

Unterrichtsmaterialien in digitaler und in gedruckter Form

# Auszug aus:

Chemie: Abiturtraining 1-4

# Das komplette Material finden Sie hier:

School-Scout.de





RAABE

# Abiturtraining 4: Säure-Base-Chemie

Ein Beitrag von Dennis Dietz



© thirty\_three/E+/Getty Images Plus

Dieser vierte Beitrag der Reihe "Abiturtraining" nimmt das bedeutsame Thema der Säure-Base-Reaktionen in den Blick. Auf drei unterschiedlichen Niveaustufen können die Schülerinnen und Schüler wesentliche Inhalte dieses Themenfelds wiederholen und vertiefen. Dazu gehören die unterschiedlichen Säure- und Basedefinitionen, der Umgang mit Kenngrößen wie dem pH-Wert, dem pOH-Wert, pK<sub>S</sub>- oder pK<sub>B</sub>-Werten, Struktur-Eigenschafts-Beziehungen zur Beschreibung verschiedener Säure- bzw. Basenstärken, das Ionenprodukt des Wassers, Pufferlösungen sowie praktische und theoretische Aspekte im Zusammenhang mit der wichtigen experimentellen Methode der Titration. Bei der Konzeption der differenzierten Aufgaben wurden alle vier Kompetenzbereiche berücksichtigt, um ein möglichst effektives Training für das Abitur zu gewährleisten.



# Abiturtraining 4: Säure-Base-Chemie

Niveau: grundlegend, vertiefend

Klassenstufe: 11-13

Autor: Dennis Dietz

Methodisch-didaktische Hinweise	1
M 1: Einleitung für die Schülerinnen und Schüler	2
M 2: Aufgaben	7
M 3: Aufgaben	9
M 4: Aufgaben	12
Lösungen	15
Literaturhinweise	36

### Erklärung zu Differenzierungssymbolen



Finden Sie dieses Symbol in den Lehrerhinweisen, so findet Differenzierung statt. Es gibt drei Niveaustufen, wobei nicht jede Niveaustufe extra ausgewiesen wird.



grundlegendes Niveau



mittleres Niveau



erweitertes Niveau

## Kompetenzprofil:

Niveau	wiederholend, vertiefend	
Fachlicher Bezug	Säure-Base-Chemie	
Methode	Einzelarbeit, Instrument für die Selbstdiagnose, Instrument für die Diagnose durch den Lehrer, Test	
Basiskonzepte	Konzept der chemischen Reaktion	
Erkenntnismethoden	mathematische Verfahren anwenden, einen Versuch planen	
Kommunikation	grafische Darstellungen erstellen	
Bewertung/Reflexion	Kriterien für Produkte formulieren	
Inhalt in Stichworten	Säure-Base-Theorie, Arrhenius, Brønsted Lewis, pH-Wert, pOH-Wert, $K_s$ -Wert, $K_g$ -Wert, p $K_g$ -Wert, p $K_g$ -Wert, Säure-stärke, Basenstärke, korrespondierendes Säure-Base-Paar, Puffersysteme, Henderson-Hasselbalch-Gleichung, Titration, Farbindikator, pH-Elektrode, Leitfähigkeitstitration, Äquivalenzpunkt.	

### Überblick:

Legende der Abkürzungen:

AB Arbeitsblatt ÜA Übungsaufgabe TX Text

Inhaltliche Stichpunkte	Material	Methode
Einleitung für die Schülerinnen und Schüler	M 1	TX
Grundlegendes Niveau	M 2	AB, ÜA
Mittleres Niveau	M 3	AB, ÜA
Erweitertes Niveau	M 4	AB, ÜA

# Abiturtraining 4: Säure-Base-Chemie

#### Methodisch-didaktische Hinweise

Dieses Material ist das vierte einer Reihe von Übungsaufgaben, die eine gezielte Vorbereitung auf das Abitur ermöglichen sollen. Ziel dieses vierten Materials ist es, den Schülerinnen und Schülern nach einer kurzen theoretischen Einleitung in das Themenfeld "Säure-Base-Chemie" Aufgaben unterschiedlicher Schwierigkeitsgrade und Kompetenzbereiche im Sinne eines Aufgabenpools anzubieten. Diese Aufgabensammlung kann sowohl von der Lehrperson als diagnostisches Instrument eingesetzt werden, um Informationen über den Wissensstand einer Lerngruppe zu erheben, als auch den Schülerinnen und Schülern als bewertungsfreien Lernraum zum selbstständigen Auffrischen, Anwenden und Vertiefen von Unterrichtsinhalten zur Verfügung gestellt werden. Im Sinne der Differenzierung werden die Aufgaben in drei verschiedene Niveaus eingeteilt, sodass sich der/die leistungsstärkere Schüler/in schwerpunktmäßig auf anspruchsvollere Aufgaben konzentrieren kann, während der Schüler/die Schülerin mit höherem Nachholbedarf mit einfacheren Aufgaben beginnen darf, um sich dann nach und nach an die komplexeren Aufgabenstellungen heranzuwagen. Ob eine Aufgabe als leichter eingeschätzt wird, kann sowohl vom Anforderungsniveau (Reproduktion, Anwendung, Transfer) als auch vom Aufgabenformat (geschlossen, halb offen, offen) als auch natürlich von der Kombination dieser zwei Dimensionen abhängen. Die Aufgaben sprechen unterschiedliche Kompetenzen an, so werden neben Fachwissen auch Kommunikation, Erkenntnisgewinnung und Bewertung berücksichtigt.

In diesem vierten Beitrag geht es inhaltlich um: die Säure-Base-Theorien von Arrhenius, Brønsted und Lewis, die Definition sowie Berechnung wesentlicher Kenngrößen der Säure-Base-Chemie wie den pH-Wert, den pOH-Wert,  $K_s$ - und  $K_g$ - bzw. p $K_s$ - und p $K_g$ -Werte, den Zusammenhang zwischen der Säure- bzw. Basenstärke mit der Molekülstruktur, Puffersysteme, die Puffergleichung und das experimentelle Durchführen und Auswerten von Säure-Base-Titrationen

#### M 1 Einleitung für die Schülerinnen und Schüler

Liebe Schülerin, lieber Schüler, in den folgenden Aufgaben geht es um zentrale Inhalte und Kompetenzen, die Sie im Themenfeld "Säure-Base-Chemie" kennengelernt haben. Ein sicheres Beherrschen dieser Grundlagen wird Ihnen die Bearbeitung von Aufgaben zu Gleichgewichtsreaktionen im Abitur erleichtern: Nutzen Sie dieses Angebot, um Ihr Chemiewissen aufzufrischen, anzuwenden oder zu vertiefen! Je nachdem, wie fest Ihr Wissen bezüglich dieses Themenfeldes ist, können Sie sich auf anspruchsvollere Aufgaben (M 3, M 4) konzentrieren oder mit einfacheren Aufgabenstellungen (M 2, M 3) beginnen. Worum geht es in dieser Aufgabensammlung? Folgende Inhalte und Kompetenzen stehen im Mittelpunkt dieser Grundlagenwiederholung:

Die **Säure-Base-Theorien** von **Arrhenius**, **Brønsted** und **Lewis**, die Definition sowie Berechnung wesentlicher Kenngrößen wie den **pH-Wert**, den **pOH-Wert**, K<sub>s</sub>- und K<sub>B</sub>-bzw. pK<sub>s</sub>- und pK<sub>B</sub>-Werte, den Zusammenhang zwischen der **Säure- bzw. Basenstärke** mit der Molekülstruktur, **Puffersysteme**, die **Puffergleichung** und das experimentelle Durchführen und Auswerten von **Säure-Base-Titrationen**.

Eine ausführliche Behandlung der Theorie würde diesen Rahmen sprengen, dafür empfehle ich Ihnen, falls notwendig, eine selbstständige Wiederholung mit einem Lehrbuch oder anhand von Internetressourcen. Dennoch möchte ich Ihnen mit einer kurzen theoretischen Einleitung dabei helfen, Ihr Wissen aus diesem Themenfeld als Vorbereitung auf den praktischen Aufgabenteil zu reaktivieren.



Unterrichtsmaterialien in digitaler und in gedruckter Form

# Auszug aus:

Chemie: Abiturtraining 1-4

# Das komplette Material finden Sie hier:

School-Scout.de





RAABE