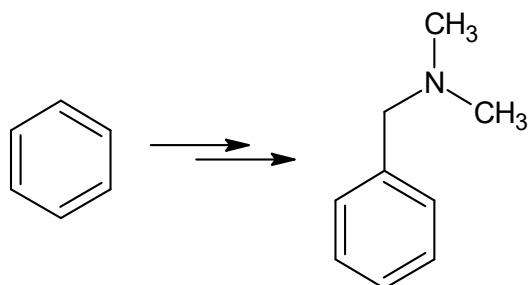
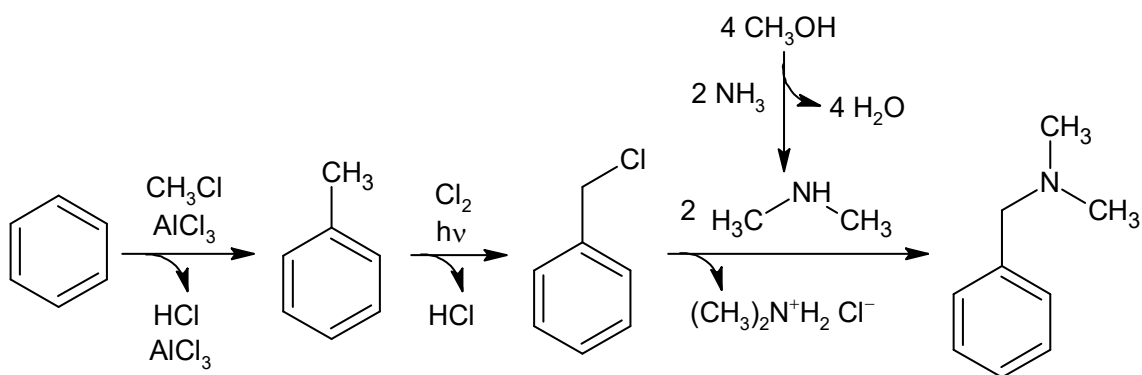


Dimetylbenzylamín
(Dimethylbenzylamine)



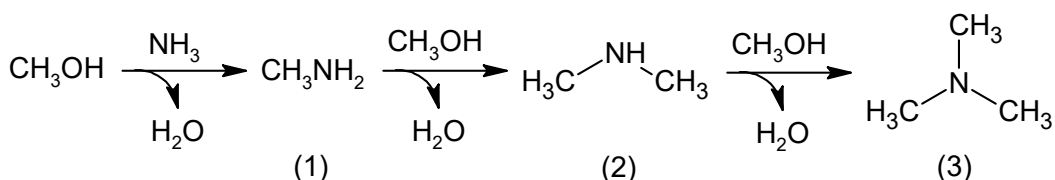
Syntéza



Benzén sa alkyluje v prítomnosti metylchloridu a chloridu hlinitého za vzniku toluénu (viď Friedel-Craftsova alkylácia). Vzniknutý toluén sa radikálovo chlórjuje, pričom vzniká benzylchlorid. Tento môže veľmi dobre reagovať s dimetylamiénom, ktorý sa pripraví reakciou amoniaku s metanolom. Výsledným produktom reakcie je dimetylbenzylamín.

Poznámka:

Pri príprave dimetylaminu sa používa zvýšený tlak a teplota. Pri tradičnej príprave pri 400°C vzniká zmes produktov metylamin (1), dimetylamin (2) a trimetylamin (3) v pomere 17:21:62. Novodobé priemyselné postupy však dokážu produkovať dimetylamin s lepšími výťažkami, kedy sa využívajú katalyzátory na báze oxidov hliníka a kremíka, teplota okolo 400°C a tlak 2 MPa.



Corbin D.R., Schwarz S., Sonnichsen G.C.: Methylamines synthesis: A review.
Catal Today, 37, 1997, s. 71-102.