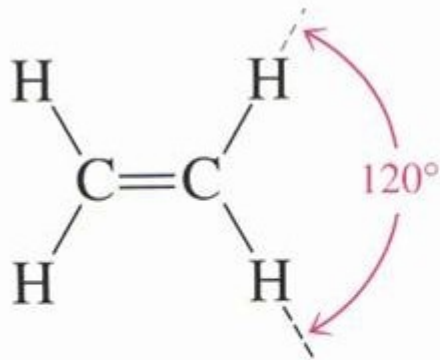

ETEN

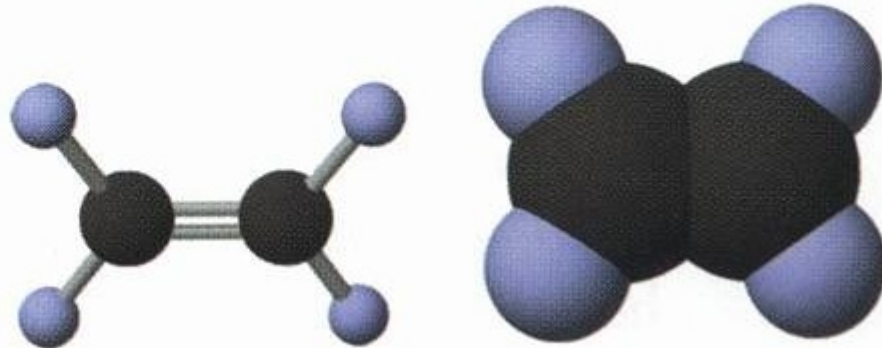
Kaj je eten.

- Eten je nenasičen acikličen ogljikovodik
- Je alken z molekulsko formulo C_2H_4
- Med ogljikoma se nahaja dvojna vez, na vsak ogljikov atom pa sta vezana še dva vodika
- Vrelišče etena je pri $-105\text{ }^\circ\text{C}$
- Če razbijemo dvojno vez in ničesar ne dodamo dobimo monomer etena, ki se imenuje etilen.

- Pri spajanju več monomerov dobimo polimer, ki se imenuje polietilen.



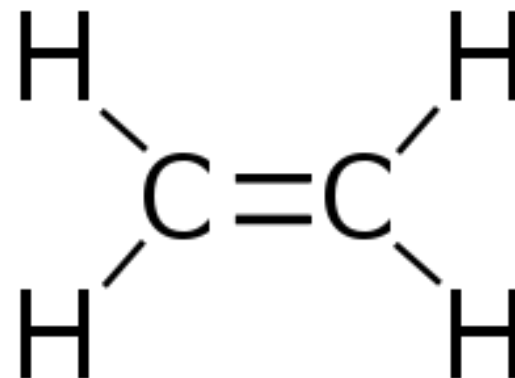
Ethene—a flat molecule with bond angles of 120°



Kemijske reakcije etena

- adicija; primer: $n\text{C}_2\text{H}_4 \rightarrow (\text{C}_2\text{H}_4)_n$
 - opomba: n označuje poljubno število, odvisno od tega, koliko je reaktantov; pogoj za reakcijo je katalizator; reakcija se imenuje tudi polimerizacija
- hidrohalogeniranje; primer: $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{HCl} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$
 - opomba: katalizator ni potreben
- hidracija primer: $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
 - opomba: za katalizator uporabimo H_2SO_4

- halogeniranje; primer: $C_2H_4 + Cl_2 \rightarrow C_2H_4Cl_2$
- hidrogeniranje; primer: $C_2H_4 + H_2 \rightarrow C_2H_6$
- gorenje ali oksidacija: $C_2H_4 + 2O_2 \rightarrow 2H_2O + 2CO$
 - opomba: nepopolno gorenje



Uporaba

Eten je rastlinski hormon, ki pospešuje zorenje plodov. Uporablja se na veliko pri proizvodnji sadja in zelenjave, oberejo nezrele sadeže, transportirajo, dodajo eten, da plodovi dozoriijo.

Viri

- http://sl.wikipedia.org/wiki/Eten#Kemijske_reakcije