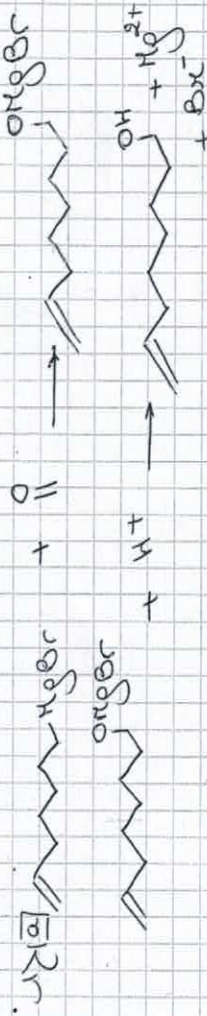


SHS

Probleme 1

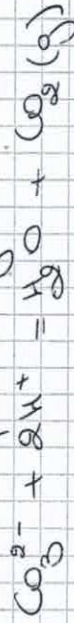


16) réaction exothermique

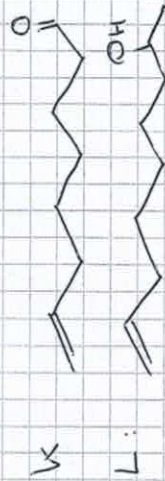
IC Éviter la duplication de l'ouest

1d dans la garde pour éviter CaCl_2

l'entrée de l'humidité de l'air dans le montage - l'eau détruit le Rlx

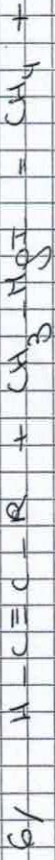
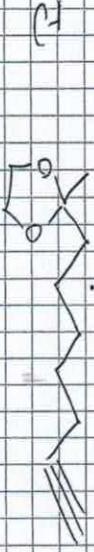


22 CrO_3 dans la pyridine : oxydation de l'alcool I^e en aldéhyde

CCCC(C)(C)CO

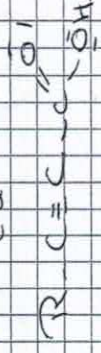
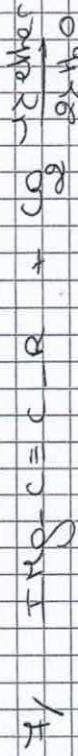
APS = ácido sec,
de 1° acetol.

S/ Réaction d'élimination

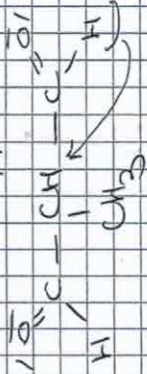
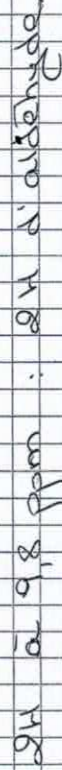
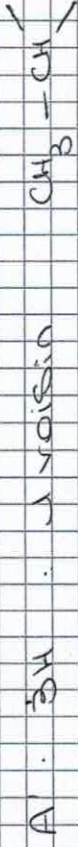
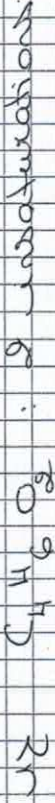


reaction A/B

déplacement de CH_4



Probleme 2

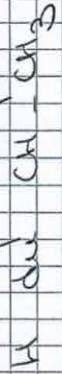


sous forme d'un doublet à cause

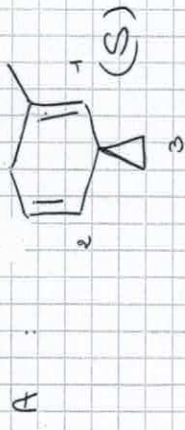
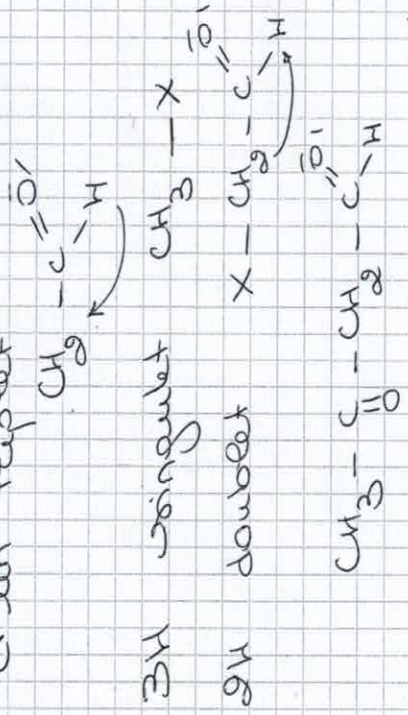
du couplage avec H

CH
du

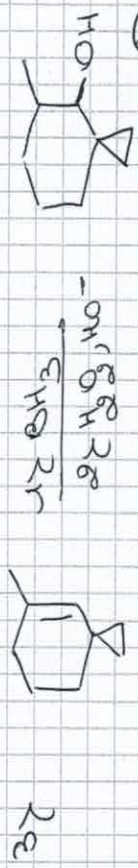
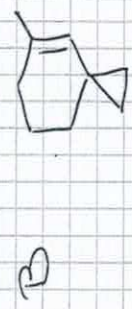
d'où le quadruplet détripé pour le



A" 1H à 9,7 ppm → H de l'aldéhyde sous forme d'un triplet



27 Hydrogénation de la fonction alcène la $\ominus$ encombrée



régiosélectivité anti Markovnikov la face du dessous est un peu plus encombrée à cause du CH_3 BH_2 se fixe plutôt par dessous

Composé majoritaire



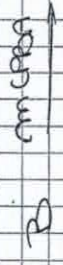
molécule achirale (plan de sym) C n'est pas optiquement actif

47

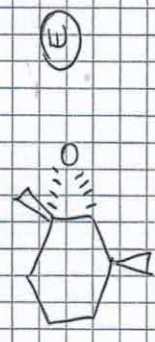


oxydation de la fonction alcool

57



Attaque plutôt en dessous car face du dessous un peu encombrée par CH_3



Avec H^- ouverture de l'époxide - H^- attaque la c la $\ominus$ encombrée à l'opposé de l'époxide



Si hydratation de B en milieu acide, on obtient $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_2 - \text{OH}$ ou $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_2 - \text{OH}$ 2 diastéréoisomères