## Schreibweisen in der organischen Chemie

In der organischen Chemie gibt man den Namen und die Strukturformel anstelle der Summenformel an.

## **Name**

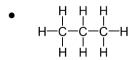
Trivialname = "Alltagsname", zB Zitronensäure

**IUPAC-Bezeichnung** = wissenschaftlicher Name

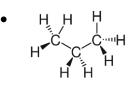
International Union of Pure and Applied Chemistry, legt die Namen nach den Nomenklaturregeln fest.

## Strukturformel

Soll die räumliche Anordnung der Atome im Molekül veranschaulichen, es gibt verschiedene Möglichkeiten (Bildquelle: wikipedia.de, falls nicht anders angegeben)



Die **Valenzstrichformel** ist eine zweidimensionale Darstellung des (eigentlich dreidimensionalen) Moleküls.



Die Keilstrichformel verdeutlicht die räumliche Struktur des Moleküls.

- ... Bindung ist in der Papierebene

▲ ... Bindung ragt nach vor∧ ... Bindung ragt nach hinten

• CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub> Die **Halbstrukturformel** zeigt, wie die Atome im Molekül verbunden sind.

 Die Skelettformel (auch Gerüstformel) ist die üblichste, weil einfachste Darstellung komplexer organischer Moleküle.



Jede "Ecke" ist ein C-Atom, H-Atome werden nicht angeschrieben. Heteroatome, meist O, N, S oder P, müssen angeschrieben werden.

## **Beispiele**

Essigsäure = Ethansäure CH<sub>3</sub>COOH

**Zitronensäure** = 2-Hydroxypropyl-1,2,3-tricarbonsäure

Vitamin B<sub>3</sub> (Nicotinsäure) = Pyridin-3-carbonsäure

**Coffein** (Thein) = 1,3,7-Trimethyl-3,7-dihydro-2*H*-purin-2,6-dion

**Senfgas** = 1-Chlor-2-[(2-chlorethyl)sulfanyl]ethan

ATP = Adenosintriphosphat =

Adenosin-5'-(trihydrogentriphosphat)

[Überträger von Energie in den menschlichen Zellen]