

Überblick Organische Chemie

Die organische Chemie (kurz OC oder häufig auch Organik) ist ein Teilgebiet der Chemie. Darin werden die chemischen Verbindungen behandelt, die auf Kohlenstoff basieren, abgesehen von einigen Ausnahmen wie manchen anorganischen Kohlenstoffverbindungen z. Bsp.: Kohlensäure und dem elementaren Kohlenstoff. Die große Bindungsfähigkeit des Kohlenstoffatoms ermöglicht eine Vielzahl von unterschiedlichen Bindungen zu anderen Atomen.

Themen Arbeit Nr. 1

- PSE, stabile Teilchen, Lewis Schreibweise
- Ionenbindung
- Atombindung
- Molekulare Stoffe
- Wasserstoff reagiert mit Chlor
- Säuren
Dissoziationsgleichung von Salzsäure, ..
- Laugen
z. Bsp. Natronlauge (NaOH), Kaliumlauge (KOH)
Dissoziation
- Neutralisation
- Organische Chemie
Einstieg (Geschichte 1828; F. Wöhler, Harnstoff (Strukturformel von CON_2H_4)

Info:

Die kleinsten Teilchen organischer Stoffe sind hauptsächlich aus folgenden Elementen aufgebaut:

Kohlenstoff (C)

Sauerstoff (O)

Wasserstoff (H)

Stickstoff (N)

Schwefel (S)

Eselsbrücke:

„S C H O N“