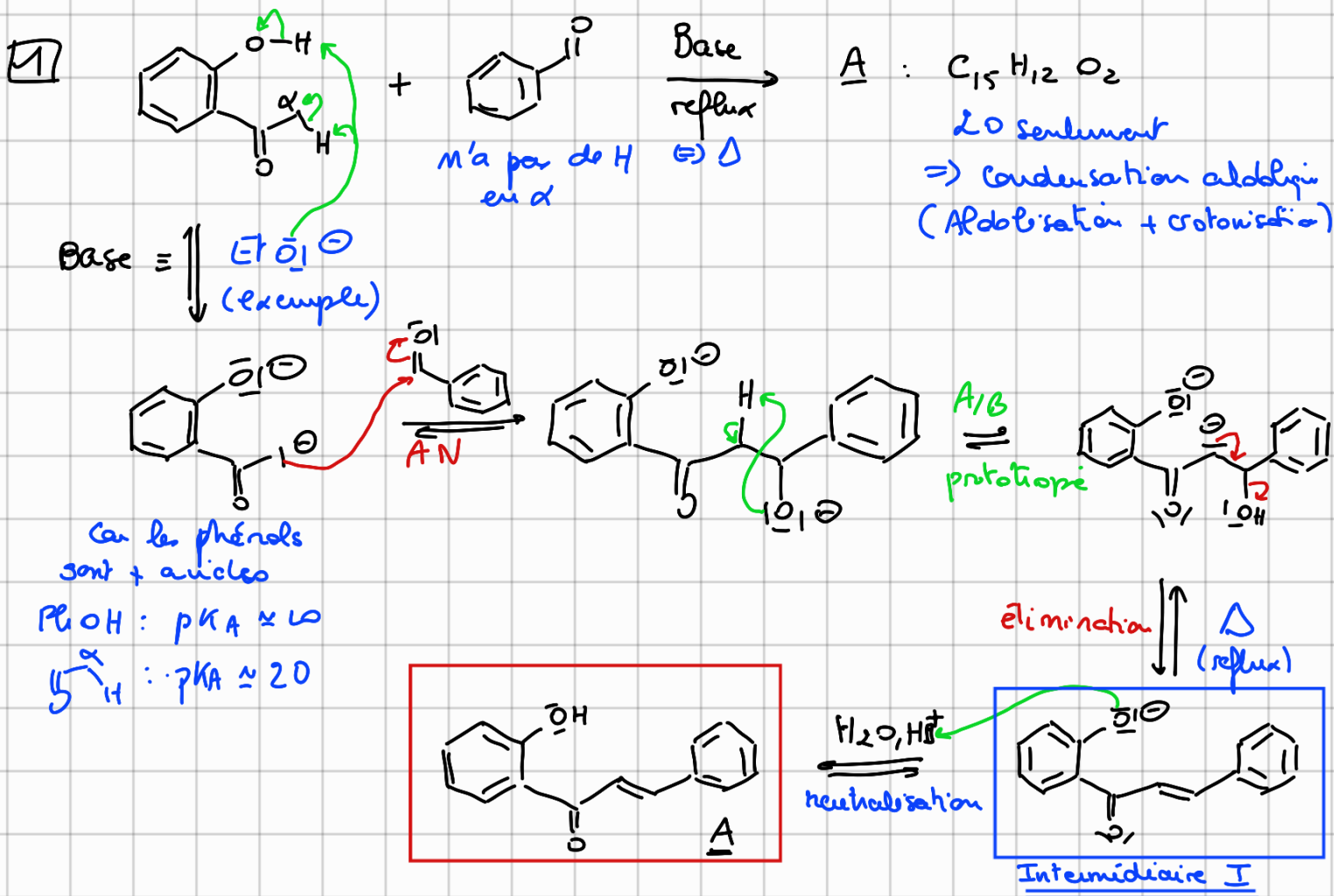
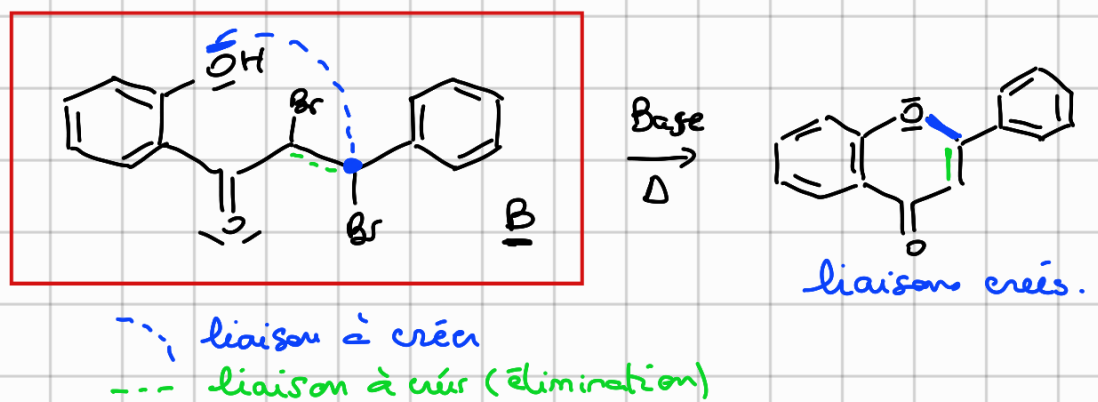


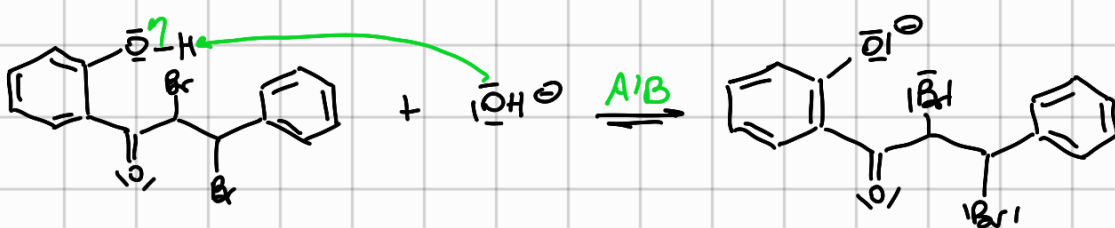
CORRECTION Ex synthèse Flavone

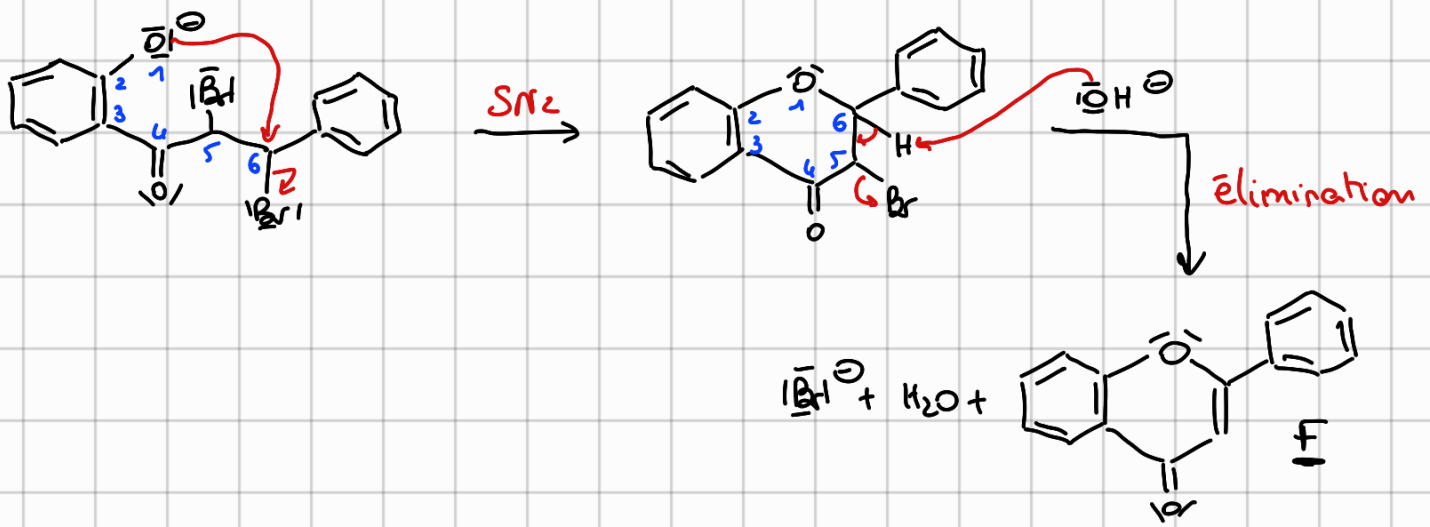


2 "Addition sur la double liaison éthylenique" de Br_2
 $\Rightarrow$ analogie avec l'addition de $\text{H}_2 \Rightarrow$

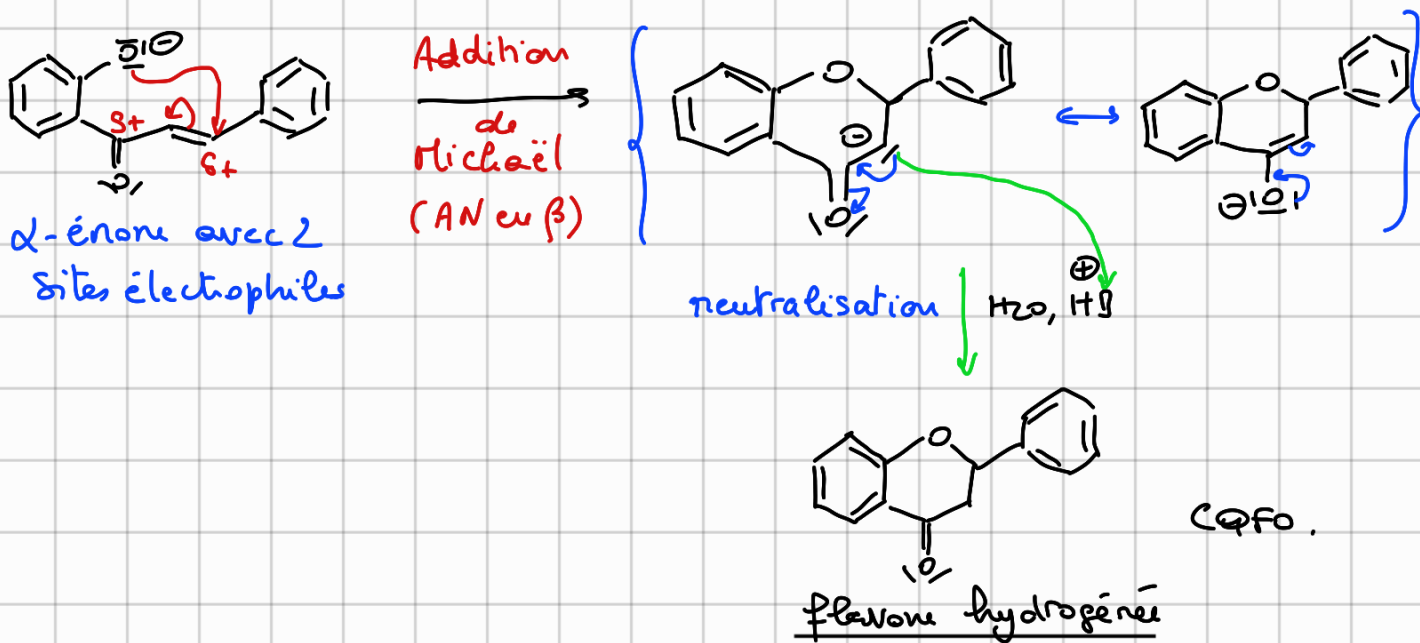


Mécanisme : exemple HO^-





3) Reprenons l'intermédiaire I mentionné en Q1:

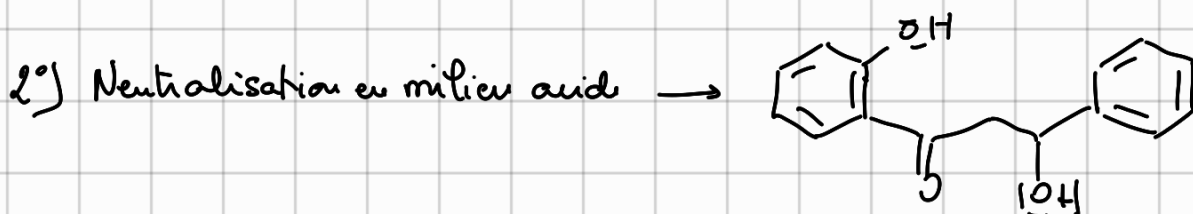
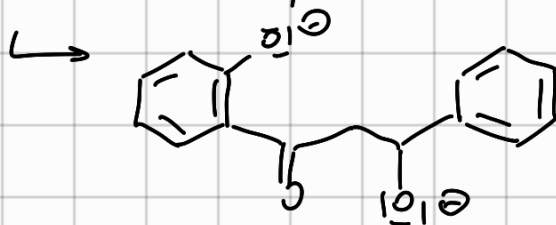


Pour éviter cette réaction, il ne faut pas obtenir l'intermédiaire I.

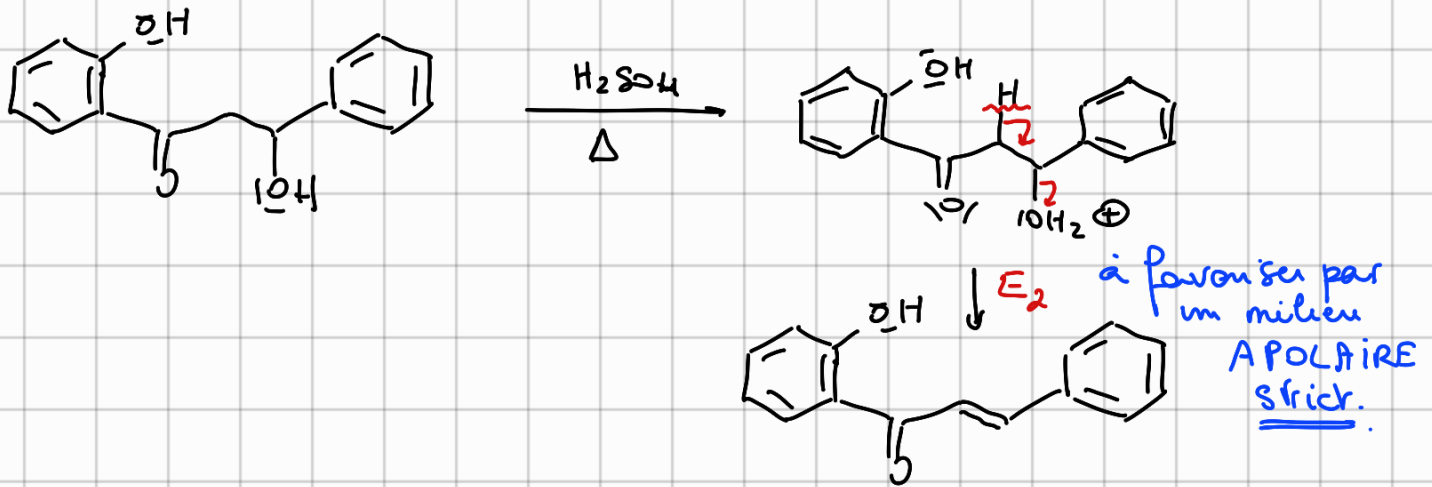
⇒ Ne pas travailler au reflux pour réaliser une alkylation uni-

-quement et ne pas enchaîner avec la cyclisation en E1cb, via I.

⇒ 1°) milieu basique à froid ou T_a.



3') Procéder à une déshydratation en milieu acide, à chaud :
(crotonisation)



- En E_1 , la formation du carbocation favoriserait aussi la formation de la flavone hydrogénée selon d'où l'importance d'un solvant apolaire pour empêcher sa formation.