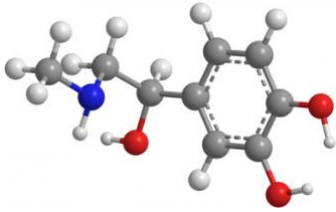


# Moleküle Übungsblatt 1 ©www.mein-lernen.at



[Lösungen](#)

## Definition:

Unter Moleküle (lat. *molecula* = kleine Masse) versteht man elektrisch  
\_\_\_\_\_ Teilchen, die aus zwei oder mehreren  
\_\_\_\_\_ aufgebaut sind.

Diese werden durch chemische \_\_\_\_\_ zusammengehalten.

Sie bestehen entweder aus dem \_\_\_\_\_ Atom z.B. Sauerstoff  
(O<sub>2</sub>), oder setzen sich aus \_\_\_\_\_ Atomen zusammen  
z.B. Wasser (H<sub>2</sub>O).

## Eigenschaften Moleküle:

Die Anordnung der Atome in einem Molekül wird durch ihre \_\_\_\_\_  
Bindungen definiert.

Das Molekül ist kein \_\_\_\_\_ Gebilde - Energiezufuhr führt  
zu Molekülschwingungen.

Der Sachverhalt das gleiche Summenformeln unterschiedliche Moleküle  
zulassen, wird \_\_\_\_\_ genannt.

Hinsichtlich der chemischen Eigenschaften übernimmt das einzelne Molekül  
die \_\_\_\_\_ des zugrundeliegenden Stoffes.

Hinsichtlich der physikalischen Eigenschaften (Siede- und  
Schmelzpunkt) sind die \_\_\_\_\_ Kräfte bestimmend.

Große Moleküle werden als \_\_\_\_\_ bezeichnet und  
kommen z.B. in Form von Kunststoffen wie PET vor.