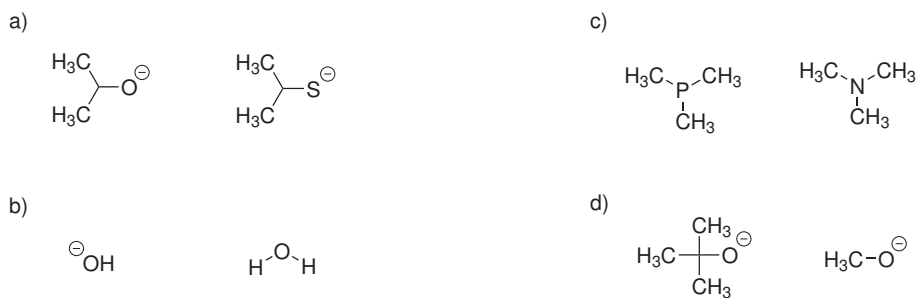


Domácí úkol č. 4

1. V následujících čtyřech dvojicích vyberte tu z molekul, která je lepším nukleofilem.



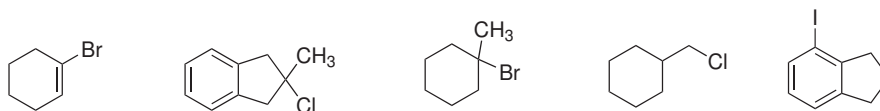
2. V následujících dvojicích halogenderivátů vyberte ten, který bude reagovat rychleji v S_N1 .



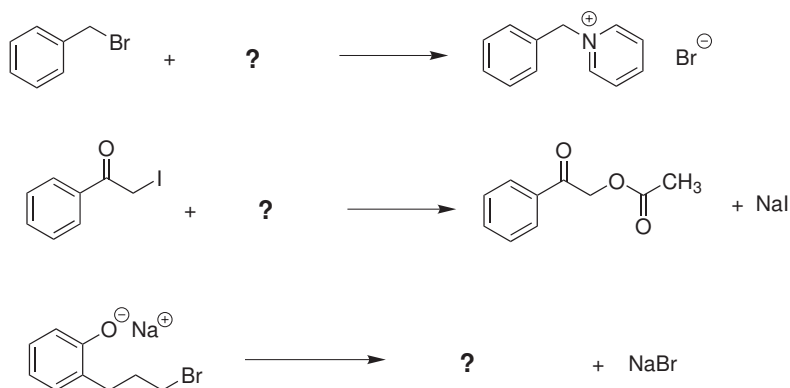
3. Rozhodněte, který halogenderivát v následujících dvojicích bude reagovat rychleji v S_N2 :

- (a) 1-chlorhexan × chlorcyklohexan
 (b) 2-chlorpentan × 2-fluorpentan

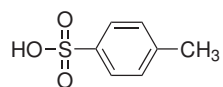
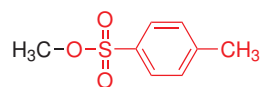
4. Rozhodněte, které z následujících látek mohou reagovat ve smyslu alifatické nukleofilní substituce. Určete, zda budou reagovat přednostně mechanismem S_N1 nebo S_N2 .



5. Následující rovnice obsahují příklady nukleofilní substituce. Doplňte příslušné reaktanty nebo produkty.



6. Rozhodněte, zda následující látky budou reagovat s nukleofilem ve smyslu nukleofilní substituce. Nápořvodu mohou být pK_a hodnoty konjugované kyseliny případně odstupující skupiny (vyznačena červenou barvou).



$pK_a = -3$



$pK_a = 35$