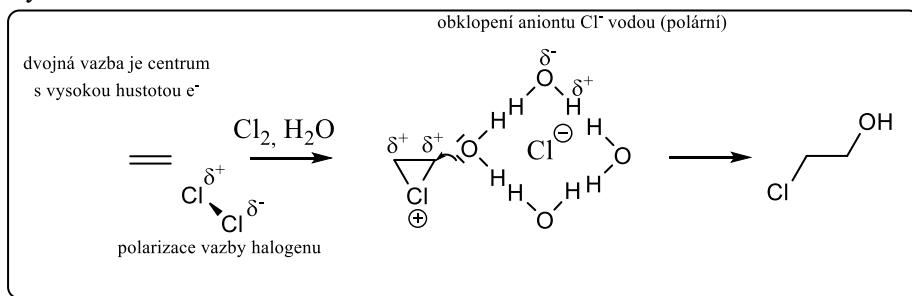


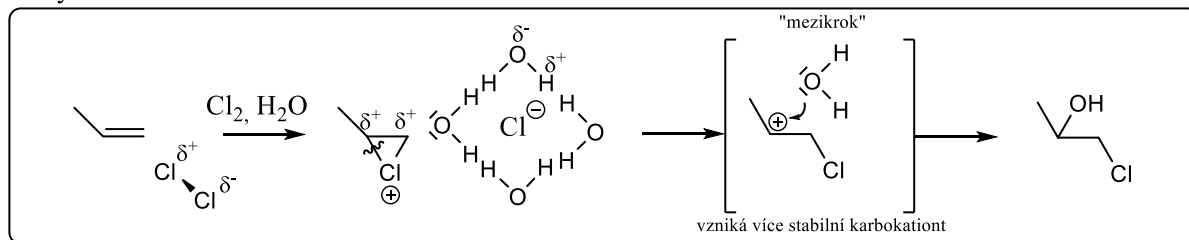
Formace halohydrinů

Jedná se o adici molekuly halogenu v polárním prostředí (např. H_2O). Jelikož dvojná vazba je centrum vysoké hustoty elektronů, při přiblížení molekuly chlóru dochází k její polarizaci. Vzniklý aniont chlóru je obklopen polárním rozpouštědlem a na uhlík s parciálním kladným nábojem dosedá molekula vody. Výsledkem celé rce a organická molekula s alkoholovou skupinou ($-\text{OH}$) a navázaným halogenem ($-\text{X}$). Je rozdíl, pokud reakci podstupuje symetrická nebo asymetrická molekula. Viz obrázek:

Symetrická molekula



Nesymetrická molekula



podle Markovnikova pravidla! (viz minulá lekce)

zánik vazby $\text{Cl}-\text{C}$, vznik více stabilního karbokationtu a navázání vody nastává najednou