

1/4 Reakce organických sloučenin

Jaké jsou odlišnosti u organických reakcí (ve srovnání s anorganickými)?

- jsou pomalejší, často probíhají za vyšší teploty a s katalyzátorem
- rychlost ovlivňuje typ vazby (sloučeniny s nenasycenými vazbami jsou reaktivnější)
- základní děj doprovází vedlejší reakce
- pro zjednodušení se používá reakční schéma

Jaké jsou 4 základní typy organických reakcí, co je charakterizuje?

Substituce

- přeměna jedné a vytvoření jiné vazby na témže uhlíku
- atom (skupina) se nahrazuje jiným atomem (skupinou)

Adice

- připojování atomů (skupin) na uhlíky s nenasycenými vazbami
- dvojně vazby se mění na jednoduché, trojně na dvojně, popř. až na jednoduché

Eliminace

- opak adice
- ze dvou sousedních C se odštěpí atom (skupina) a vytvoří samostatnou molekulu
- mezi sousedními C vznikne nenasycená vazba

Přesmyk

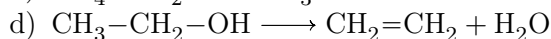
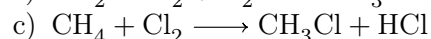
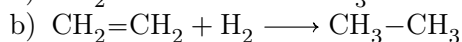
- přeskupení atomů a vazeb v molekule
- součtový vzorec sloučeniny se nemění

Které jsou další typy organických reakcí (odvozené od 4 základních)?

- oxidace, redukce
- hydrogenace, dehydrogenace
- polykondenzace, polymerace...

Úkol

1) Napište o jakou ze 4 základních reakcí jde:



Řešení