

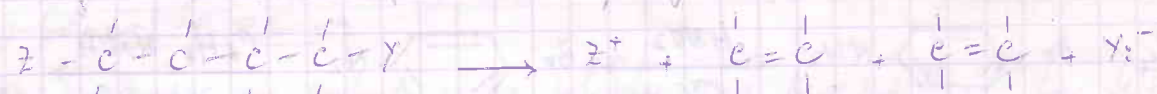
les forme d'anions comme X^- , RS^- , RO^-

les groupes qui interviennent comme agents électrophiles $Z: H^+$, ions métalliques M^+ et parfois les éléments à faible électronégativité.

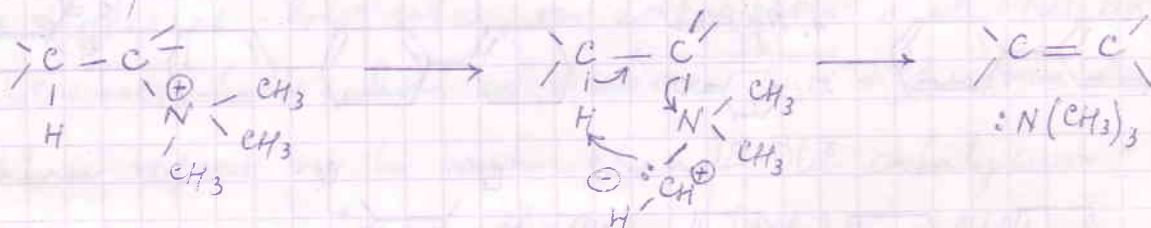
lors de l'élimination β , on peut aboutir à des structures :

liaison double $C=C$, liaison triple $C\equiv C$, liaison double carbone-hétéroatome $C=Y$, liaison triple carbone-hétéroatome $C\equiv Y$.

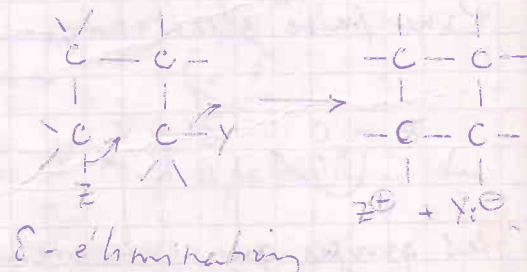
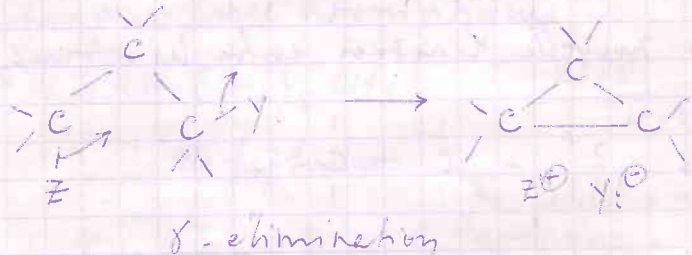
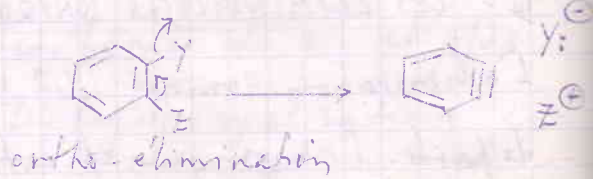
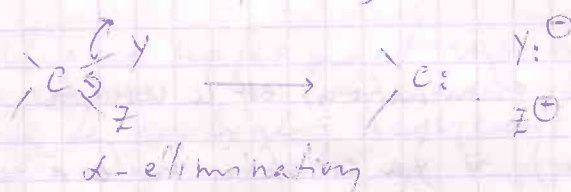
La β -élimination conduit parfois à des réactions de fragmentation :



Certains processus d'élimination ex. les α, β -



ix élimination conduisant aux carbènes, ortho-élimination qui conduit aux arynes - et la δ ou δ' -élimination qui conduit à la formation de petits cycles - (substitution intramoléculaire).



III - 1 Obtention de la liaison double carbone-carbone

la proportion entre produits d'élimination et de substitution

les réactifs qui entraînent une substitution nucléophile type S_N2 , différents de ceux qui entraînent une élimination selon un mécanisme $E2$