

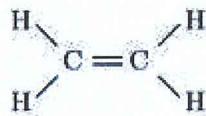
# UHLOVODÍKY S NÁSOBNÝMI VAZBAMI

## ALKENY

- v řetězci je jedna dvojná vazba
- přípona – **EN**
- obecný vzorec:  $C_nH_{2n}$

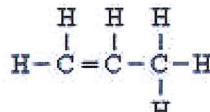
Ethen (ethylen)  $C_2H_4$   $CH_2 = CH_2$

uhlovodíkový zbytek:  $CH_2 = CH -$  ethenyl



- bezbarvý plyn nasládlé vůně
- využívá se jako hormon urychlující dozrávání ovoce, k výrobě polyethylenu PE

Propen (propylen)  $C_3H_6$   $CH_2 = CH - CH_3$



uhlovodíkový zbytek:  $CH_2 = CH - CH_2 -$  propenyl

- využívá se k výrobě polypropylenu PP

## ALKADIENY

- v řetězci jsou dvě dvojné vazby
- přípona – **DIEN**
- obecný vzorec:  $C_nH_{2n-2}$

### Buta – 1,3 – dien

$CH_2 = CH - CH = CH_2$   $C_4H_6$

- výroba kaučuku (pneumatiky, gumová obuv, lepidla, nátěrové hmoty,...)

# UHLOVODÍKY S TROJNOU VAZBOU – ALKYNY

- v řetězci je trojná vazba
- přípona – **YN**
- obecný vzorec:  $C_nH_{2n-2}$

Ethyn (acetylen)  $CH \equiv CH$

- výbušný, hořlavý plyn
- přepravuje se v ocelových lahvích s bílým pruhem
- používá se ke svařování kovů (kyslíkoacetylenový plamen –  $3\ 000^{\circ}C$ ), k výrobě plastů, dříve se používal do lamp (tzv. karbidky)

