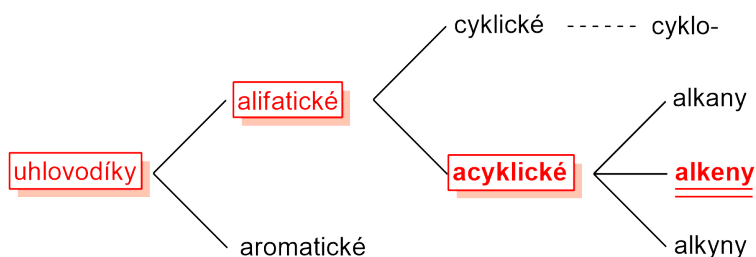


Organické názvosloví

Alkeny, alkadieny, polyeny

V této lekci se opět budeme zabývat sloučeninami, které jsou odvozeny od alkanů. Náleží do tzv. „nenasycených uhlovodíků“, poněvadž nemají maximální počet vodíků (struktura není nasycená vodíkem) a vyskytují se v jejich struktuře dvojná/é vazba/y.



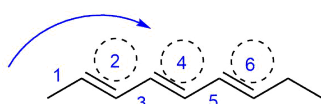
Obrázek 1: Zařazení do systému uhlovodíků.

Názvoslovně vycházejí opět z alkanů. Obecný vzorec bychom mohli napsat takto:

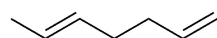
alk + lokant/y dvojně vazby + počet (di,tri,...) + en (označení dvojně vazby).

Následné příklady jsou přiloženy pro jasnější představu:

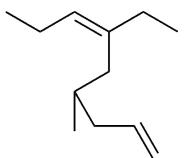
alk+lokant/y dvojně vazby+(di,tri,...více vazeb)+en



non-2,4,6-trien ← polyen



hepta-1,5-dien ← alkadieny



7-ethyl-5-methyldeka-2,7-dien

Určování lokantů dvojných vazeb je analogická jako u číslování uhlíků. Jelikož ale potřebujeme určit lokant vazby, tak očíslováme hlavní skelet tak, aby na dvojně vazby vyšli nejmenší čísla. **Vazba nese takové číslo jako uhlík, ze kterého vychází!** Můžete se všimnout, že v rámci lepší výslovnosti je heptanu ponecháno -a-, jelikož by vedle sebe (při vypuštění lokantů) byly dvě souhlásky. Heptadien je snazší na výslovnost než heptdien, avšak hepten se píše normálně.