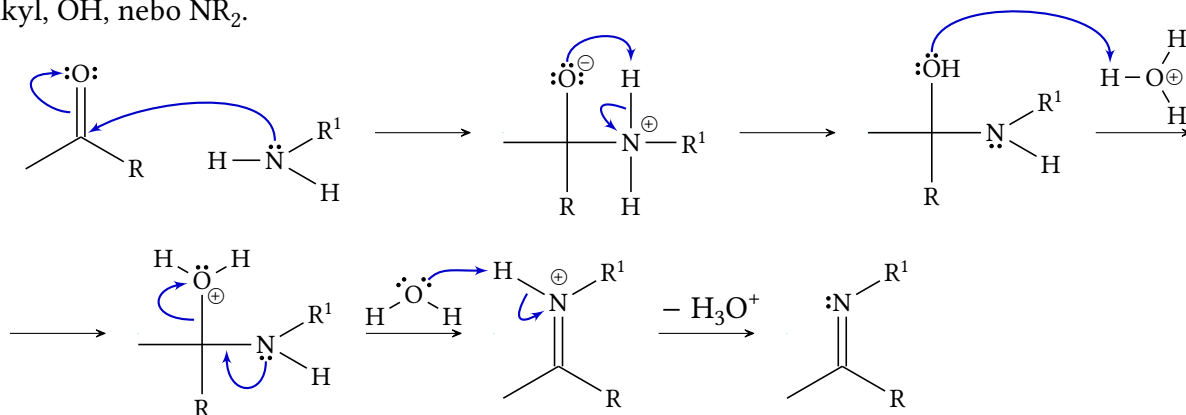


## Vznik iminů, oximů, hydrazonů a enaminů

Reakcí aldehydů nebo ketonů se sloučeninami, kde je nukleofilní dusík primární probíhá následujícím mechanismem. Pro průběh reakce je nutné mírně kyselé prostředí. Skupina  $R^1$  může být vodík, alkyl, OH, nebo  $NR_2$ .



V případě, že je nukleofilní dusík sekundární (typicky sekundární amin) probíhá závěrečný krok jinak – odštěpuje se proton z některého alfa uhlíku aldehydu nebo ketonu a vzniká enamin. Látky, které na alfa uhlíku nemají žádný vodík tedy nemohou se sekundárními aminy reagovat.

