**Alkény**

- majú otvorený reťazec

- dvojitá väzba medzi atómami uhlíka

- názov tvoríme pridaním prípony **-én**

- všeobecný vzorec alkénov je **CnH2n**

- sú nenasýtené uhľovodíky, sú reaktívnejšie než nasýtené uhľovodíky

**Etén:**

* bezfarebný horľavý plyn
* so vzduchom tvorí výbušnú zmes
* je v rastlinách, urýchľuje dozrievanie plodov
* má narkotické účinky
* používa sa na výrobu polyetylénu (hadice, potrubia) a etanolu

**Polymerizácia**

- je chemická reakcia, pri ktorej vznikajú z jednoduchších molekúl makromolekuly

- pripravujú sa ňou napr. plasty

