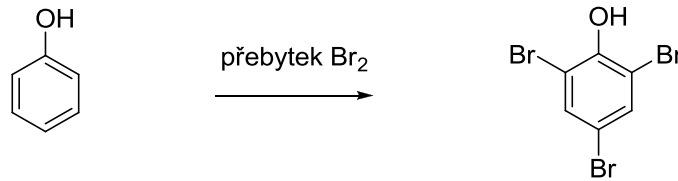
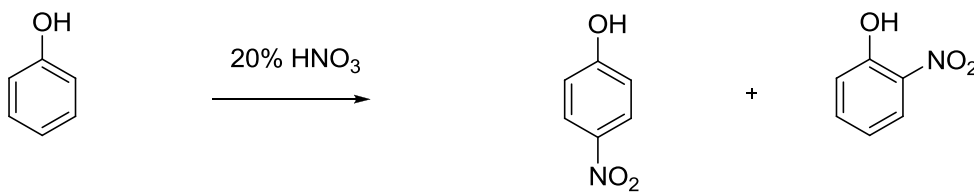


Aktivující substituenty (v kontextu elektrofilní aromatické substituce) na benzenu způsobují, že daný derivát reaguje s elektrofilem rychleji než benzen. Kromě vyšší reakční rychlosti to má ještě jeden praktický dopad: mnohdy nemusíme používat tak reaktivní elektrofil. To znamená, že například...

- Fenol velmi dobře reaguje s bromem i **bez Lewisovské kyseliny**. S přebytkem bromu poskytnete produkt substituce ve všech třech polohách (OH skupina je *ortho* a *para* orientující)

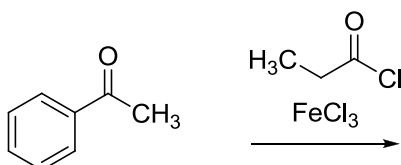
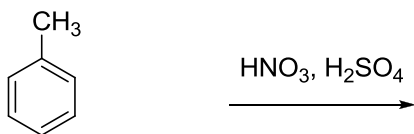
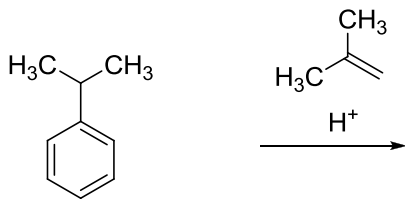
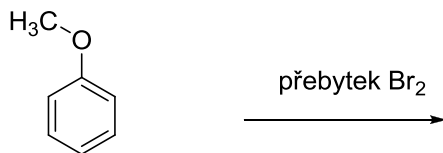


- Fenolát** (generovaný z fenolu přidáním vhodné báze, např. NaOH) je **ještě reaktivnější** než fenol
- K nitraci fenolu nám stačí zředěná samotná kyselina dusičná



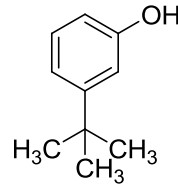
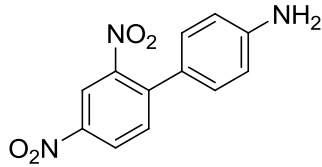
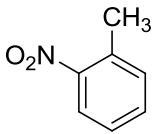
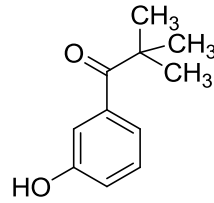
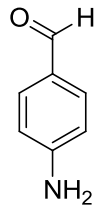
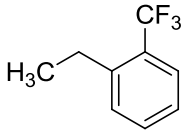
- Anilin je velmi reaktivní**

Napište hlavní produkty. U jedné z reakcí napište i mechanismus:



Jak vypadá elektrofil ve F.-C. alkylaci? Je možné ho připavit i jinak než z halogenidu a Lewisovské kyseliny?

Určete, do kterých poloh se bude vázat elektrofil v S_EAr :



Napište produkty. U reakcí označených puntíkem napište také mechanismus:

