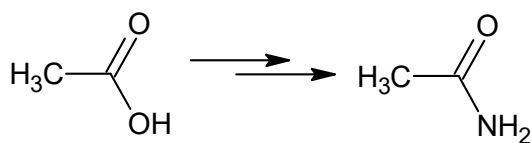
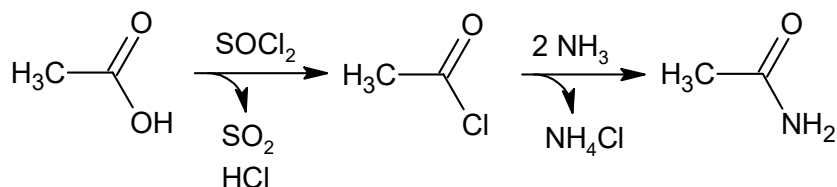


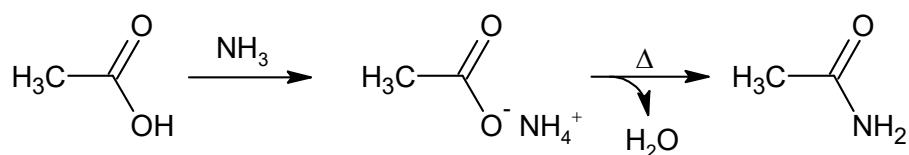
Amid kyseliny octovej, Acetamid
(Acetamide)



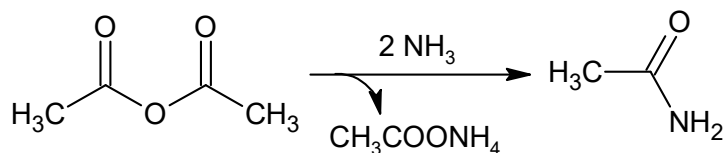
Syntézy



Pri príprave acetamidu je potrebné vychádzať z chloridu kyseliny octovej, ktorý sa pripraví jej chloráciou pôsobením tionylchloridu alebo POCl_3 . Amoniak následne reaguje so vzniknutým chloridom za vzniku acetamidu.



Výbornou laboratórnou metódou na prípravu acetamidu je dehydratácia octanu amónneho pomocou destilácie. Pracuje sa pri teplotách mierne nad 110°C . Do destilátu prechádza nezreagovaná kyselina octová a voda, pričom v destilačnom zvyšku zostáva takmer čistý acetamid. Kyselina octová obsiahnutá v destiláte sa môže opäť použiť v reakcii.



Acetamid možno pripraviť aj amináciou anhydridu kyseliny octovej. Ten sa pripraví napríklad dehydratáciou kyseliny octovej (viď Anhydrid kyseliny octovej, Acetanhydrid).

McMurry J.: *Organic Chemistry*. 8. vyd. Cornell University, Canada, 2012, s. 220.
ISBN 978-0-8400-5444-9.

Coleman G.H., Alvarado A.M.: *Acetamide*. *Org Synth*, 3, 1923, s. 1-3.

<http://lukoh.eu/chemistry.html>
15.4.2017