



basicità va da 2° > 1° > 3° > NH3



N diventa un centro

più gruppi alchilici (elettrodonatori) sono legati all'azoto maggiore è la basicità

all'aumentare delle ramificazioni basicità decresce per effetto della solvatazione

ammine aromatiche meno basiche delle alifatiche

impossibile arrestare reazione

$NH_3 + RX \rightarrow$ ammina primaria; ammina primaria + R-
secondaria; ammina terziaria + R-X \rightarrow sale d'ammonio

amminazione riduttiva

ammina 1° + aldeide/chetone \rightarrow immina + H₂O.
ammina 2° + aldeide/chetone \rightarrow enammina + H₂O

rea

reazione con

associata alla delocalizzazione dei

criteri Huckel — essere ciclo
planare; p

sostituenti numerati in ordine alfabetico

in presenza di un cata

catalizza

sostituzione in orto e para — benzene meno n

sostituzi