

Tabellen für $\text{L}^{\text{A}}\text{T}_{\text{E}}\text{X}$ im Fach Chemie

Wir aktualisieren diese Art von Dokumenten in unregelmäßigen Abständen. Schauen Sie also ab und an vorbei. 😊

Um chemische und mathematische Formeln auf Ihrem Arbeitsblatt zu generieren, nutzt unser Editor: LaTeX (gesprochen "Latech"). Die Nutzung von LaTeX-Ausdrücken benötigt eine mit dem Komplexitätsgrad der Zielausdrücke gesteigerte Vorkenntnis. Einfache Ausdrücke können leichter erinnert werden, verschachtelte Ausdrücke sind ggf. schwieriger zu entwickeln.

Um Ihnen die Erschließung zu vereinfachen (bis wir eine visuelle Oberfläche für LaTeX bereitstellen), nutzen Sie die folgenden Tabellen. Sie zeigen verschiedene und regelmäßig verwendete Ausdrücke für das Fach Chemie.



Das kommt Ihnen Spanisch vor?

Wir bieten ein Einführungsdokument für die Erstellung chemischer Formeln an. Sie finden es ebenfalls im *Einführungs- und Vorlagen-Katalog*.

Elemente und Ladungen

<i>Darstellung</i> <i>Kopieren Sie aus dieser Spalte</i>	$\text{L}^{\text{A}}\text{T}_{\text{E}}\text{X}$
Hg	<code>\ce{Hg}</code>
Au	<code>\ce{Au}</code>
Zn^{2+}	<code>\ce{Zn^2+}</code>
CrO_4^{2-}	<code>\ce{CrO4^2-}</code>
Ag^+	<code>\ce{Ag+}</code>
HSO_4^-	<code>\ce{HSO4-}</code>
$[\text{AgCl}_2]^-$	<code>\ce{[AgCl2]-}</code>
$\text{Na}^{\oplus}$	<code>\ce{Na^oplus}</code>
$\text{NO}_3^{\ominus}$	<code>\ce{NO3^ominus}</code>

Elemente und Ladungen

TIPP: Übernehmen Sie die Tabellen jeweils in Ihre Favoriten, indem Sie auf das Sternchen am Baustein klicken und rufen Sie sie über die Favoritensuche jederzeit auf.

Bindungen

<i>Darstellung</i> <i>Kopieren Sie aus dieser Spalte</i>	$\text{\LaTeX}$
$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_3$	<code>\ce{C6H5-CHO}</code>
$\text{X}=\text{Y}\equiv\text{Z}$	<code>\ce{X=Y\#Z}</code>
$\text{A}-\text{B}=\text{C}\equiv\text{D}$	<code>\ce{A\bond{-}B\bond{=}\b{C}\bond{\#}D}</code>
$\text{A}\cdots\text{B}\cdots\text{C}$	<code>\ce{A\bond{\sim}B\bond{\sim}C}</code>
$\text{A}\rightarrow\text{B}\leftarrow\text{C}$	<code>\ce{A\bond{->}B\bond{<-}C}</code>

Bindungen

Stöchiometriefaktoren

<i>Darstellung</i> <i>Kopieren Sie aus dieser Spalte</i>	$\text{\LaTeX}$
2	<code>\c3{2}</code>
0.5	<code>\ce{0.5}</code>
$\frac{3}{2}$	<code>\ce{3/2}</code>
$1_1/2$ (Hinweis: Darstellung in Überarbeitung)	<code>\ce{1_1/2}</code>
$2\text{H}_2\text{O}$	<code>\ce{2H2O}</code>
$\frac{1}{2}\text{CO}_2$	<code>\ce{1/2CO2}</code>

Stöchiometriefaktoren

Reaktionen

<i>Darstellung</i> <i>Kopieren Sie aus dieser Spalte</i>	$\text{\LaTeX}$
$2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{HS}_2\text{O}_7^-$	<code>\ce{2H2SO4 <=> H3O^{+} + HS2O7^{-}}</code>
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{H}_2\text{SO}_4$	<code>\ce{H2S2O7 + H2O -> 2H2SO4}</code>
$\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}$	<code>\ce{H+ + OH- <=>> H2O}</code>

Reaktionen

Reaktionspfeile

<i>Darstellung</i> <i>Kopieren Sie aus dieser Spalte</i>	$\text{\LaTeX}$
$A \longrightarrow B$	$\text{\ce{A -> B}}$
$A \longleftarrow B$	$\text{\ce{A <- B}}$
$A \longleftrightarrow B$	$\text{\ce{A <-> B}}$
$A \rightleftharpoons B$	$\text{\ce{A <--> B}}$
$A \rightleftharpoons B$	$\text{\ce{A <=> B}}$
$A \rightleftharpoons B$	$\text{\ce{A <=>> B}}$
$A \rightleftharpoons B$	$\text{\ce{A <=> B}}$
$A \xrightarrow[\text{unten}]{\text{H}_2\text{O}} B$	$\text{\ce{A ->[H2O][\{unten\}] B}}$
$A \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} B$	$\text{\ce{A ->[H2O] B}}$
$A \xrightarrow[\text{SO}_4]{\text{H}_2\text{O}} B$	$\text{\ce{A ->[H2O][SO4] B}}$
$A \xrightarrow{k_1} B$	$\text{\ce{A ->[k_1] B}}$

Reaktionspfeile

Summenformeln

<i>Darstellung</i> <i>Kopieren Sie aus dieser Spalte</i>	$\text{\LaTeX}$
$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$	$\text{\ce{[Cu(NH3)4]^2+}}$
$\text{CaSO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	$\text{\ce{CaSO4. 2 H2O}}$
$\text{CaSO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	$\text{\ce{CaSO4* 2 H2O}}$
A_nB_m	$\text{\ce{A_nB_m}}$
$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$	$\text{\ce{[Cu(NH3)4]SO4.2H2O}}$
$(\text{NH}_2)_2\text{CO}$	$\text{\ce{(NH2)2CO}}$
$\text{FeSO}_4 + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	$\text{\ce{FeSO4+(NH4)2SO4}}$

Summenformeln