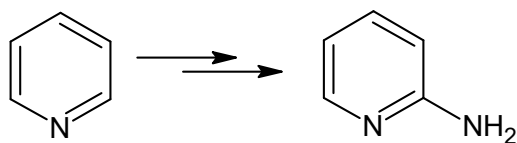
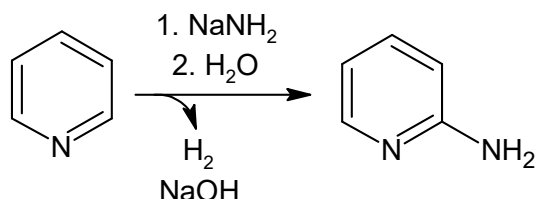


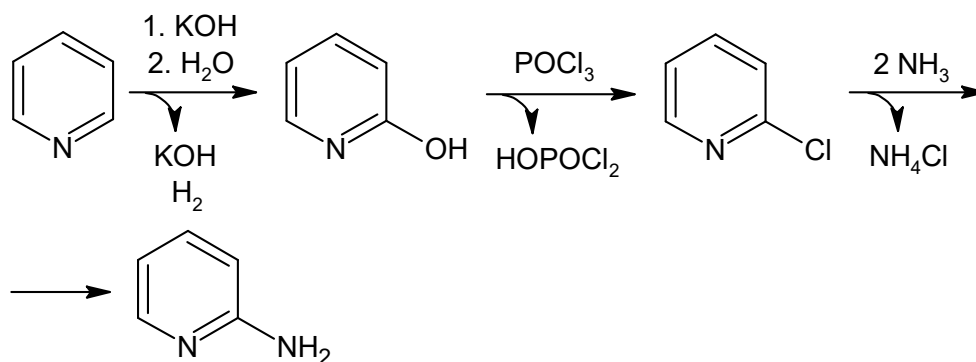
**2-aminopyridín**  
(2-aminopyridine)



**Syntézy**



Pyridín podlieha nukleofilnej substitúcii v prítomnosti amidu sodného v prítomnosti vody za vzniku 2-aminopyridínu (viď Čičibabinova reakcia).



Pyridín podlieha pri teplote okolo 300°C nukleofilnej substitúcii v polohe dva v prostredí hydroxidu draselného za vzniku 2-hydroxypyridínu. 2-chlórpyridín sa vytvorí následnou reakciou s fosforylchloridom. Výsledný produkt sa získa amináciou v prostredí amoniaku.

*Poznámka:*

*Voľný elektrónový pár, ktorý sa nachádza na dusíku sa nezapája do konjugácie s aromatickým cyklom, čo spôsobuje bázické vlastnosti pyridínu. Súčasne veľmi sťažuje reakcie pyridínu s elektrofilnými činidlami. Aj z tohto dôvodu pyridín reaguje prednostne s nukleofilmi.*

*2-hydroxypyridín sa nazýva aj 2-pyridón, nakoľko je možný priebeh oxo-enolovej tautómie.*