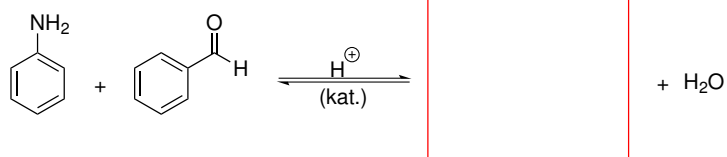
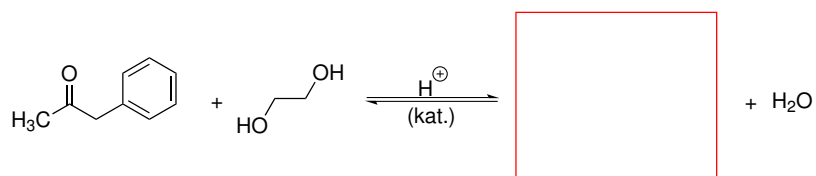
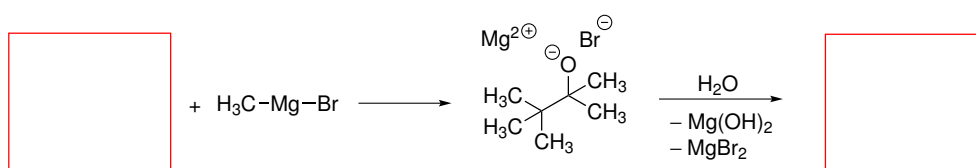
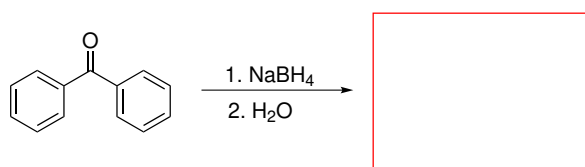
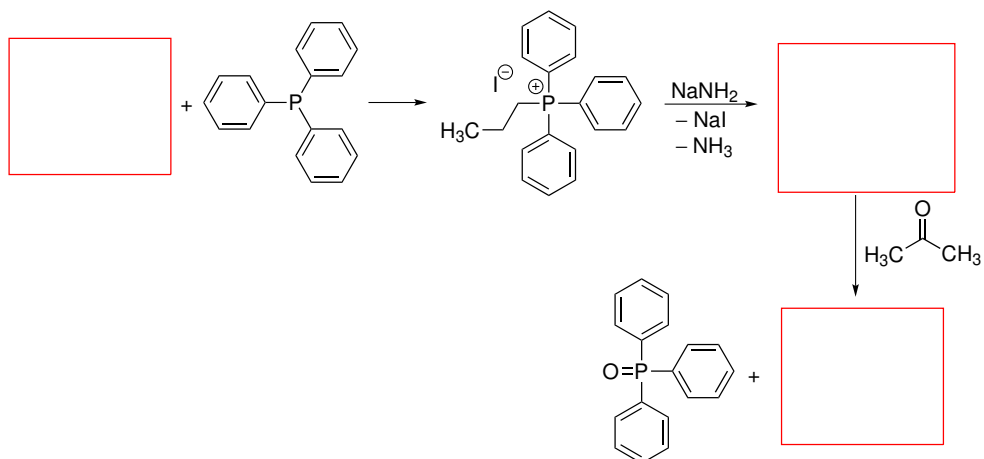
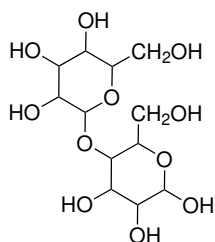


Domácí úkol č. 6

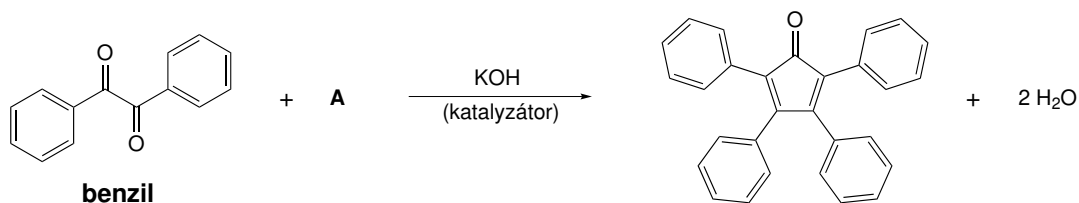
1. Do červených rámečků doplňte příslušné výchozí látky nebo produkty reakcí.



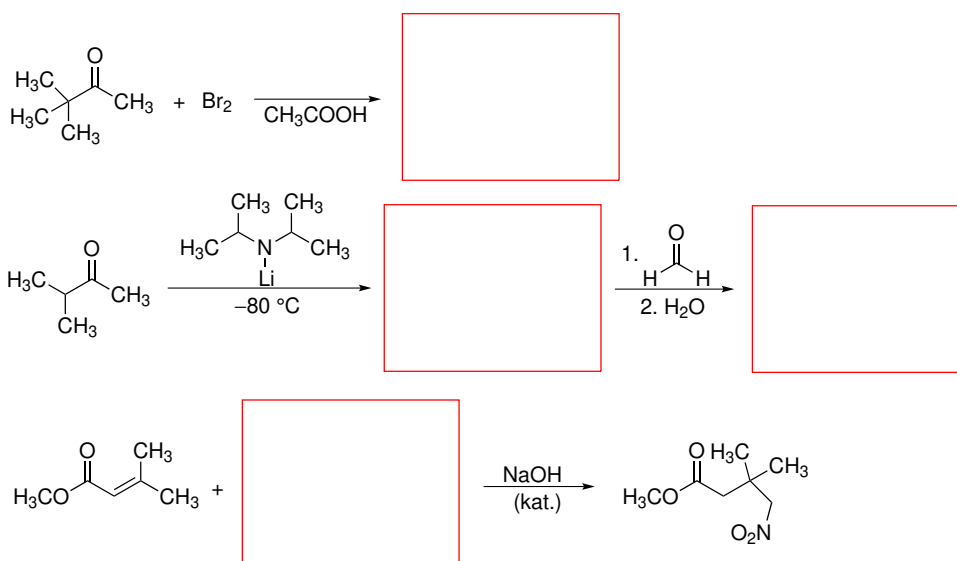
2. Ve vzorci následujícího disacharidu identifikujte poloacetalovou a acetalovou skupinu.



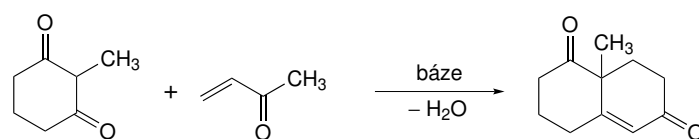
3. Doplňte strukturu ketonu **A**, který bazicky katalyzovanou aldolovou kondenzací s benzilem poskytne uvedený nenasycený keton.



4. Do červených rámečků doplňte příslušné výchozí látky nebo produkty reakcí.



5. Wielandův-Miescherův keton je užitečnou výchozí sloučeninou pro syntézu mnoha přírodních látek nebo syntetických sloučenin, které jsou biologicky účinné. Wielandův-Miescherův keton lze připravit tzv. Robinsonovou anelací, která zahrnuje v prvním kroku 1,4-adici (Michaelovu adici) enolátu na dvojnou vazbu aktivovanou konjugací s elektronakceptorní skupinou a následně aldolovou kondenzací.



Mechanismus reakce popisuje následující schéma. V mechanismu však chybějí šipky popisující vazebné změny. Doplňte proto všechny šipky popisující tyto změny (pohyby elektronových párů).

