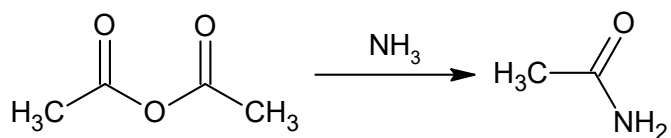
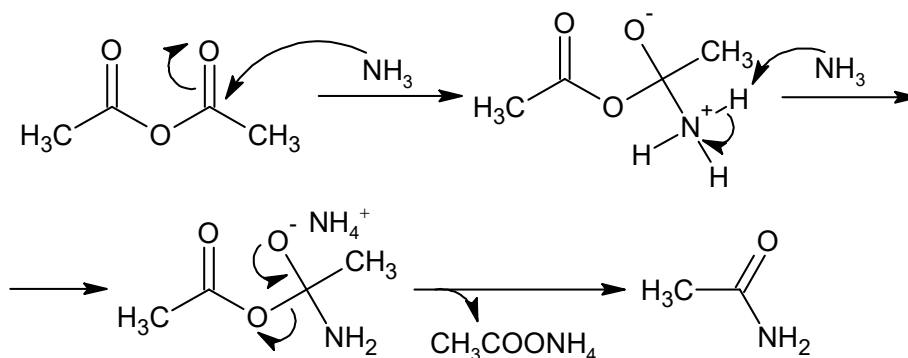


Amid kyseliny octovej (Acetic acid amide)



Amid kyseliny octovej sa pripraví reakciou anhydridu kyseliny octovej s amoniakom.

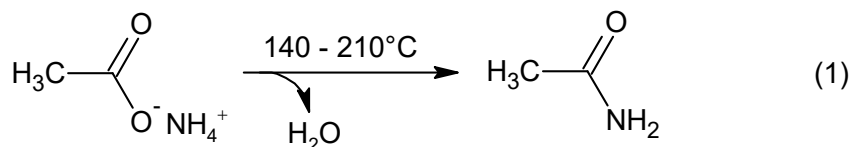
Mechanizmus



Prvý krok reakcie pozostáva z nukleofilného ataku amoniaku na anhydrid kyseliny octovej. Po vytvorení aduktu dochádza k deprotonácii atómu dusíka amoniakom za vzniku amóniového katiónu. Deprotonovaný adukt sa rozpadá na octan amónny a amid kyseliny octovej.

Poznámka:

Vzniknutý octan amónny pri teplote 140 až 210°C dehydratuje a vzniká amid kyseliny octovej (1). Výťažok reakcie je vyšší ako 85 %.



Amid kyseliny octovej sa veľmi dobre pripraví aj z jej chloridu (2).

