

**Zusammenfassung: Organische Stoffe**

1. Stoffklassen

**Alkane**  
Mermal:  
Strukturformel  
  
Ethan

**Alkene**  
Mermal:  
C=C  
Strukturformel  
  
Ethen

**Alkine**  
Mermal:  
Strukturformel  
  
Ethin

typische Eigenschaften:

- 
- 
- 

Nachweis der Mehrfachbindung:

D:  
B:  
Rgl:

**Alkanole  
(Alkohole)**  
Mermal:  
Strukturformel  
  
Ethanol

**Aldehyde  
(Alkanale)**  
Mermal:  
Strukturformel  
  
Ethanal

**Carbonsäuren  
(Alkansäuren)**  
Mermal:  
Strukturformel  
  
Ethansäure

Löslichkeitsverhalten:

Nachweisreaktionen:

mit: -  
-  
-

Reaktion mit

- a) Natronlauge (Rgl:)
- b) Magnesium (Rgl:)

**Ether**  
Mermal:  
  
Dimethylether

**Ketone**  
Mermal:  
  
Propanon

**Ester**  
Mermal:  
  
Propansäureethylester

## 2. Umwandlung der Stoffe in andere Stoffklassen

Alkine

Alkene

Alkane

Halogenalkane

Alkohole

Aldehyde

Alkansäuren

Ketone

Ether

Ester

### 3. Siedetemperaturen

a) Mit Zunahme der Kettenlänge ..... die Siedetemperaturen innerhalb der homologen Reihe einer Stoffklasse, da die ..... der Moleküle steigt.

b) bei Stoffen verschiedener Stoffklassen (*Bedingung annähernd* .....

Beispiel:	Propan	Ethanal	Ethanol	Methansäure
Aggregatzustand bei 20 °C				
Strukturformel				
zwischenmolekulare Kräfte				