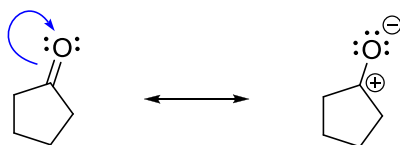
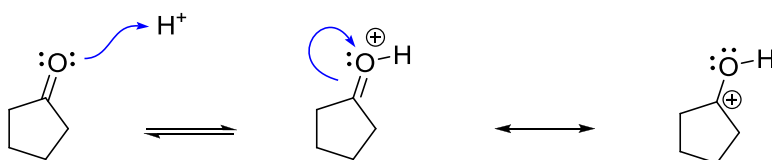


Připomeňme si několik reakcí a mechanismů z OCHI:

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



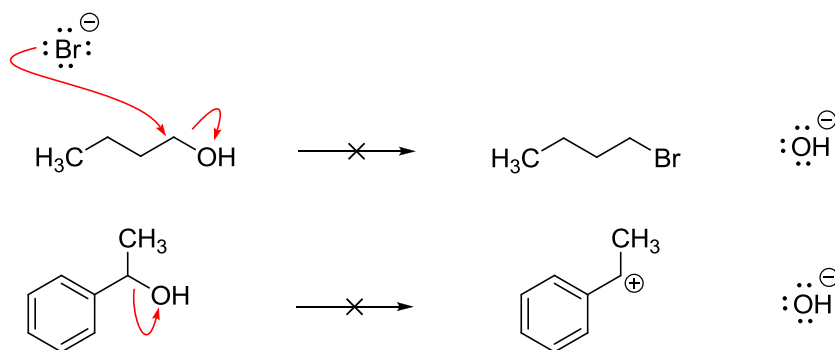
Chceme-li zvýšit elektrofilicitu karbonylového uhlíku (například proto, že provádíme reakci se slabým nukleofilem), můžeme využít aktivace v kyselém prostředí:



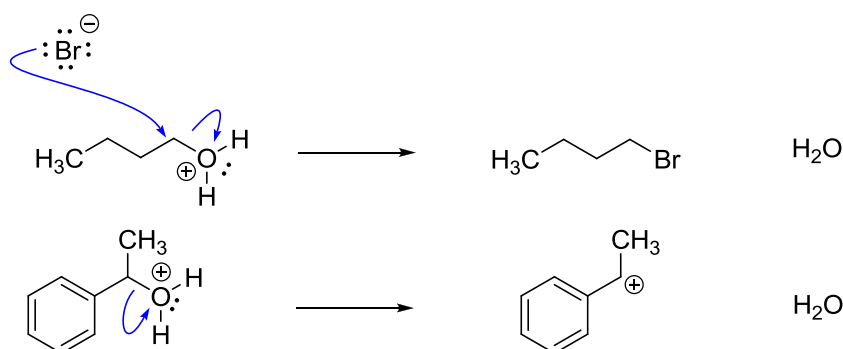
Takto například začínala tvorba acetalů v kyselém prostředí. Povšimněme si, jaké používáme šipky:

- oboustrannou při znázornění rezonančních struktur
- dvě protisměrné při zápisu rovnováhy (jako je třeba acidobazická reakce)

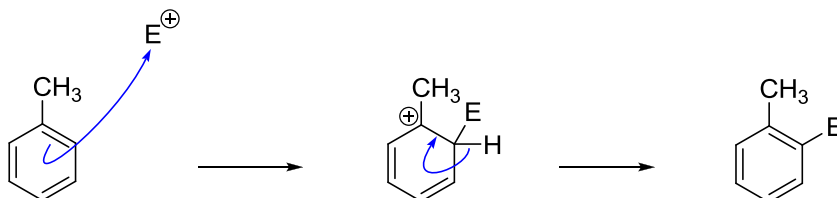
–OH skupina ve formě hydroxidového aniontu je špatná odstupující skupina jak v S_N2 tak v S_N1 :



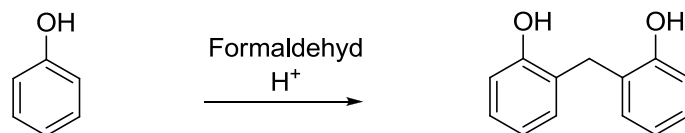
Pokud však budeme reakci provádět v kyselém prostředí, protonovaná –OH skupina může odstupovat jako voda, což je dobrá odstupující skupina:



Stručně zapsaný mechanismus elektrofilní aromatické substituce:



1. Napište mechanismus následující transformace (výše uvedené mechanismy Vám mohou pomoci):



2. Mohl by z výchozí látky (uvedené 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:

