**Alkíny**

- majú otvorený reťazec

- medzi atómami uhlíka je jedna trojitá väzba

- názov tvoríme pridaním prípony **-ín**

- všeobecný vzorec alkénov je CnH2n-2

- sú nenasýtené uhľovodíky, sú reaktívnejšie než nasýtené uhľovodíky

**Etín (acetylén):**



* bezfarebný horľavý plyn
* so vzduchom tvorí výbušnú zmes
* používa sa narezanie kovov a výrobu plastov

**Arény**

- sú aromatické uhľovodíky

- v molekule majú 6 uhlíkov usporiadaných do kruhu = benzénové jadro

- majú charakteristický zápach

**Benzén:**

* najjednoduchší arén
* je horľavá, zapáchajúca kvapalina
* pri vdýchnutí poškodzuje centrálnu nervovú sústavu, je karcinogénny

