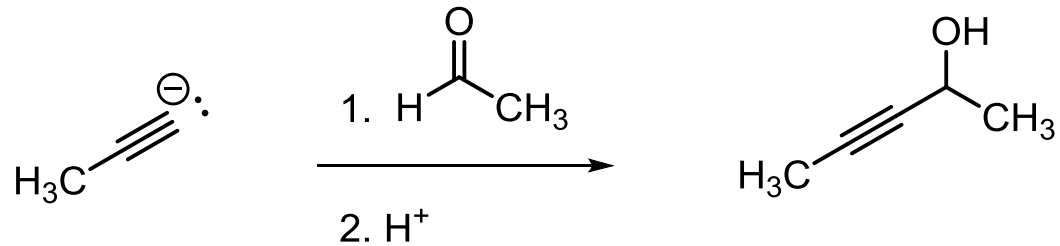
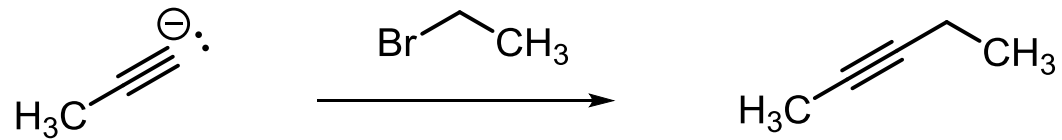
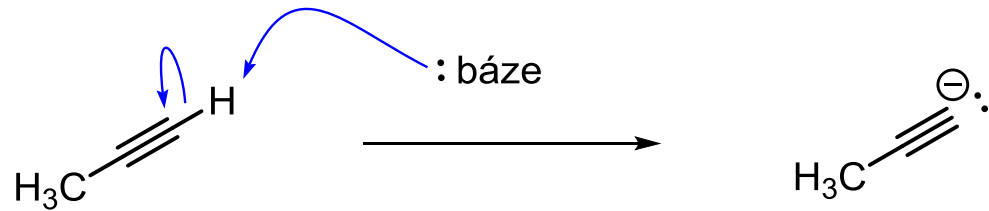
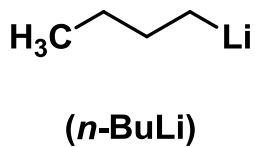
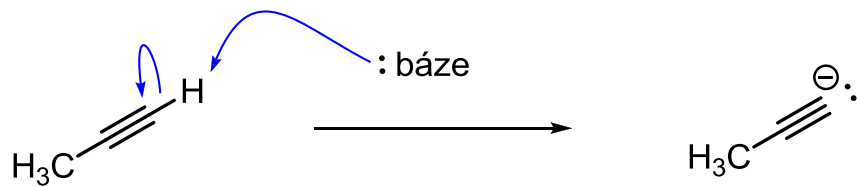


Terminální alkyny lze deprotonovat:



Terminální alkyne lze deprotonovat:

Vyberte bázi/báze, které jsou vhodné pro deprotonaci terminálního alkynu:



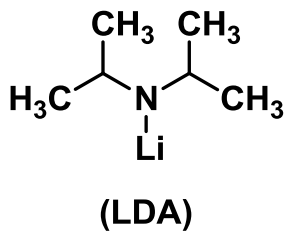
1



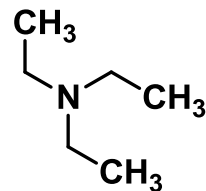
2



3



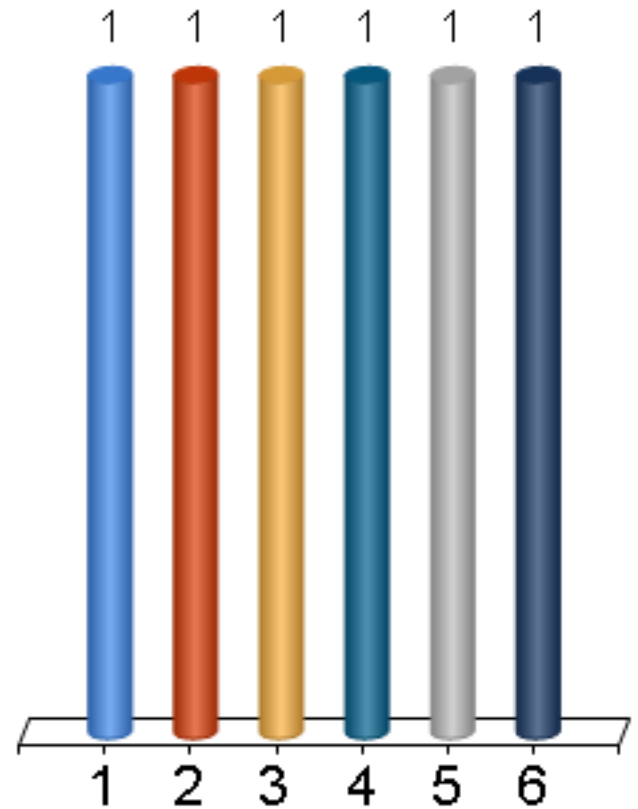
4



5



6

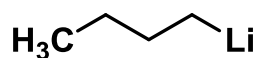
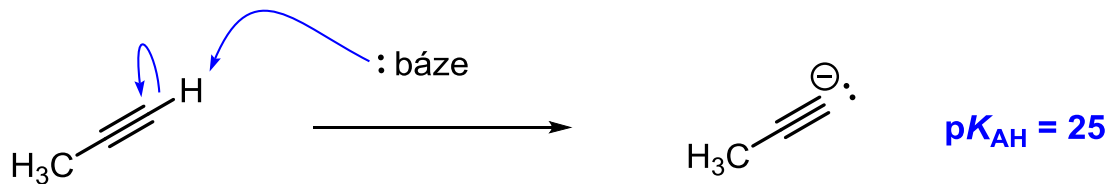


Voted:0

Voter:0

Terminální alkyny lze deprotonovat:

Vyberte bázi/báze, které jsou vhodné pro deprotonaci terminálního alkynu:



(*n*-BuLi)

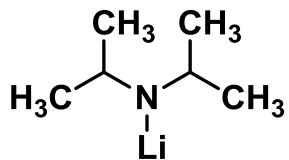
$pK_{\text{AH}} = 50$



$pK_{\text{AH}} = 36$

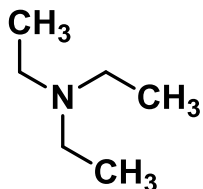


$pK_{\text{AH}} = 16$



(LDA)

$pK_{\text{AH}} = 38$



$pK_{\text{AH}} = 11$



$pK_{\text{AH}} = 42$

S_N1 a S_N2 reakce:

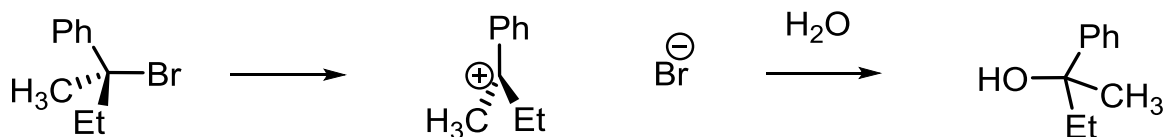
S_N1

Stereochemie: racemizace

Substrát: $3^\circ > 2^\circ \gg 1^\circ$ a CH_3 . Alkylické nebo benzylické mohou reagovat i pokud jsou 1°

Nukleofil: obvykle slabý (H_2O , ROH)

LG: nejčastěji X^- nebo sulfonáty (OH ve formě H_2O v kyselém prostředí)



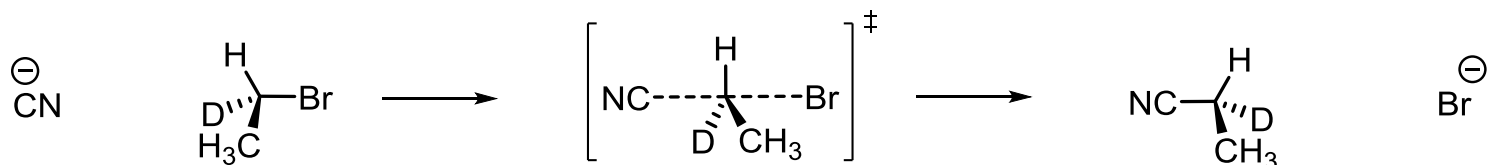
S_N2

Stereochemie: inverze konfigurace

Substrát: $\text{CH}_3 > 1^\circ > 2^\circ \gg 3^\circ$

Nukleofil: je třeba silný nukleofil, obvykle anion

LG: nejčastěji X^- nebo sulfonáty (OH ve formě H_2O v kyselém prostředí; kompatibilita s nukleofilem!)



E1 a E2 reakce:

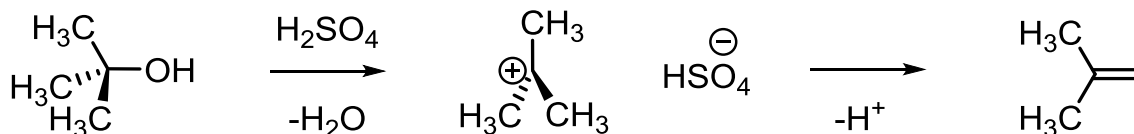
E1

Stereochemie: *E* vs *Z* alken

Substrát: $3^\circ > 2^\circ \gg 1^\circ$ a CH_3 . Alkylické nebo benzylické mohou reagovat i pokud jsou 1°

Báze: obvykle slabá

LG: nejčastěji X^- nebo sulfonáty (OH ve formě H_2O v kyselém prostředí)



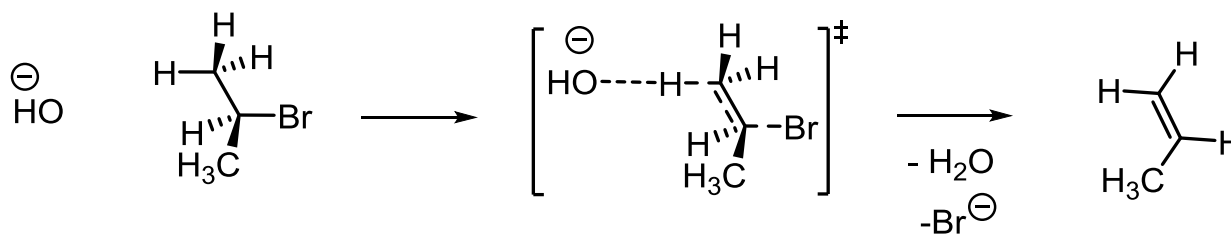
E2

Stereochemie: C–H a C–LG vazby jsou v anti uspořádání

Substrát: 1° , 2° nebo 3° . V případě 1° musí být substrát nebo báze stericky náročný

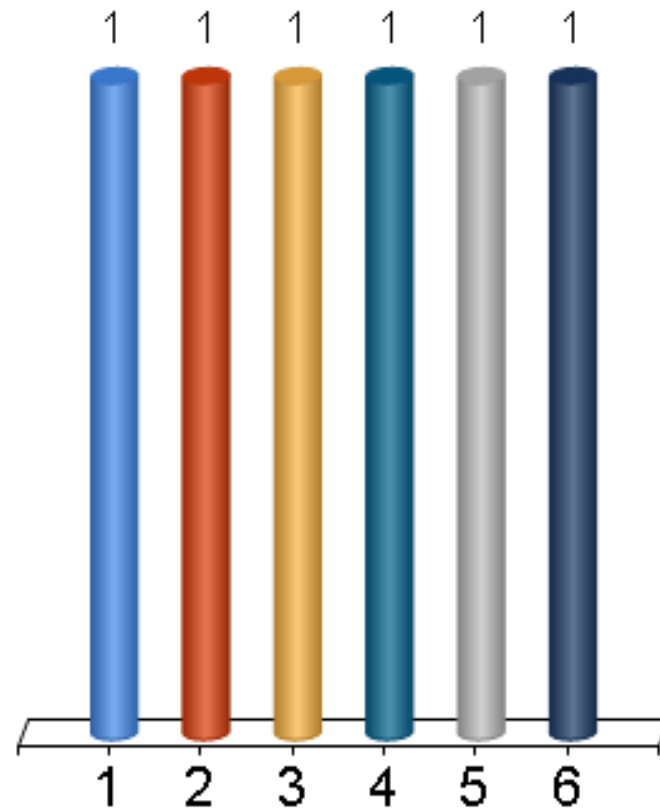
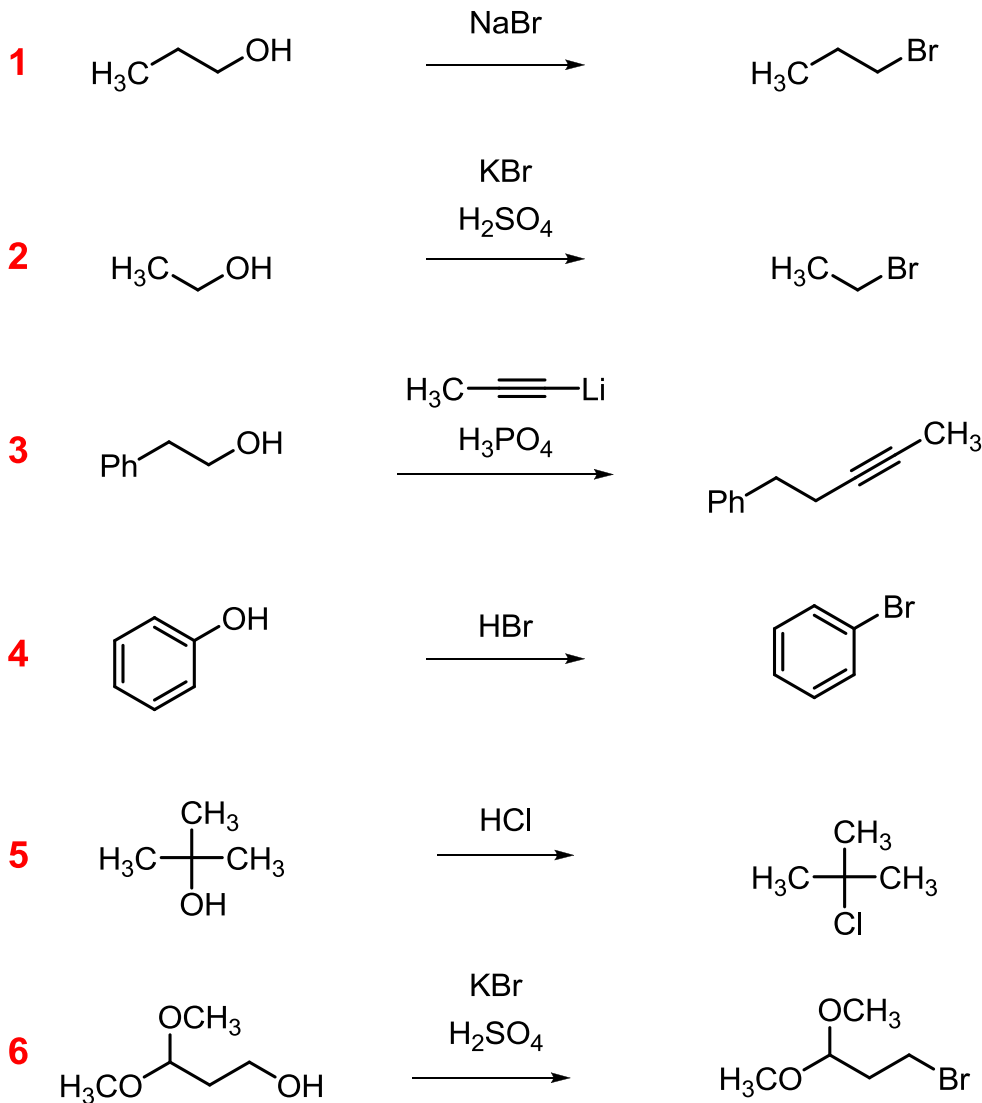
Báze: obvykle silná

LG: nejčastěji X^- nebo sulfonáty



Substituce OH skupiny:

Vyberte, která reakce bude dobře probíhat:

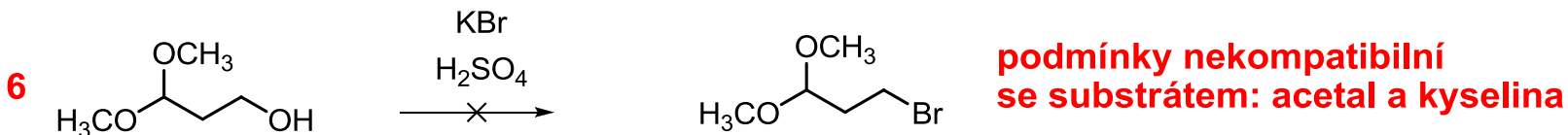
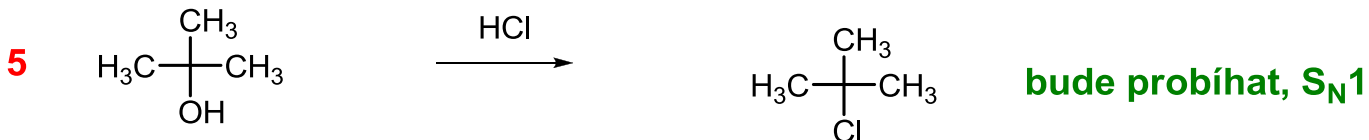
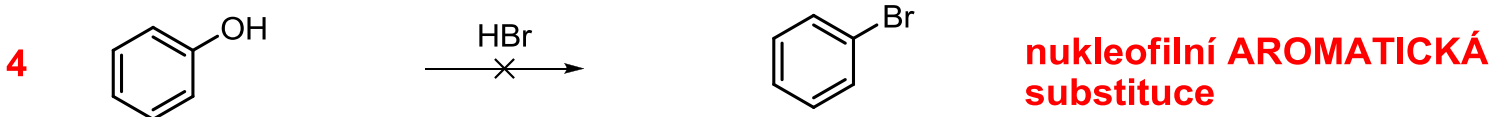
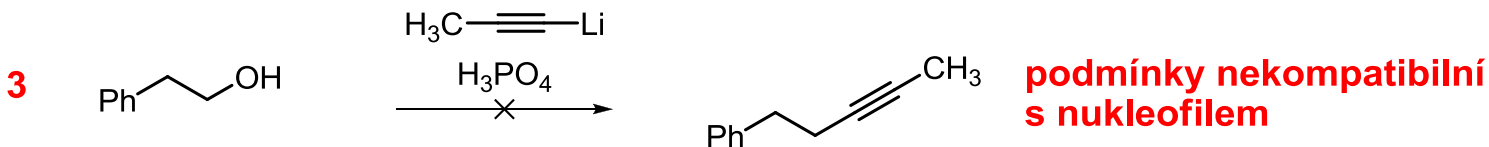
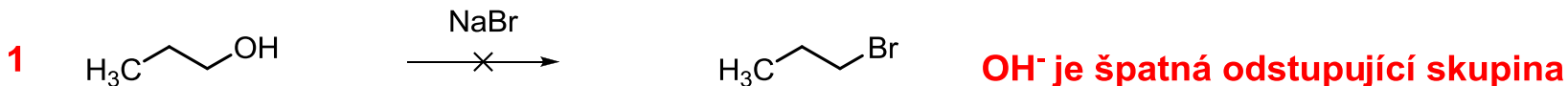


Voted:0

Voter:0

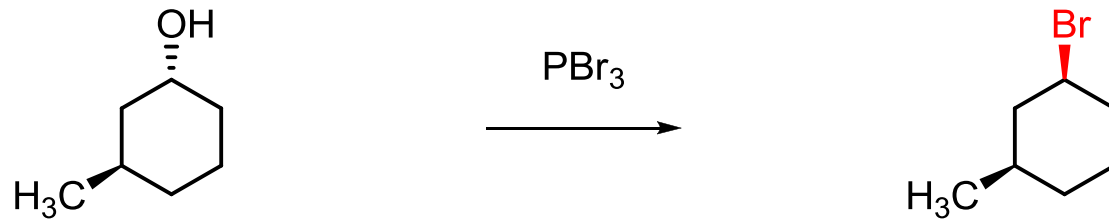
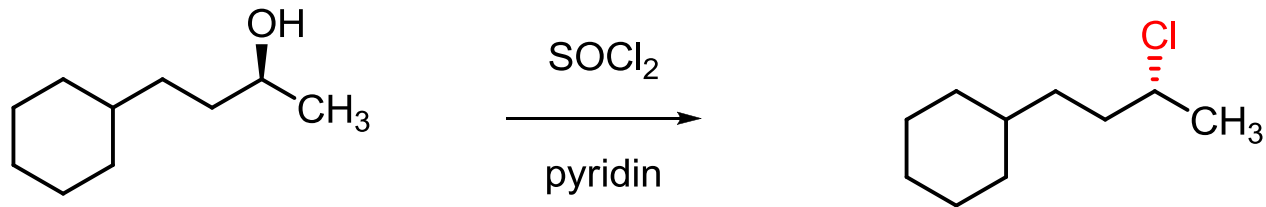
Substituce OH skupiny:

Vyberte, která reakce bude dobře probíhat:

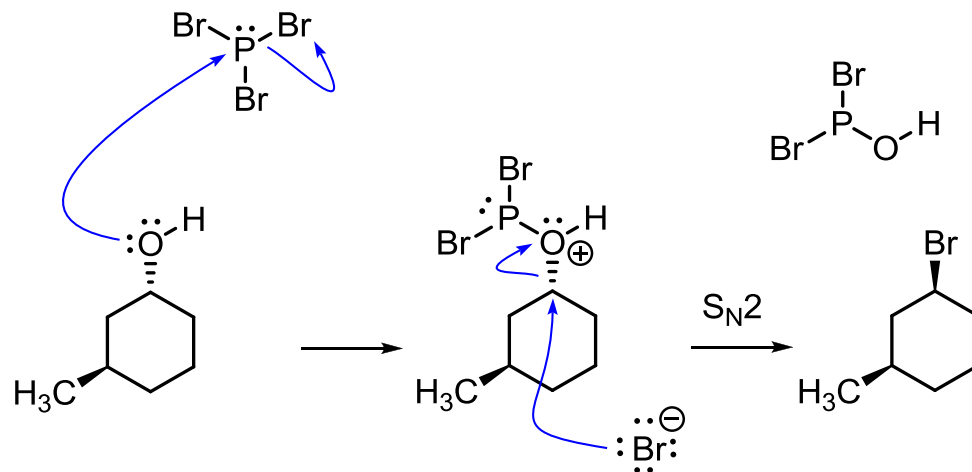


Substituce OH skupiny:

Převedení na lepší odstupující skupinu

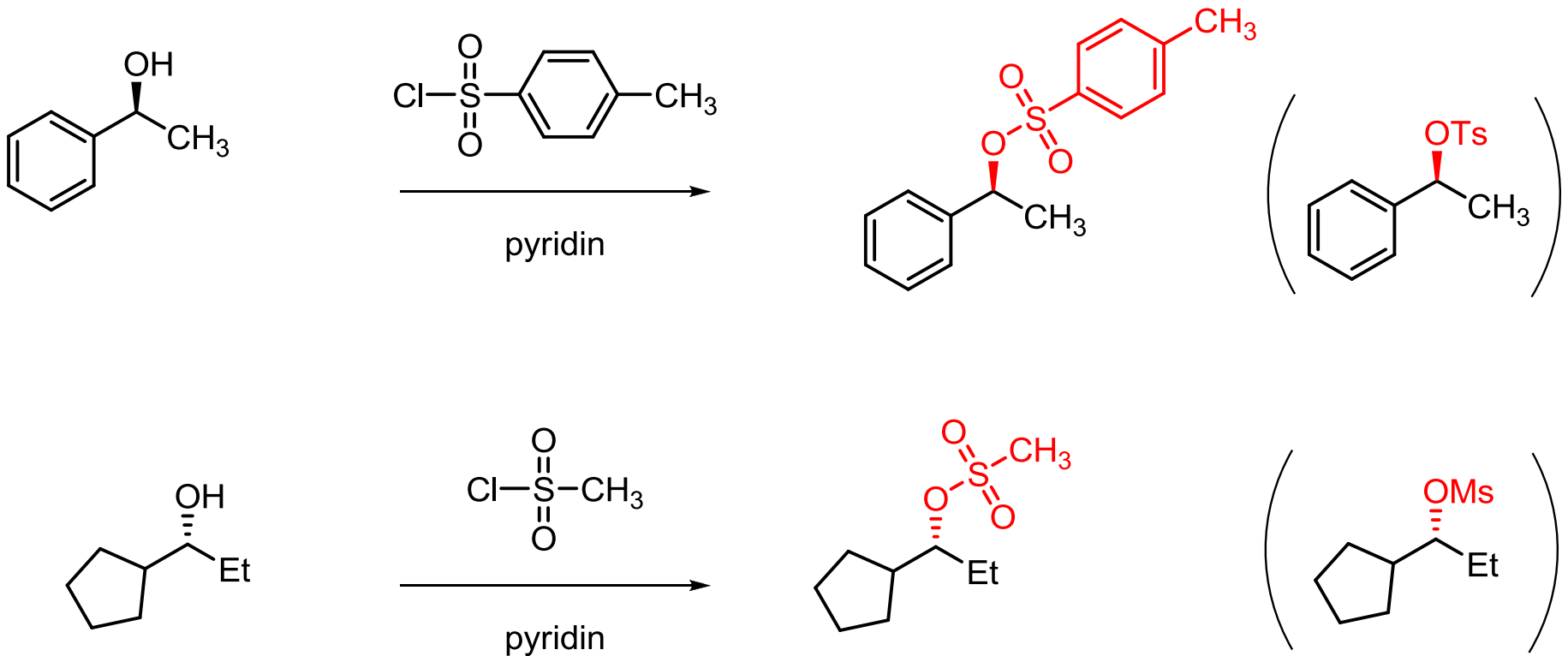


Napište mechanismus reakce s PBr_3



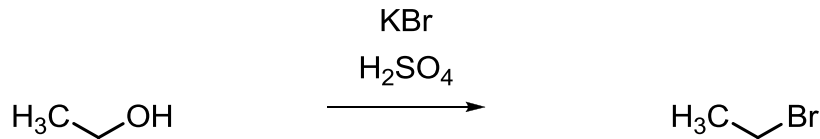
Substituce OH skupiny:

Převedení na lepší odstupující skupinu

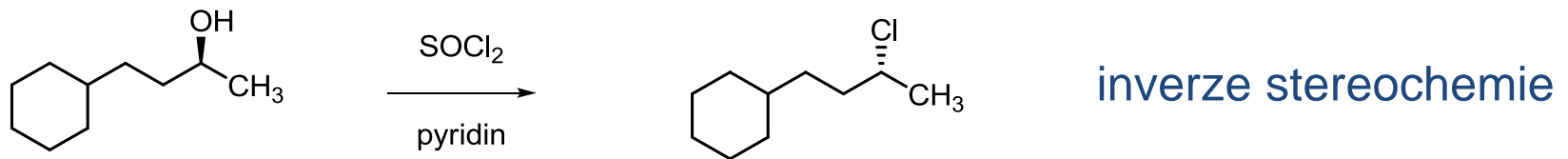


Substituce OH skupiny:

- substituce v kyselém prostředí (limitace)



- převedení na lepší odstupující skupinu: halogenidy



- převedení na lepší odstupující skupinu: sulfonáty

