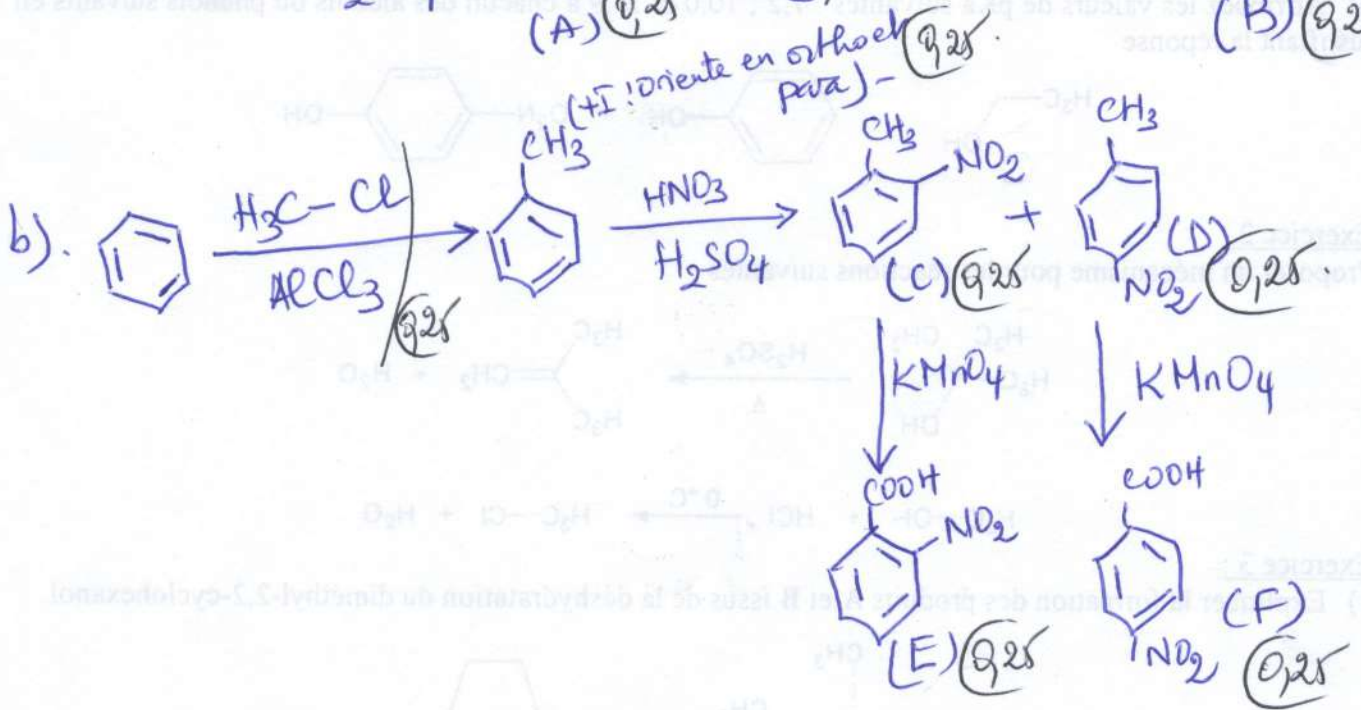
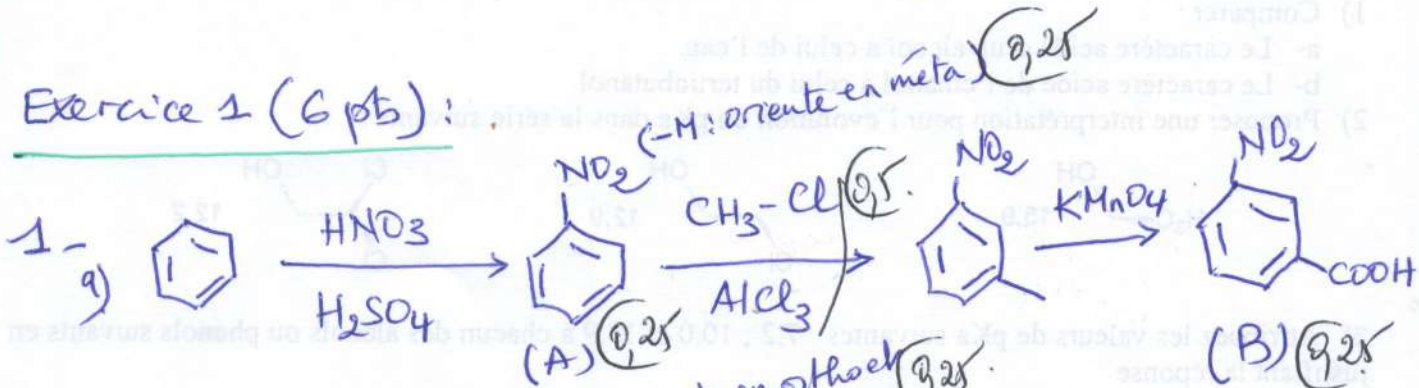


Corrigé de l'examen final
(Chimie organique 2):

Exercice 1 (6 pts):

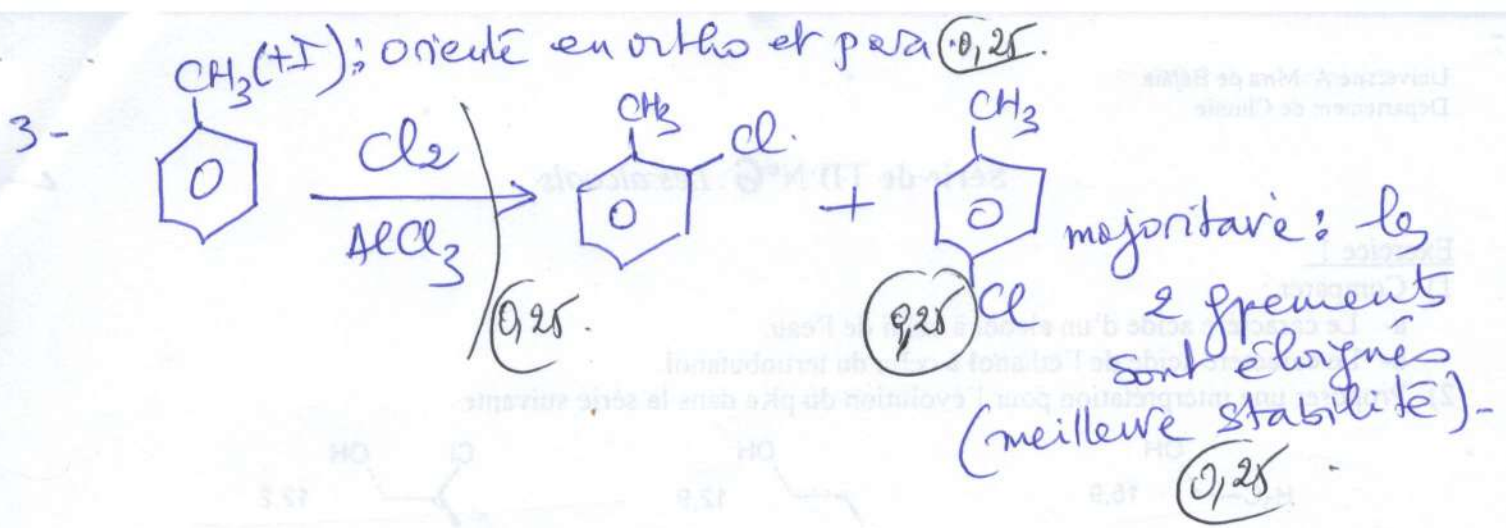


2- $v(\text{benzene}) < v(\text{NO}_2(-M)) < v(\text{Cl(-I)}) < v(\text{CH}_3(+I))$

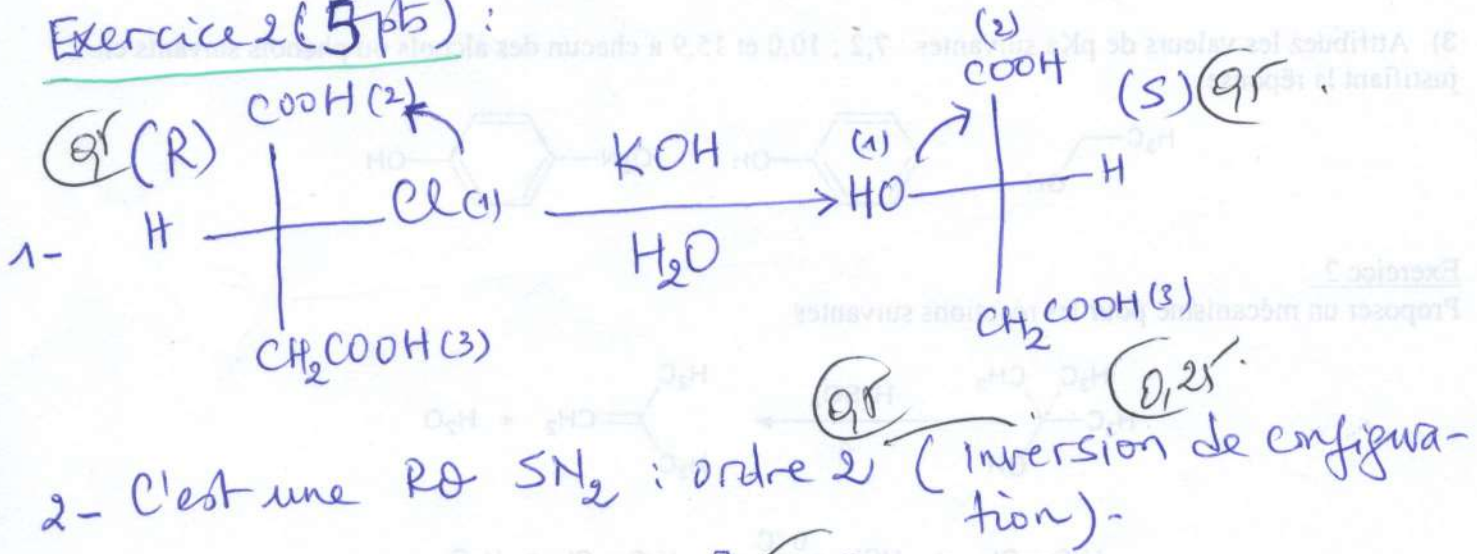
(-NO₂) (0,25) (-Cl) (0,25) (0,25)

(-M et -I) : groupes désactivants : diminuent la vitesse de la RR

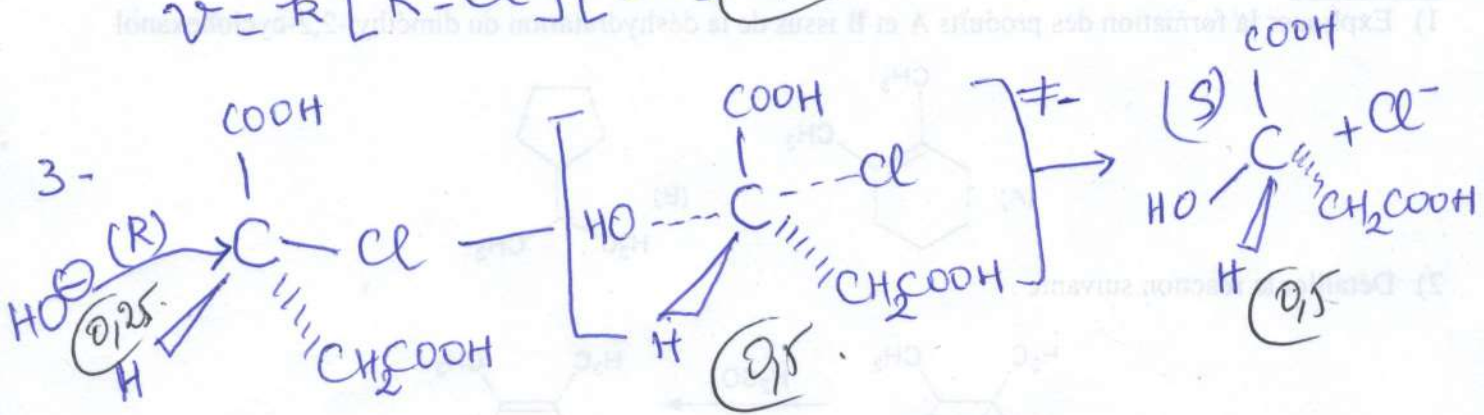
(+I) : groupe activateur : augmente la vitesse de la RR/benzène (0,25)



Exercice 2 (5pts):



$$v = k [\text{R-Cl}] [\text{OH}^-] \quad (0,5)$$



- 4- Les facteurs qui favorisent une $\text{R}_\text{O} \text{S}_\text{N}2$ sont:
- Substrat primaire ou secondaire (0,5)
 - nucléophile puissant - (0,5)
 - solvant polaire aprotique (en général) - (0,5)

Exercice 3 (9pts).

