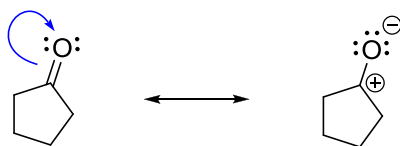
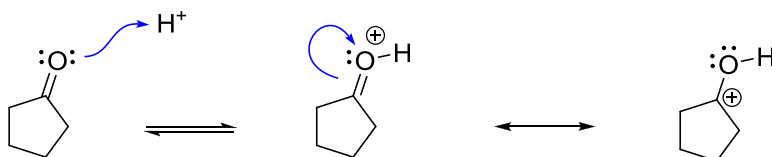


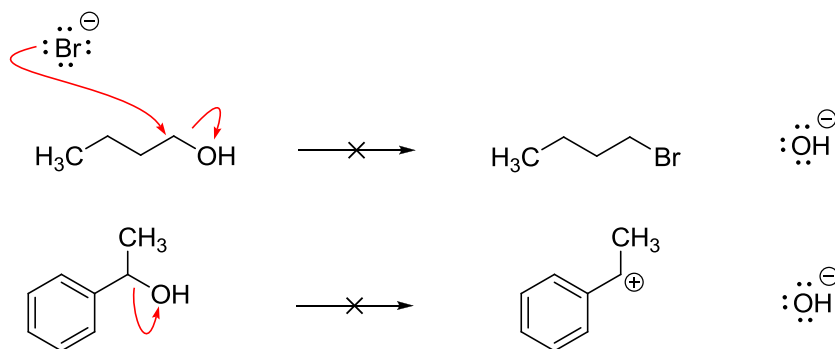
Karboonylová skupina je elektrofilní na uhlíku. Tento fakt můžeme vysvětlit (mimojiné) zakreslením rezonanční struktury:



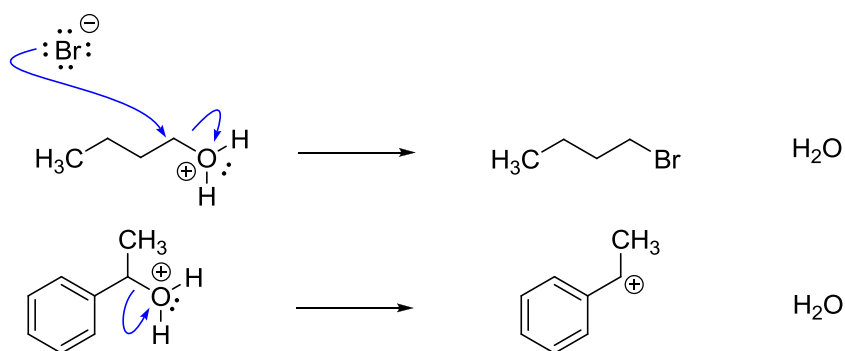
Chceme-li zvýšit elektrofilicitu karboonylového uhlíku (například proto, že provádíme reakci se slabým nukleofilem), můžeme využít aktivace v kyselém prostředí:



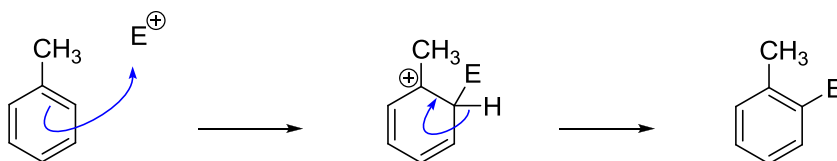
-OH skupina ve formě hydroxidového aniontu je špatná odstupující skupina jak v S_N2 tak v S_N1 :



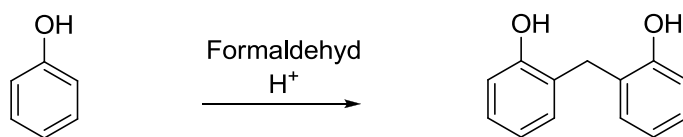
Pokud však budeme reakci provádět v kyselém prostředí, protonovaná -OH skupina může odstupovat jako voda, což je dobrá odstupující skupina:



Stručně zapsaný mechanismus elektrofilní aromatické substituce:



1. Po přihlédnutí k výše uvedeným mechanismům, navrhňte mechanismus popisující vznik následujícího produktu:



2. Mohl by z výchozí látky (v příkladu 1.) za uvedených podmínek vznikat i jiný produkt? Vysvětlete.

3. S využitím znalostí z OCHI se pokuste navrhnout syntézu **2-methylpropenu** z 2-methylpropanu anebo z acetonu:

