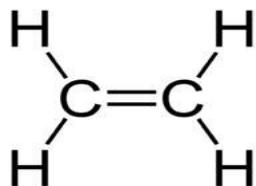


Telítetlen, nyílt láncú
szénhidrogének

- A nyílt láncú telítetlen szénhidrogének molekulájában egy szénatom pár között kettős, vagy hármas kötés található.
- Az alkéneknél 1 darab kettős kötés van



- Az alkineknél 2 darab kettős kötés van



- Az **alkének** (olefinek)

Az alkének homológ sort alkotnak.

Általános képletük: C_nH_{2n} .

Nevezéktan:

Nevüket az alkánok nevéből -án végződéssel képezzük.

A lánc számozását azon a láncvégen kezdjük, melyhez közelebb van a kettős kötés.

Elnevezés pl. but-1-én

- Fizikai tulajdonságok:

Az első 3 gáz, 4-től 15-ig folyadék, majd 16 szénatomtól szilárd anyagok.

Apoláris molekulák, ezért vízben nem oldódnak.

- Kémiai reakcióik: reakcióképesebbek, mint az alkánok (oka a kettős kötés)

Égésükkor szén-dioxid és víz keletkezik. A láng enyhén kormoz.

Jellemző kémiai reakciójuk az addíció, (egyesülés) és a polimerizáció.

- **Krakkolás:** az alkánok hosszú láncú molekuláit magas hőmérsékleten kisebb molekulákra bontják. Ekkor egy telített és egy telítetlen szénhidrogén keletkezik.

