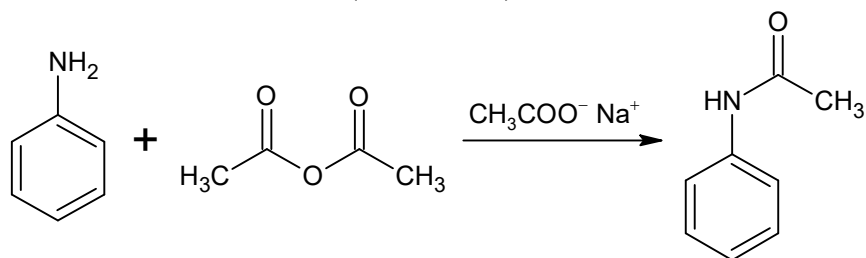
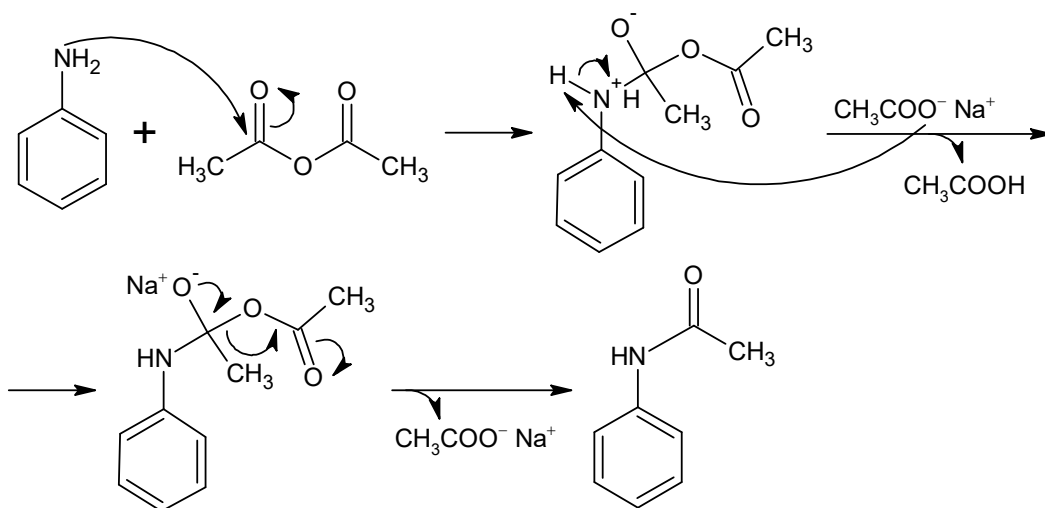


Acetanilid (Acetanilide)



Acetanilid sa pripraví z anilínu pôsobením anhydridu kyseliny octovej za prítomnosti octanu sodného.

Mechanizmus

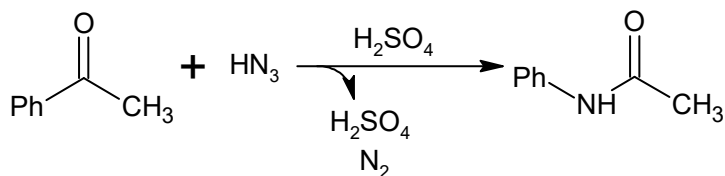


Anilín nukleofilne atakuje anhydrid kyseliny octovej za vzniku aduktu. Octan sodný pôsobiaci ako báza deprotonuje amóniový kation. Následne dochádza k odchodu octanu sodného a k vzniku acetanilidu.

Poznámka:

Bez octanu sodného ako bázy dochádza k deprotonizácii dusíka až po odchode octanu.

Acetanilid ide s vysokým výťažkom (77 %) pripraviť aj reakciou acetofenónu s azoimidom v prostredí kyseliny sírovej. Reakcia pripomína Curtiov prešmyk (viď Curtiov prešmyk).



Clayden J., Greeves N., Warren S., Wothers P.: *Organic Chemistry*. 1. vyd. Oxford University Press, UK, 2001, s. 188-189. ISBN 0-19-850356-6.

Cram D.J., Hammond G.S.: *Organická chemie*. 1. české vyd. Academia, Praha, 1969, s. 539.

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

23.11.2016