und Konzentration.

Lösungsschlüssel: A: 7, 10 // B: 5, 8 // C: 1, 3 // D: 2, 4, 6, 9

Um richtig mit Größen rechnen zu können, ist es wichtig, die entsprechenden Formelzeichen und Einheiten zu kennen. Bei einer Titration ist die Stoffmenge n mit der Einheit mol sehr wichtig. Außerdem benötigst du das Volumen V mit der Einheit l . Die Konzentration c setzt sich zusammen aus den beiden Größen. Sie gibt das Verhältnis von Stoffmenge pro Volumeneinheit an. Die Einheit ist dementsprechend mol/l .