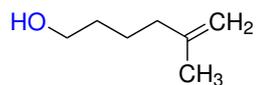


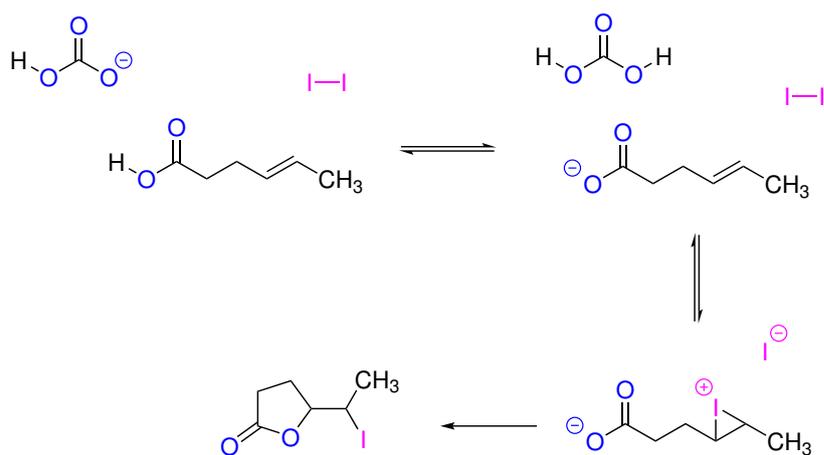
Domácí úkol č. 14

1. Řešte příklady vztahující se k následujícímu nenasycenému alkoholu.



- (a) Slučeninu pojmenujte s využitím substitučního názvosloví.
- (b) Látka v přítomnosti katalytického množství H_2SO_4 podléhá intarmolekulární reakci, která poskytuje cyklický produkt. Napište strukturní vzorec produktu této reakce.
2. Jeden z prostorových isomerů but-2-enu aduje molekulu Br_2 za vzniku achirálního produktu, přestože při reakci vznikají v molekule produktu dvě nová centra chiralit. Nakreslete výchozí látku a produkt včetně znázornění konfigurace jejich molekul.

3. Následující schéma zachycuje mechanismus jodlaktonizace. Řešte následující úkoly.



- (a) Doplňte zahnuté šipky popisující pohyby elektronových párů, které vysvětlí ukázané vazebné změny.

(b) Určete, která látka v reakci I_2 s aniontem kyseliny je elektrofil a která nukleofil.



(c) Určete HOMO nukleofilu a jeho tvar se pokuste načrtnout.

(d) Určete LUMO elektrofilu a jeho tvar se pokuste načrtnout.