

# Räumlicher Bau von Molekülen

---

Arbeite zunächst die folgende Internetseite durch und beantworte anschließend die Fragen.

<http://chemie.lilo-ma.de/chlilo/raumbau/raumbau.html>

## Übungen Lewis-Formeln und räumlicher Bau

### Aufgabe 1

Nenne die räumliche Form, in der sich vier Elektronenpaare (Kugelwolken) um ein Atom anordnen.

### Aufgabe 2

Erläutere das Zustandekommen des Bindungswinkels in einem Wassermolekül ( $104,5^\circ$ ).

(Auf der Rückseite findest Du hierzu Formulierungshilfen - oder nutze die folgende App

<https://learningapps.org/watch?v=prowcb3k18>)



### Aufgabe 3

Schwefel(di)wasserstoff ist ein nach faulen Eiern riechendes Gas.

Formuliere die Strukturformel mit allen bindenden und nicht bindenden Elektronenpaaren (LEWIS-Formel) und beschreibe den räumlichen Bau des Moleküls.

### Aufgabe 4

Cyanwasserstoff ist eine hoch giftige Flüssigkeit, die bereits bei Raumtemperatur schnell verdunstet. Man bezeichnet sie auch als Blausäure. Ihre Moleküle sind aus je einem Kohlenstoff-, Stickstoff- und Wasserstoffatom aufgebaut.

Formuliere die Strukturformel mit allen bindenden und nicht bindenden Elektronenpaaren (LEWIS-Formel) und beschreibe den räumlichen Bau des Moleküls.

### Aufgabe 5

Formaldehyd (auch Methanal genannt) ist ein Ausgangsstoff für Kleber und Kunststoffe. Die Molekülformel dieses Stoffes ist  $\text{CH}_2\text{O}$ .

Formuliere die Strukturformel mit allen bindenden und nicht bindenden Elektronenpaaren (LEWIS-Formel) und beschreibe den räumlichen Bau des Moleküls.

### Aufgabe 6

Formuliere die Strukturformel mit allen bindenden und nicht bindenden Elektronenpaaren (LEWIS-Formel) von Tetrachlorkohlenstoff und gib die Bindungswinkel an.

## Formulierungshilfen zur Aufgabe 2

### Gestufte Hilfe 1 (Satzstücke alphabetisch sortiert):

(Aufenthaltsbereich der Elektronen)

104,5°

bindende Elektronenpaare.

Da sich gleichnamige Ladungen abstoßen,

Der Winkel zwischen den bindenden Elektronenpaaren im Wassermolekül

einen größtmöglichen Abstand

etwas kleiner als der

in einem regelmäßigen Tetraeder (109,5°).

ist daher mit

nehmen die Kugelwolken

nehmen etwas mehr Raum ein als

Nichtbindende Elektronenpaare

ordnen sich

tetraedrisch

um das Sauerstoffatom an.

Vier Elektronenpaare

zueinander ein.

### Gestufte Hilfe 2 (zusätzlich zu den Satzstücken sind die Satzanfänge vorgegeben):

Da sich gleichnamige Ladungen abstoßen,  
Elektronen)

(= Aufenthaltsbereich der

Vier Elektronenpaare

Nichtbindende Elektronenpaare

Der Winkel zwischen den bindenden Elektronenpaaren im