

# Les amines

Amines : I, II, III

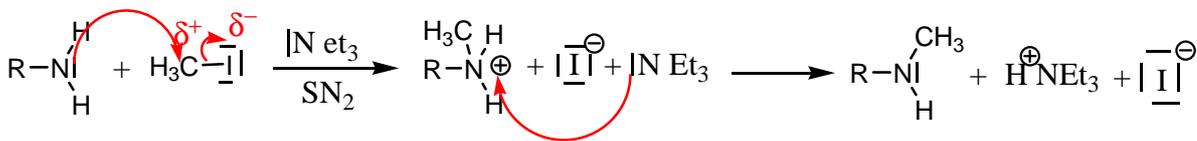


Basicité



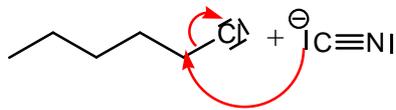
Acidité ...

Mécanisme :



En excès de  $\text{H}_3\text{C}-\text{I}$  on forme  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{R-N} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$ , on peut continuer jusqu'à un sel d'ammonium

Catalyse de transfert de phase (2 phases différentes : il va permettre de passer d'une phase à une autre.)



(réaction lente | pas dans la même phase...)