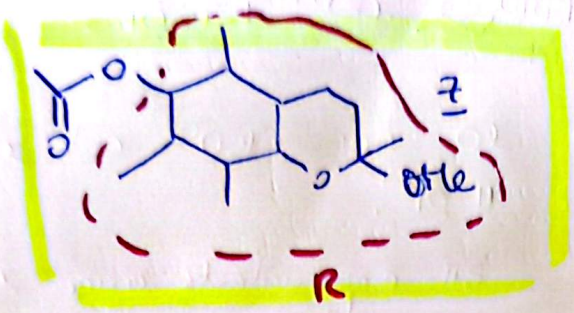
AGRO 2026

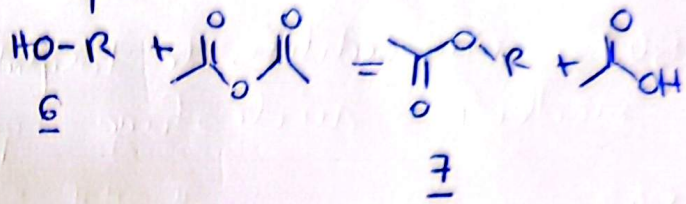
1

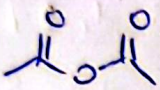
Q33 - Il s'est formé un acétal

Q34 -

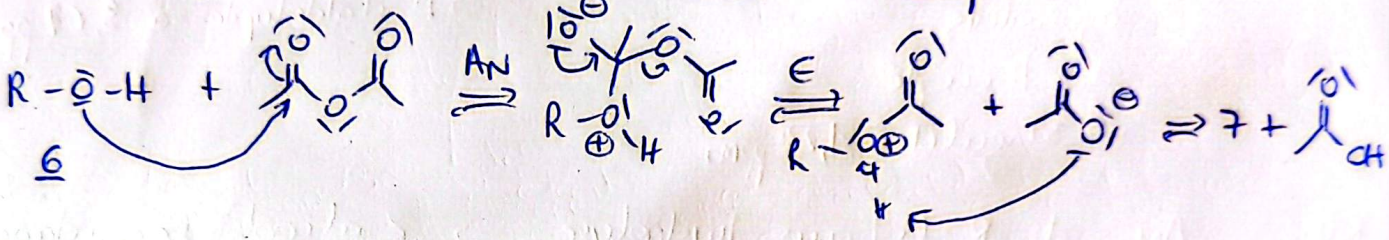


Equation de réaction :

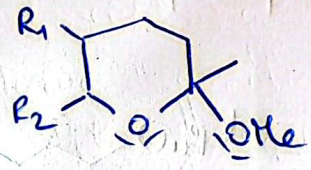


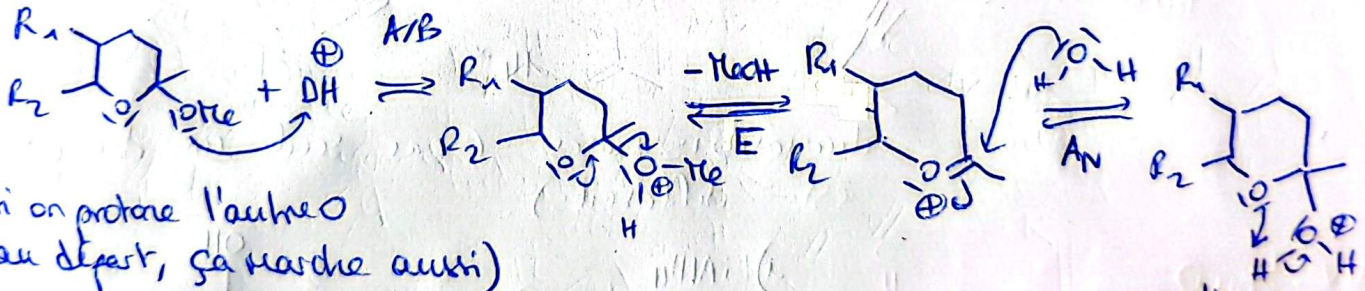
Q35 -  est un anhydride d'acide (HP).

Il réagit comme un chlorure d'acyle.

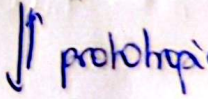


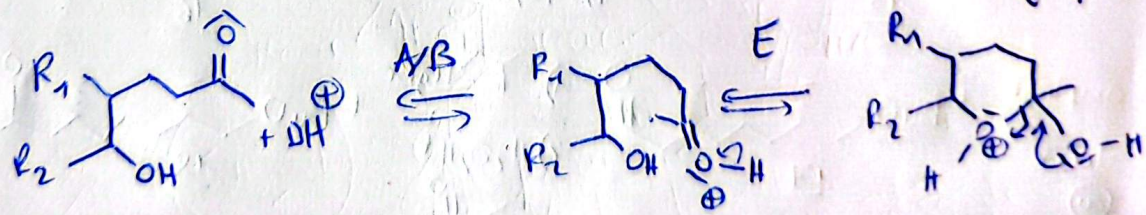
Q36 - Je note 7 :





(si on protone l'autre O au départ, ça marche aussi)





Q37 - 9 $\xrightarrow[2)\ H^{\oplus}\ \text{(neutralisation)}]{1)\ HO^{\ominus}\ \text{(saponification)}}$ (±)3

Q38 - 3500 cm^{-1} → OH d'alcool

3400-2300 cm^{-1} → OH d'acide (très large)

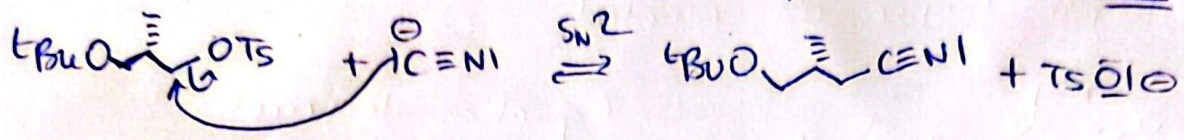
1670 cm^{-1} → C=O d'acide (pas cohérent avec les données !)

(ou alors erreur : 1670/1760 ??)

Scanné avec CamScanner

Q39 - $[C\equiv N]^{\ominus}$ site nucléophile : C chargé $\ominus$.
→ cohérent avec la structure de 11.

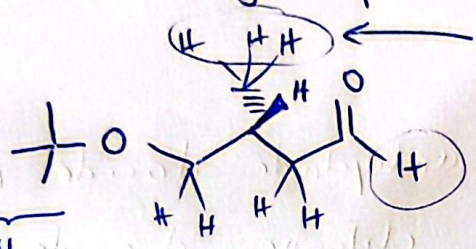
Q40. Dans 10, ROTs est primaire ⇒ S_N2



Q41 - On utilise le tosylate 10 car $TsO^{\ominus}$ est un bien meilleur nucléofuge que $H-\bar{O}|^{\ominus}$.

Q42 -

12 :

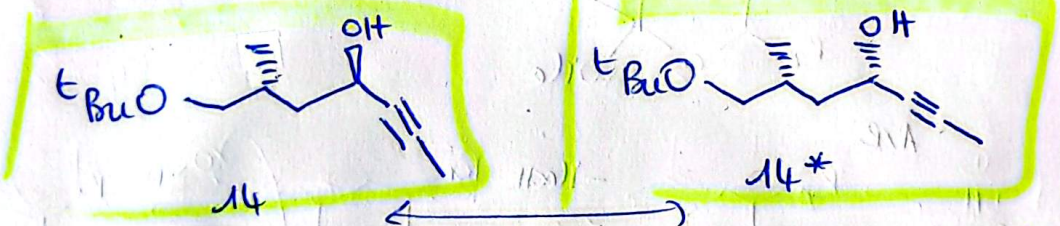


3H équivalents avec 1 H couplé
→ doublet à 1,07 ppm

→ 1 H (sans couplage ?)
très déblindé
→ H d'aldéhyde à 9,67 ppm

9H équivalents
sans H couplé
→ singulet à 1,23 ppm

Q43 - A_N de R-Li sur aldéhyde puis hydrolyse → 2 alcools secondaires



diastéréoisomères (car seul un des C* est différents).

Q44 -

