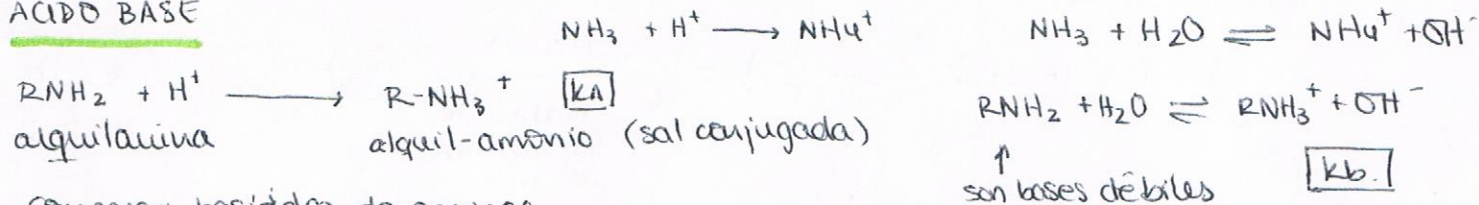


AMINAS

$R-NH_2$ $\rightarrow$ gases (interacciones débiles).
 $R-NH-R'$ mientras
 $R-N-R'$ que CH_2OH no
 R'' $\rightarrow$ no forma PH entre ellos.
 PE PE $\rightarrow$ + bños que 1º y 2º

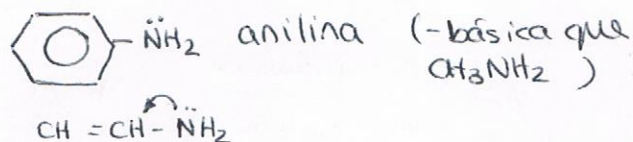
ÁCIDO BASE



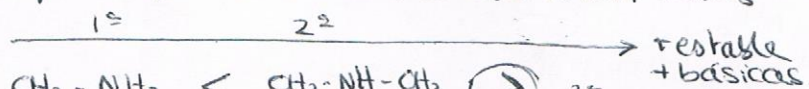
comparar basicidad de aminas



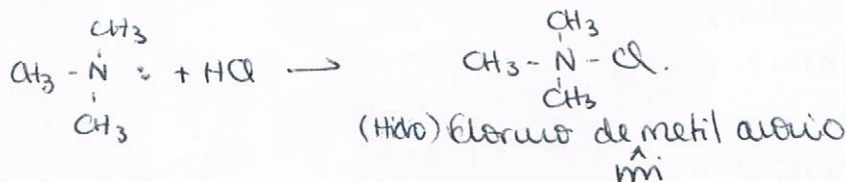
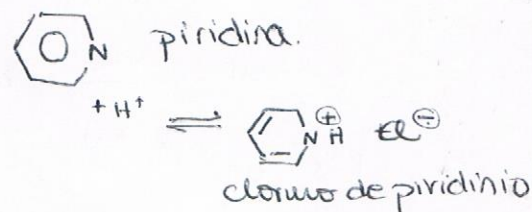
$\Rightarrow$ cuanto + desplazado
 a la dcha $\Rightarrow$ + básico
 (+ estable el ión)



tipo R que da e- $\rightarrow$ + estable el ión RNH_3^+

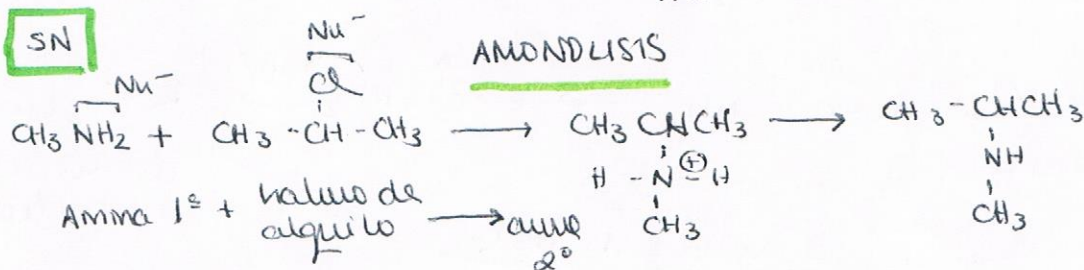


$CH_3-NH_2 + CH_3 + OH^- \rightarrow CH_3-NH_2^+-CH_3 + OH^-$
 $1^\circ < 3^\circ < 2^\circ$
 ya que 3º no forma PH

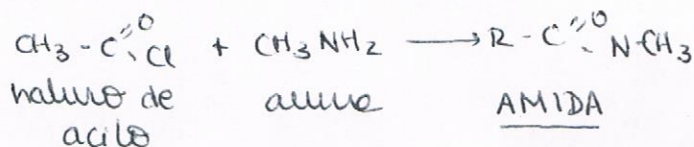


SN

AMONOLISIS



Reacción con haluros de alquilo



AN

