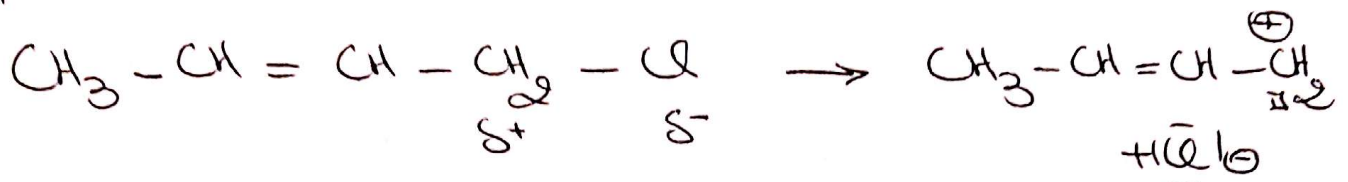


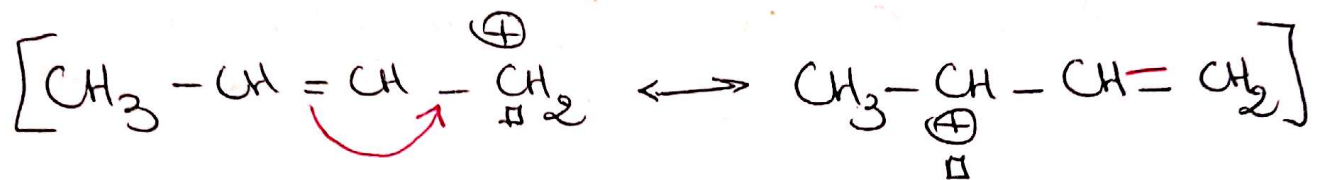
## Exercice 5

Un composé peut s'ioniser (= donner des ions) si une liaison est polaire et peut donc se casser.

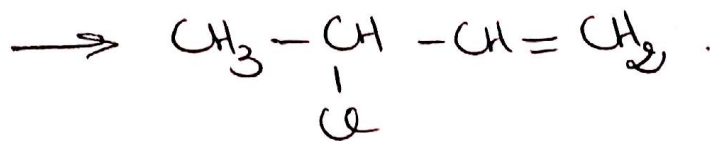
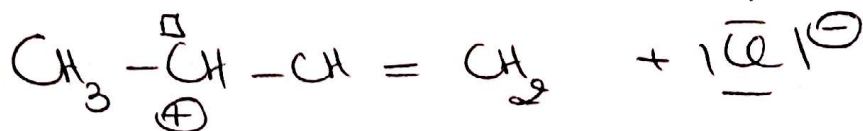
Ici la liaison polaire vient de la présence de Cl (+ EN que C)



mais  $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \overset{\oplus}{\text{CH}_2}$  possède des formes mésoères



$\text{Cl}^-$  peut donc attaquer la lacune (réaction inverse de l'ionisation)

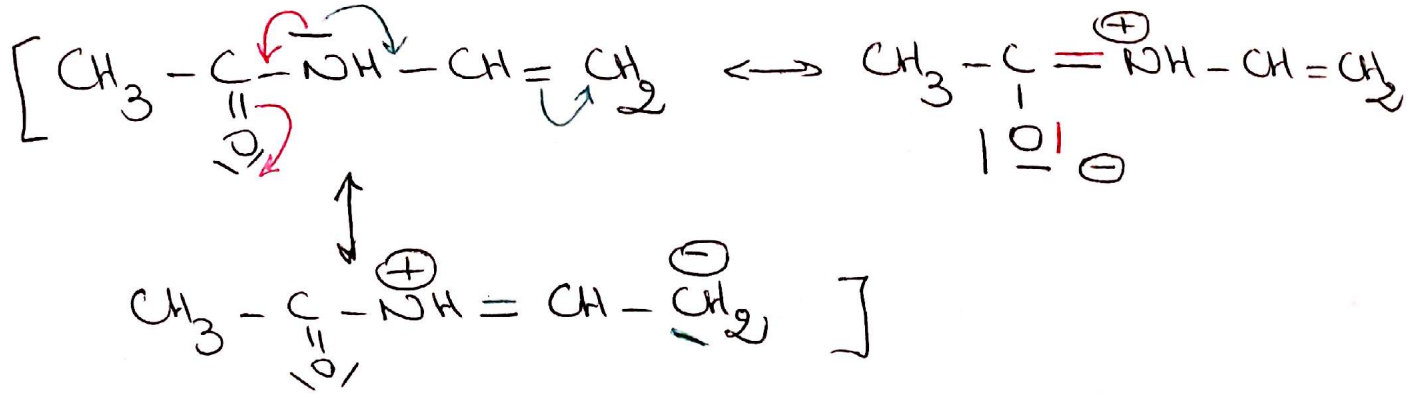


## Exercice 6

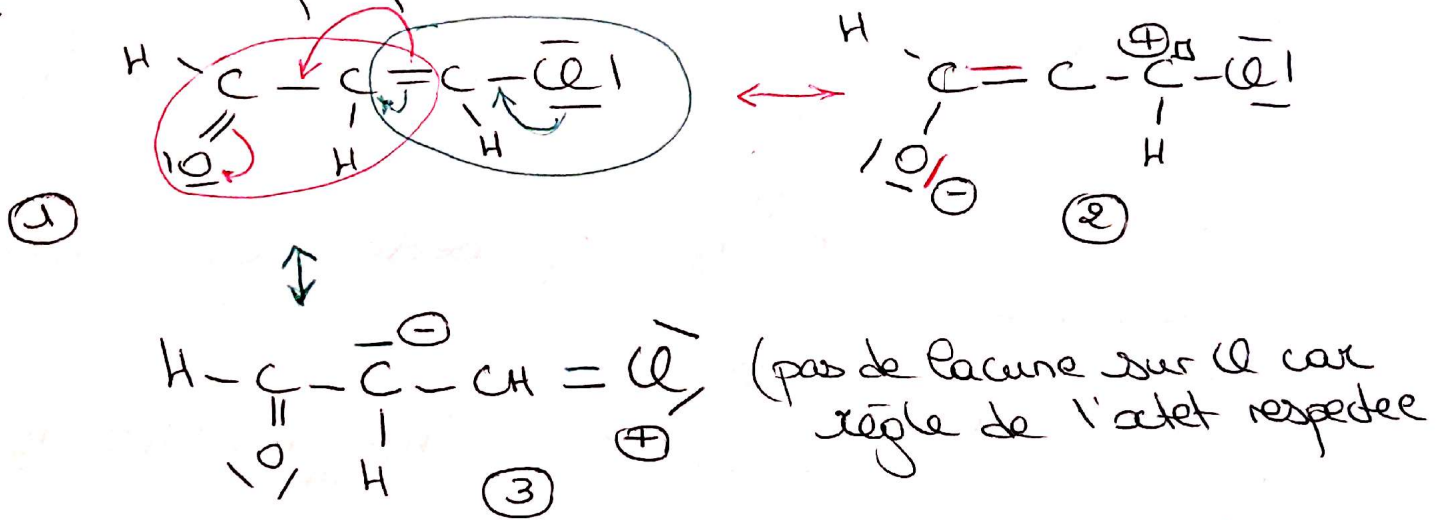
$\rightarrow \text{CH}_3 - \overset{\ominus}{\text{C}}(\text{O}) - \overset{\ominus}{\text{NH}} - \text{CH} = \text{CH}_2$  site d'écriture de formes mésoères

site d'écriture de formes mésoères

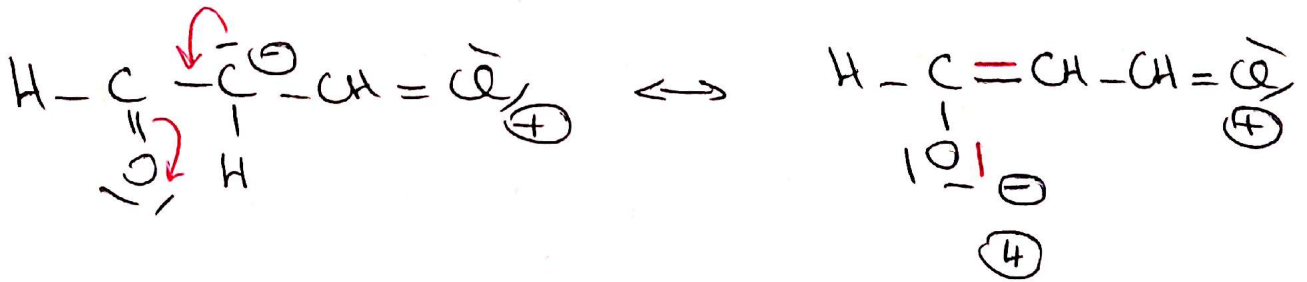
⚠ dans une molécule complexe, repérez tous les sites d'écriture de formes mésoères.



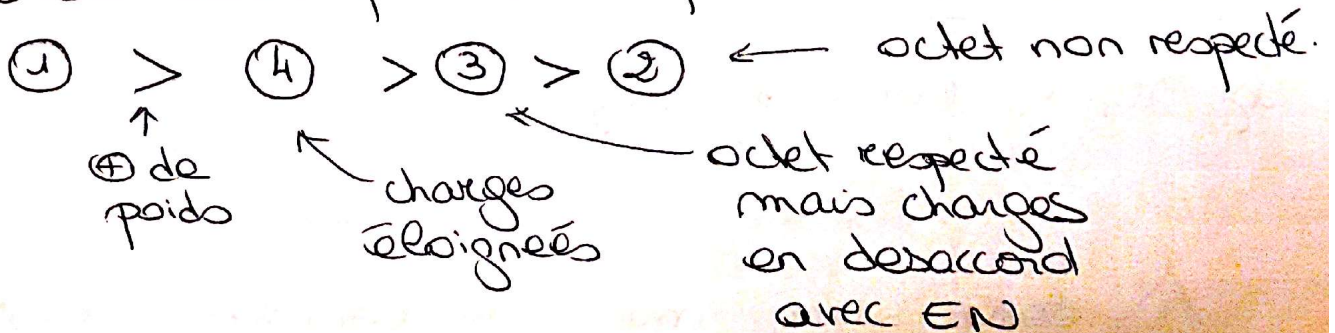
2) 3-chloroprop-2-énal

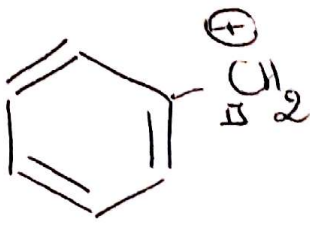


⊕ une autre écriture qui apparait après avoir écrit les 2 1<sup>re</sup> formes



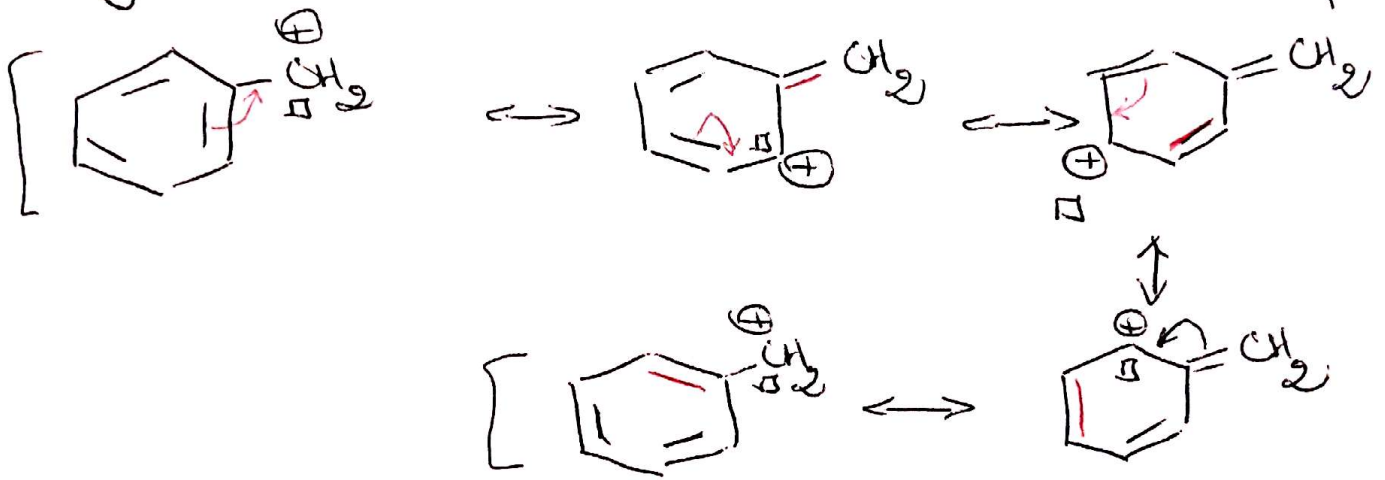
Poids relatif des 4 formes





beaucoup de sites d'écriture  
de formes mésomères à cause  
des doubles liaisons  
conjuguées du cycle.

On n'écrit pas les formes mésomères  
en déplaçant les e<sup>-</sup> du cycle car ça  
fait apparaître des charges - On va  
juste utiliser la lacune électronique



toujours beaucoup de formes  
mésomères avec les cycles benzéniques  
(grande stabilité)