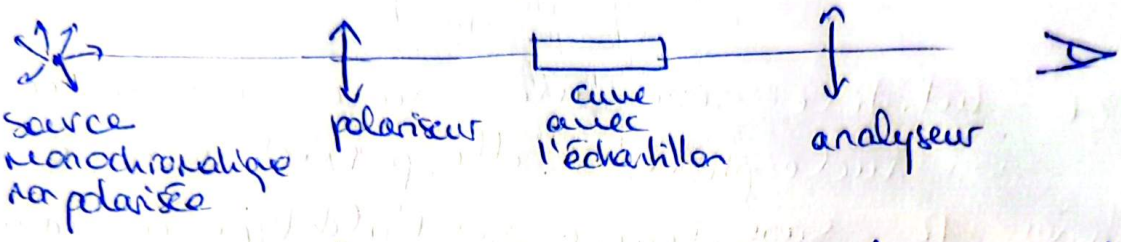
3

51 - C'est le pouvoir rotatoire non nul de 1 qui permet d'affirmer que ce n'est pas un mélange racémique de 2 énantiomères.

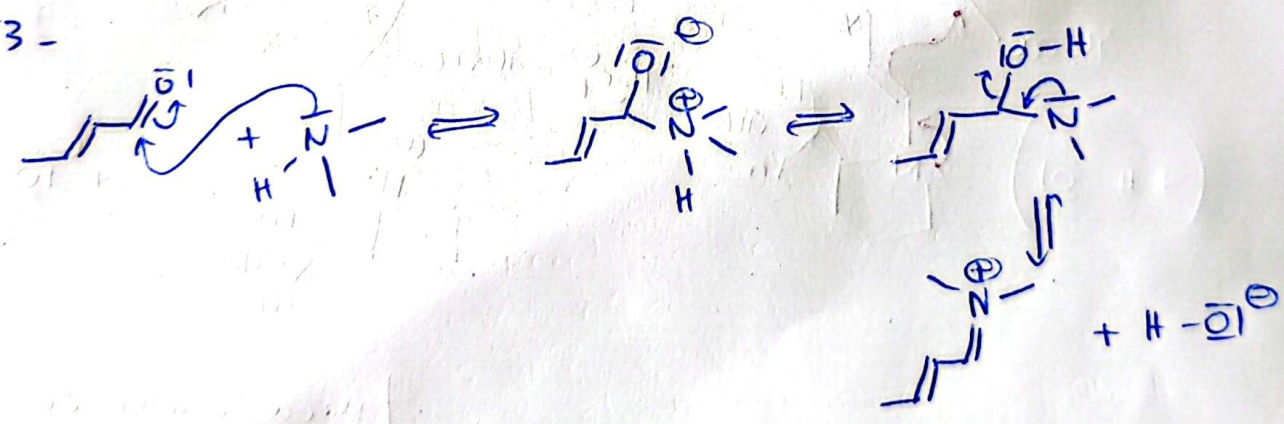
Mesure (avec un polarimètre de Laurent) :



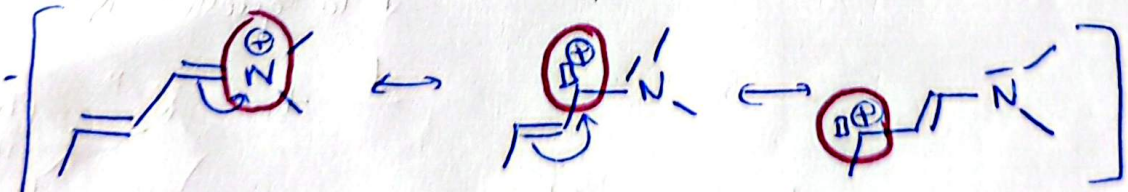

Sans échantillon, polariseur et analyseur sont réglés de façon à être à l'équiénombre.
Avec l'échantillon, on mesure l'angle dont il faut tourner l'analyseur pour retrouver l'équiénombre.
Cet angle est le pouvoir rotatoire de l'échantillon.

52 - 12 et 13 n'étant pas chiraux, la formation de 1 chiral nécessite nécessairement l'interaction d'un intermédiaire réactionnel avec une espèce chirale. La seule présente est le catalyseur 14.

53 -



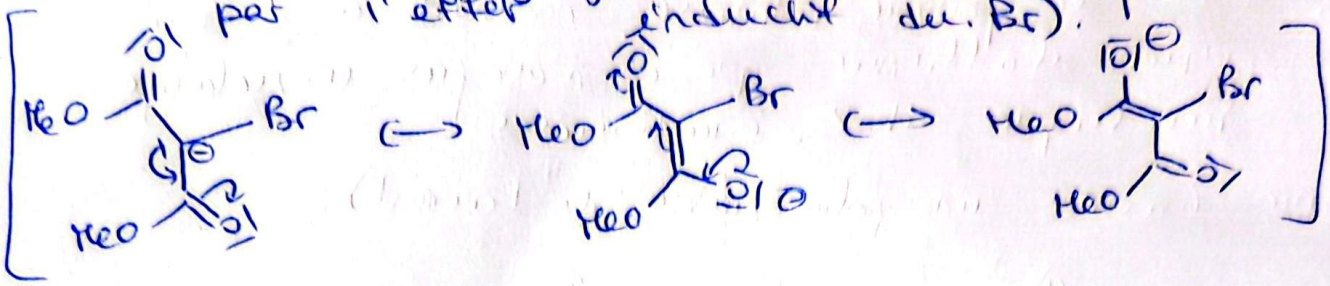
54 -



○ 3 sites électrophiles

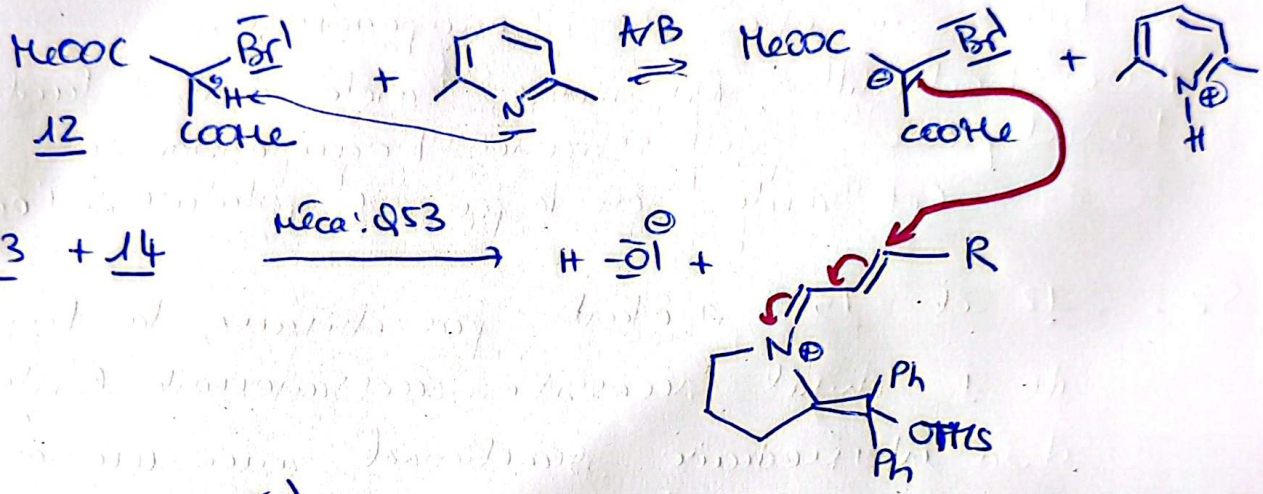
Scanné avec CamScanner

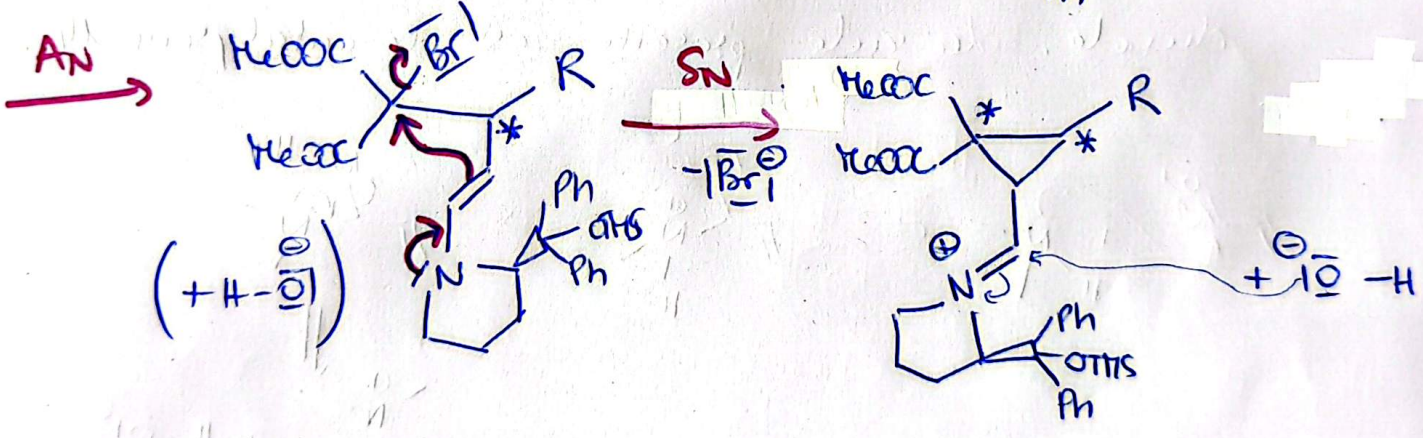
55- Le H en α des 2 esters est acide car la base conjuguée est stabilisée par mésomérie (et par l'effet inductif du Br).



56- La 2,6-lutidine est une base encombrée, donc non nucléophile : elle permet donc de déprotoner 12 sans réagir sur l'aldéhyde conjugué.

57-





58- La stéréochimie lors de l'$A_N$, car c'est là qu'apparaît le 1er carbone asymétrique, la configuration du 2d (formé lors de la $S_N$) étant déterminée par la configuration du 1er.

Scanné avec CamScanner