

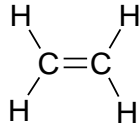
Ungesättigte Kohlenwasserstoffe



Alkene

- Kohlenwasserstoffe mit einer Doppelbindung

- einfachster KW: Ethen: C_2H_4



- Verwendung von Ethen: als Reifegas und als Ausgangsstoff für viele organische Stoffe, z.B. Kunststoffe

- Alkene haben ähnliche Eigenschaften wie die entsprechenden Alkane, sind aber reaktionsfähiger

- Alkene mit mehr als einer Doppelbindung nennt man Polyene

Alkine

- Kohlenwasserstoffe mit einer Dreifachbindung

- einfachster KW: Ethin: C_2H_2 $H-C\equiv C-H$

- Verwendung von Ethin: früher als „Carbidlampe“, heute als Schweißgas und als Ausgangsstoff für organische Stoffe

- Alkine haben ähnliche Eigenschaften wie die entsprechenden Alkane, sind aber reaktionsfähiger

- Alkine mit mehr als einer Dreifachbindung nennt man Polyine

Alkene und Alkine heißen ungesättigte Kohlenwasserstoffe, weil sie nicht die maximale Anzahl an Wasserstoffatomen besitzen.

Alkane, die eine maximale Anzahl an Wasserstoffatomen aufweisen, nennt man demzufolge gesättigte Kohlenwasserstoffe.