

# Next Steps in L<sup>A</sup>T<sub>E</sub>X: Intermediate Techniques

Mhchem - Chemische Elemente & Co.

Sascha Frank

<https://www.latex-kurs.de/kurse/kurse.html>

2025

# Mhchem

## Paket

mhchem

## Einbinden

```
\usepackage{mhchem}
```

```
\usepackage[version=4]{mhchem}
```

```
\usepackage[version=4,arrows=pgf]{mhchem}
```

## benutzt folgende Pakete

amsmath, calc, graphics, ifthen, keyval, pdf-texcmds, twoopt

## Befehle

Elemente, Aggregatzustand, Isotope ...

# Elemente & Co.

## Elemente & Co.

$\text{Ag}$  und  $\text{H}_2\text{SO}_4$

Ag und  $\text{H}_2\text{SO}_4$

## Ladungen

$\text{Ag}^+$  und  $\text{HSO}_4^-$

$\text{SO}_4^{2-}$  und  $\text{SO}_4^{2-}$

## Aggregat Zustand

$\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq})$

$\text{H}_2\text{SO}_4(\text{aq})$

## Oxidationsstufe

$\text{Fe}^{\text{II}}\text{Fe}^{\text{III}}_2\text{O}_4$

# Isotope

## Isotope

$\text{\ce{^{32}_{16}S}}$  und  $\text{\ce{^{34}_{16}S}}$

${}^{32}_{16}\text{S}$  und  ${}^{34}_{16}\text{S}$

## Mit Ladung

$\text{\ce{^{32}_{16}S+}}$  und  $\text{\ce{^{34}_{16+}S}}$

${}^{32}_{16}\text{S}^+$  und  ${}^{34}_{16}\text{S}^+$

## ohne

$\text{\ce{^{0}_{-1}n^{-}}}$  und  $\text{\ce{^{0}_{-1}n-}}$

${}^0_{-1}\text{n}^-$  und  ${}^0_{-1}\text{n}^-$

# Bindungen

## Bindungen

`\ce{A - B = C#D}`       $A - B = C \equiv D$

## Mit Punkten

`\ce{A\bond{~}B\bond{~-}C}` und

`\ce{A\bond{~--}B\bond{~=}C\bond{-~-}D}`

$A \cdots B \equiv C$  und  $A \equiv B \equiv C \equiv D$

`\ce{A\bond{...}B\bond{....}C}`       $A \cdots B \cdots C$

## Mit Pfeilen

`\ce{A\bond{->}B\bond{<-}C}`       $A \rightarrow B \leftarrow C$

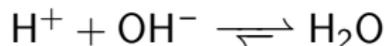
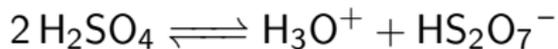
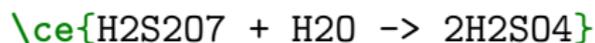
## Aussehen

`\sffamily\bfseries\ce{A - B = C#D}`

**$A - B = C \equiv D$**

# Reaktionen

## Reaktionen



# Reaktionspfeile

`\ce{A -> B}`

`\ce{A <- B}`

`\ce{A <-> B}`

`\ce{A <--> B}`

`\ce{A <=> B}`

`\ce{A <=>> B}`

`\ce{A <<=> B}`

`\ce{A ->[H2O][SO4] B}`

$A \longrightarrow B$

$A \longleftarrow B$

$A \longleftrightarrow B$

$A \rightleftharpoons B$

$A \rightleftharpoons B$

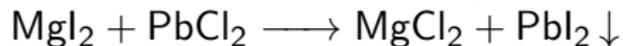
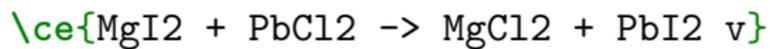
$A \rightleftharpoons B$

$A \rightleftharpoons B$

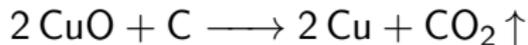
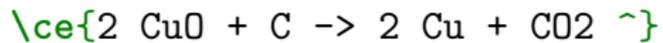
$A \xrightarrow[\text{SO}_4]{\text{H}_2\text{O}} B$

# Fällung und Ausgasen

## Fällung



## Ausgasung



# Chemie in Text & Mathe

Elemente & Co.

`\ce{Ag}` und `\ce{H2SO4}` Ag und H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

`$_\ce{Ag}$` und `$_\ce{H2SO4}$` Ag und H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

Schrift ändern

`\mhchemoptions{textfontcommand=\sffamily}`

`\mhchemoptions{mathfontcommand=\mathsf}`

Elemente & Co.

`\ce{Ag}` und `\ce{H2SO4}` Ag und H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

`$_\ce{Ag}$` und `$_\ce{H2SO4}$` Ag und H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>