

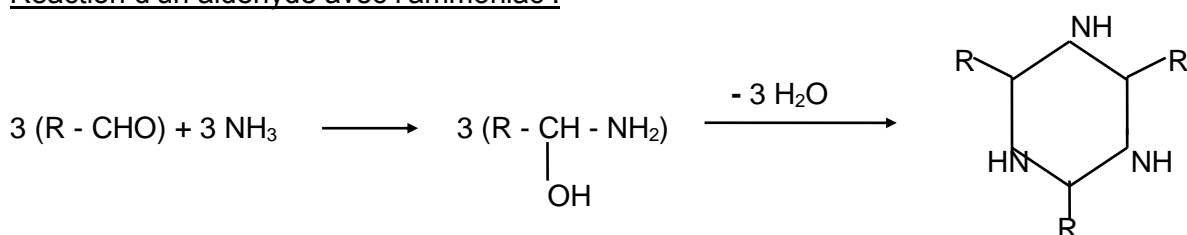
REACTIONS CHIMIQUES : PRINCIPE D'ACTION DES PRODUITS WESTRAND

Les bases actives des produits WESTRAND agissent par attaque nucléophile de l'azote et du soufre des amines et des mercaptans sur le carbone $\delta+$ du groupe C=O des aldéhydes et des cétones.

En général, ces réactions équilibrées ne sont ni rapides, ni totales, à moins qu'un élément neutralisant ne soit en excès suffisant et en veillant à ce que le pH se situe dans certaines limites.

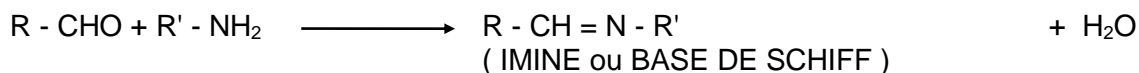
Réactions chimiques

Réaction d'un aldéhyde avec l'ammoniac :

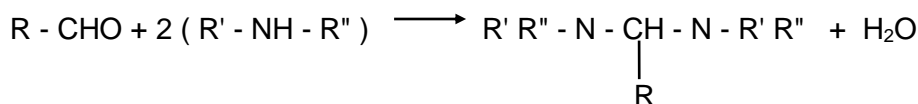


Réaction d'un aldéhyde avec :

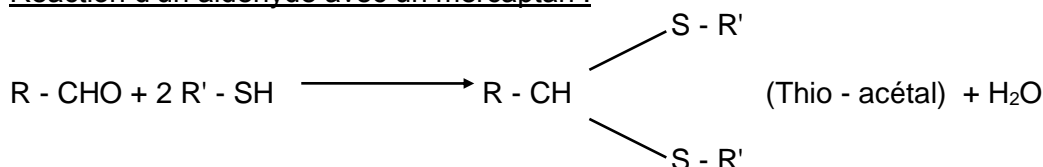
a) Une amine primaire



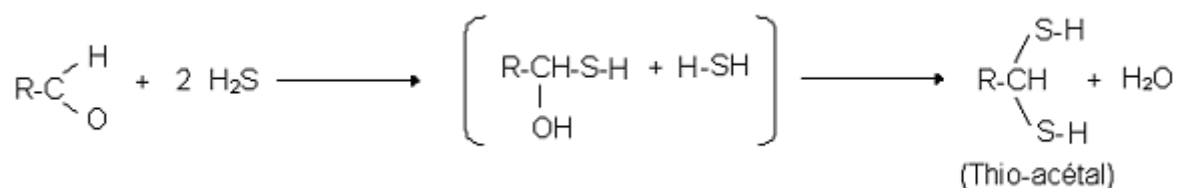
b) Une amine secondaire



Réaction d'un aldéhyde avec un mercaptan :

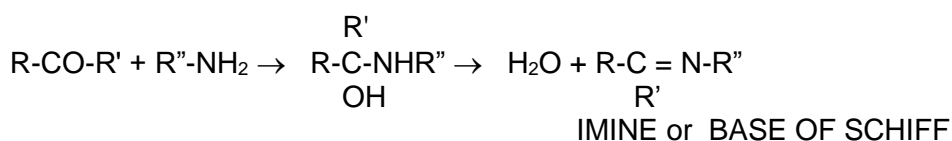


Réaction d'un aldéhyde avec l'hydrogène sulfuré :

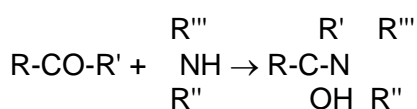


Réaction d'une cétone avec :

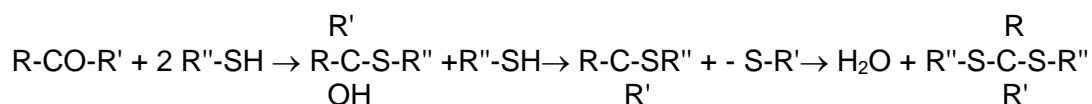
a) Une amine primaire



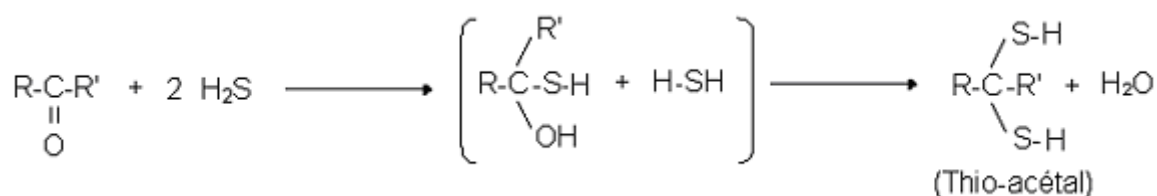
b) Une amine secondaire



Réaction d'une cétone avec un mercaptan :



Réaction d'une cétone avec l'hydrogène sulfuré :



Les produits ainsi formés possèdent une tension de vapeur beaucoup plus faible.