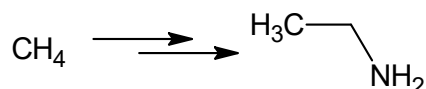
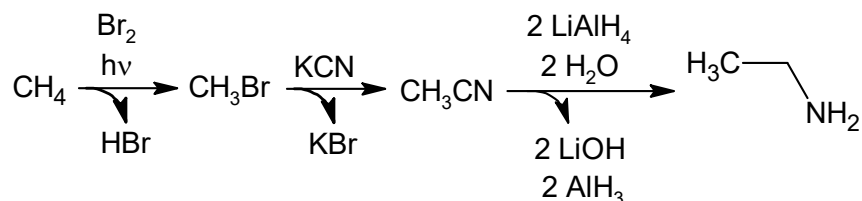


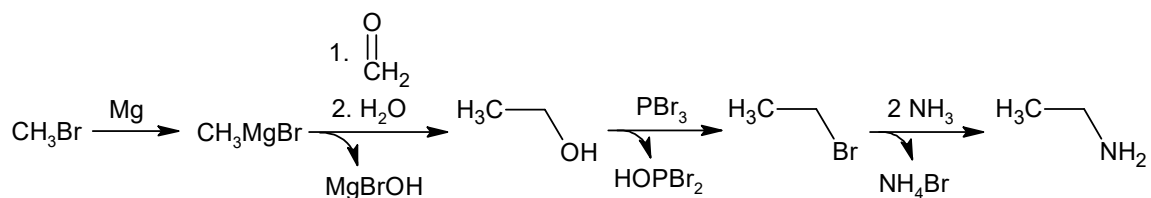
**Etylamín**  
(Ethylamine)



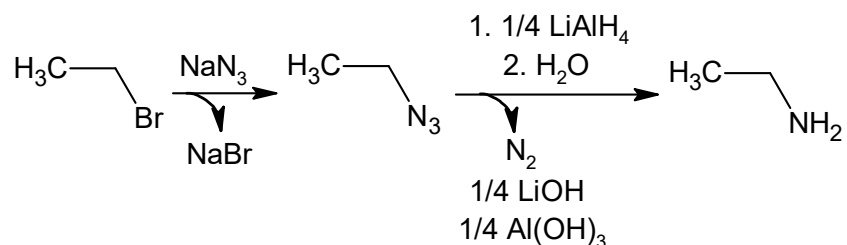
**Syntézy**



Z metánu je možné pripraviť radikálovou halogenáciou (viď Tetrachlórmetán) metylbromid. Dostatočný výťažok metylbromidu je možné dosiahnuť vhodnou úpravou podmienok, kedy je metán vo veľkom nadbytku voči atómu halogénu. Metyl bromid následne reaguje s kyanidom draselným za vzniku nitrilu kyseliny octovej, ktorá po redukcii s lítium aluminium hydridom poskytuje výsledný produkt, etylamín.



Zo vzniknutého metylbromidu je možné pomocou horčíka pripraviť Grignardovo činidlo (viď Grignardova reakcia), ktoré ďalej reaguje s formaldehydom za vzniku etanolu. Jeho bromáciou pomocou bromidu fosforitého vzniká etylbromid, ktorý v reakcii s amoniakom poskytuje etylamín.



Z etylbromidu možno pomocou azidu sodného pripraviť azidoetán, ktorý je možné zredukovať pomocou lítium aluminium hydridu na etylamín.