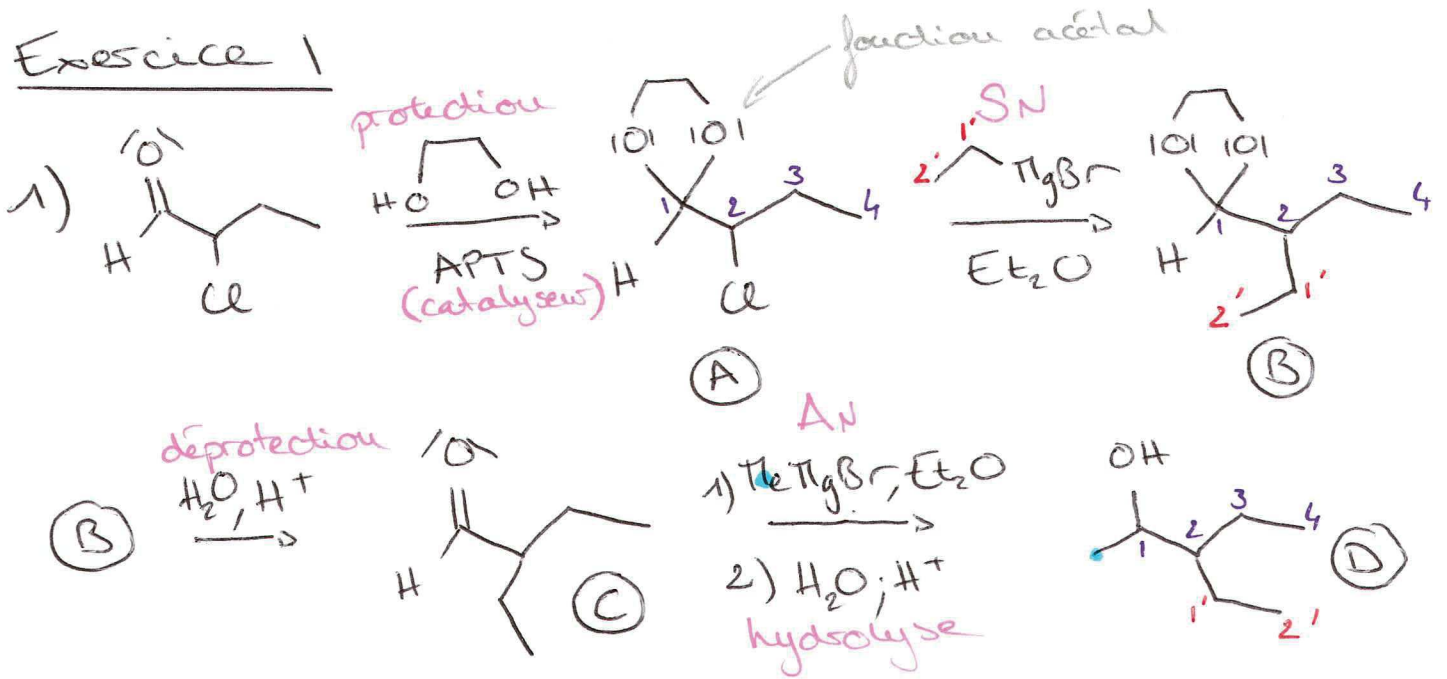
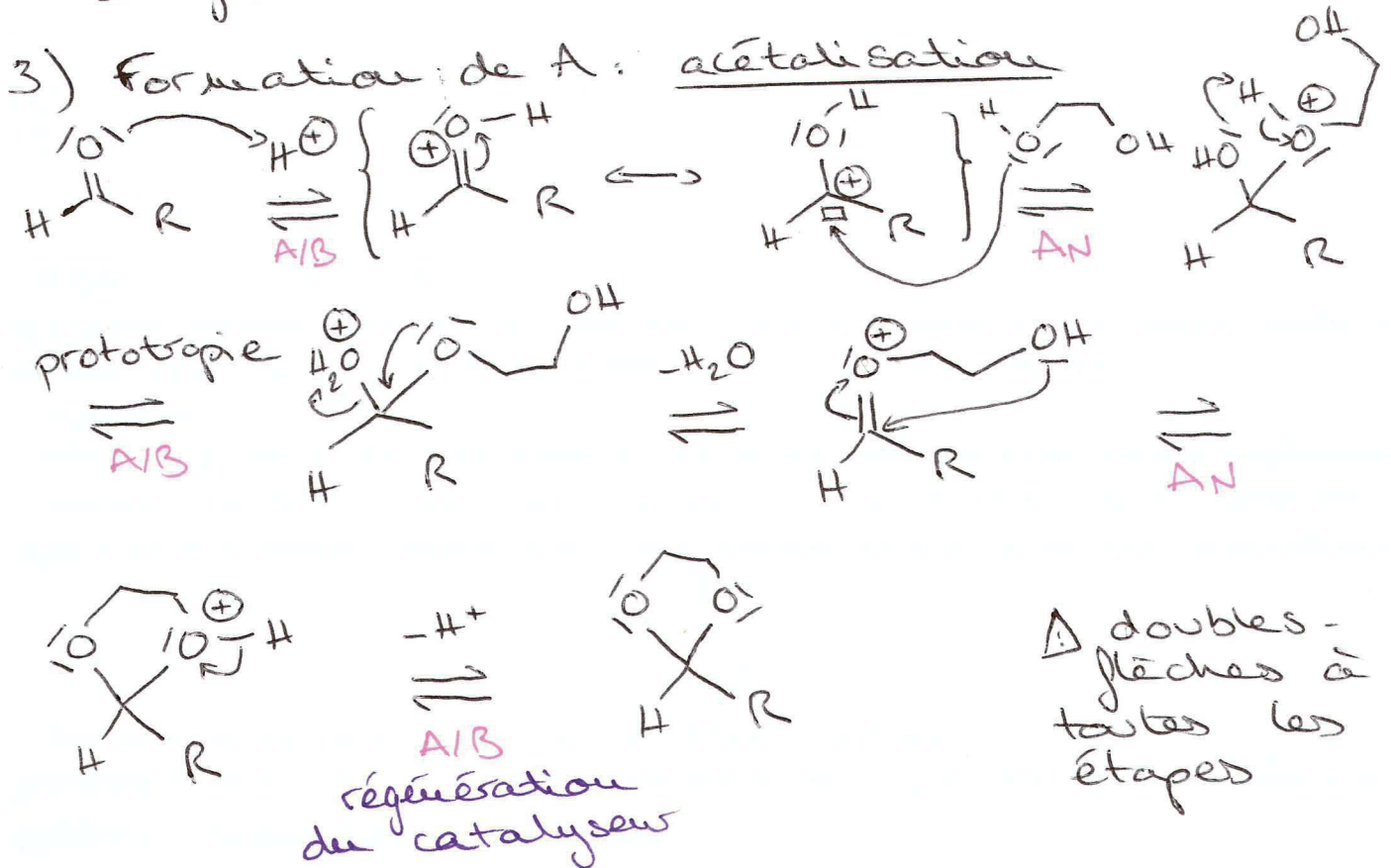


PROTECTION DE GROUPES CARACTERISTIQUES

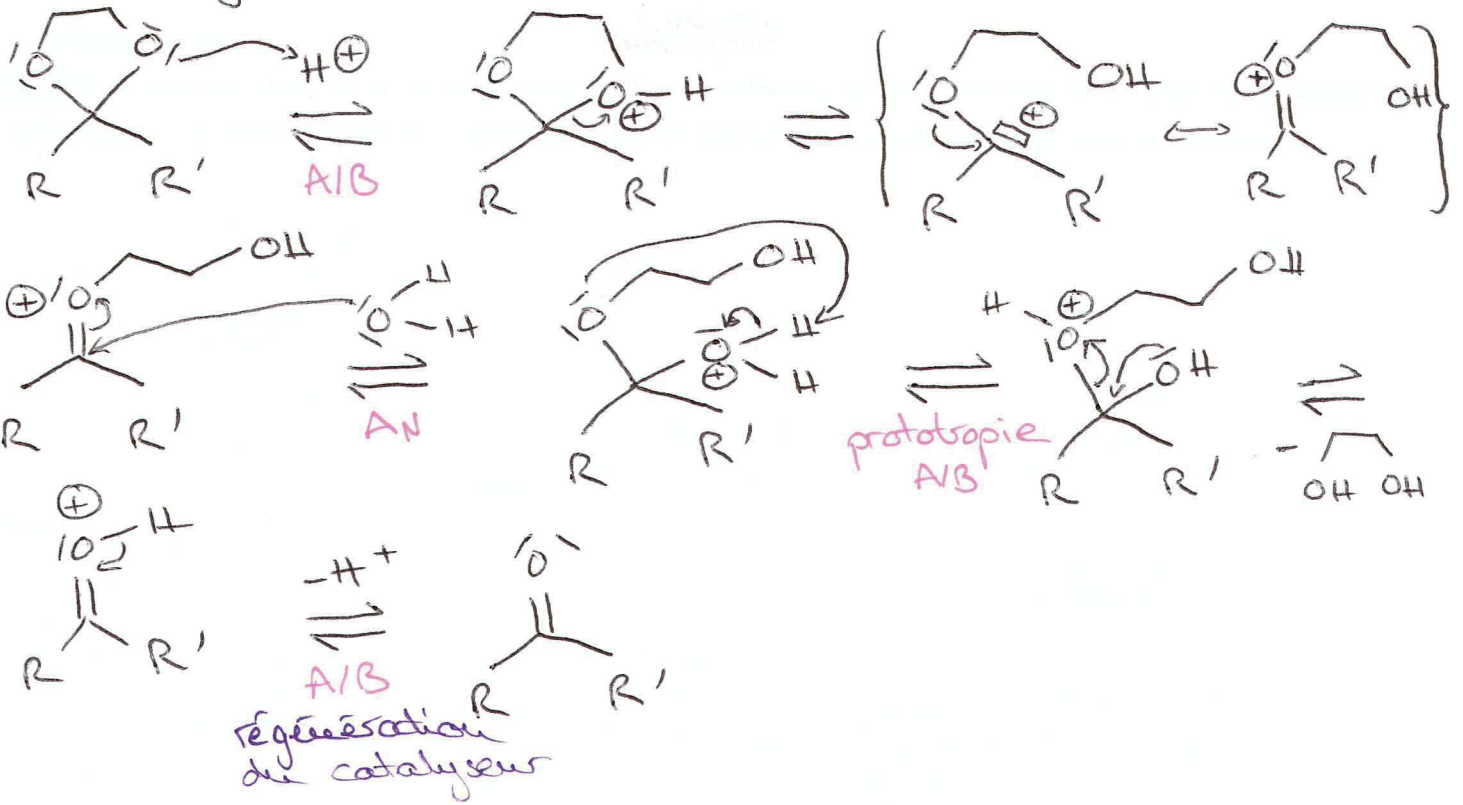
Exercice 1



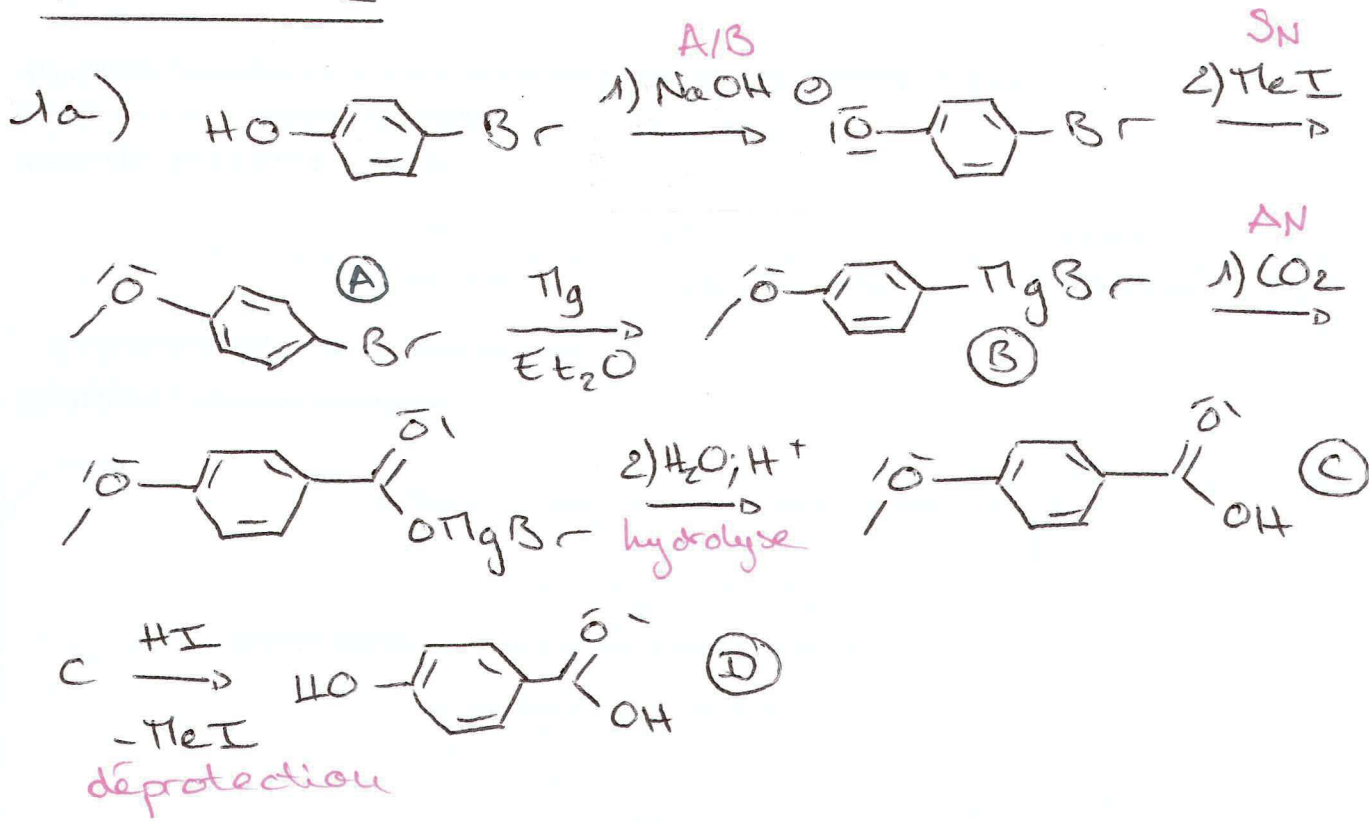
2) La 1^{ère} étape sert à protéger l'aldéhyde vis à vis de l'addition nucléophile de EtMgBr



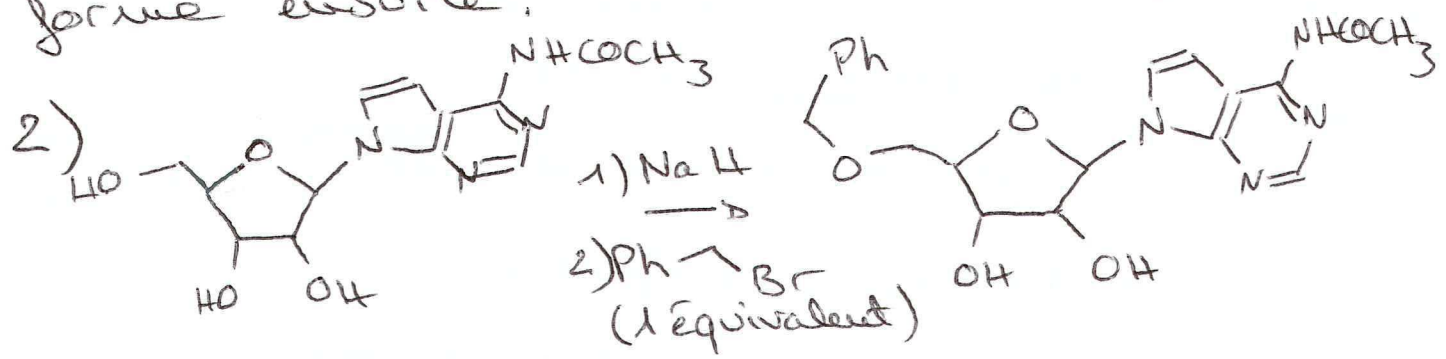
Passage de B à C : mécanisme inverse



Exercice 2



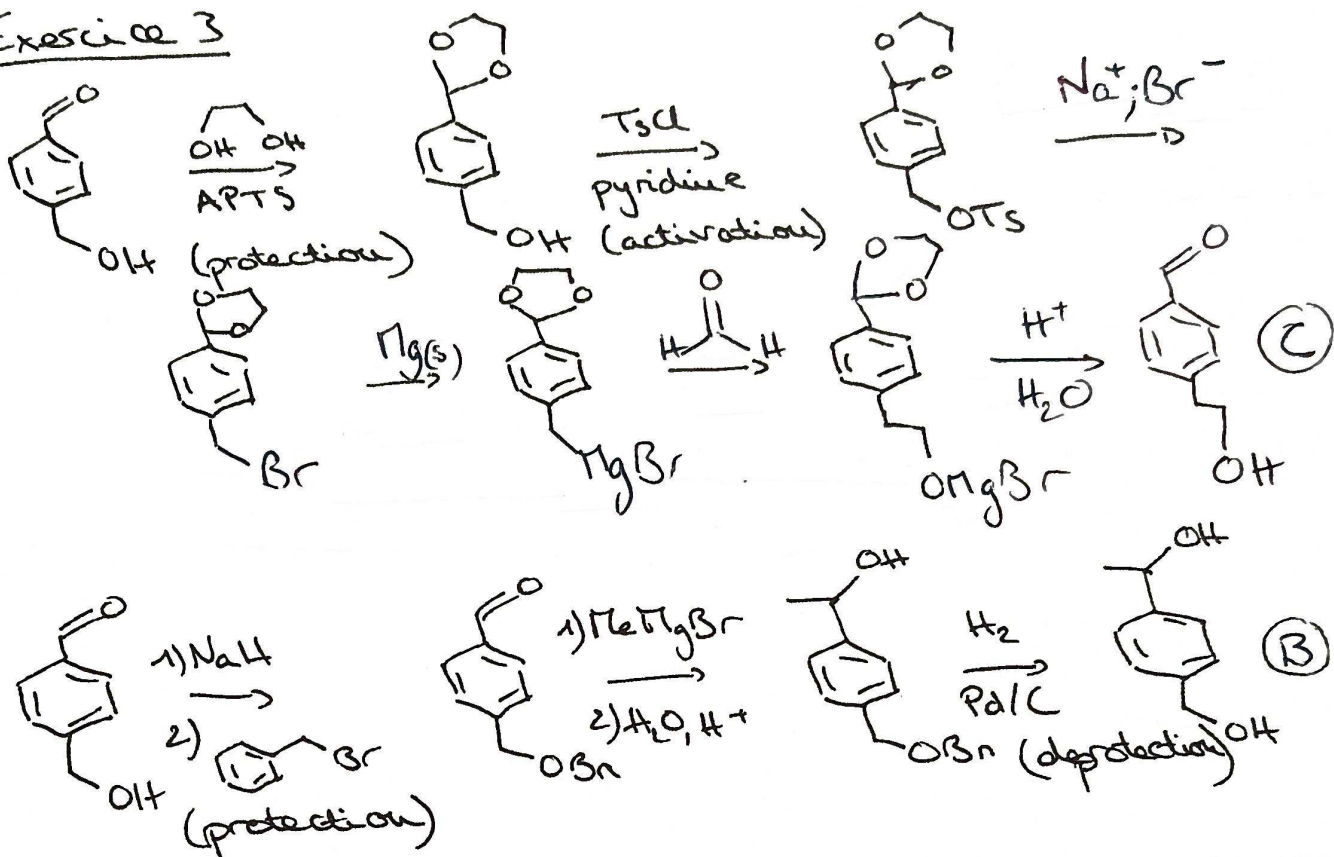
b) la première étape sert à protéger le phénol vis à vis de l'organomagnésien formé ensuite.



Seul le OH le moins encombré est protégé

ELEMENTS DE CORRECTION DU TD

Exercice 3



Exercice 4

- A \rightarrow B protection d'un diol sous forme d'acétal

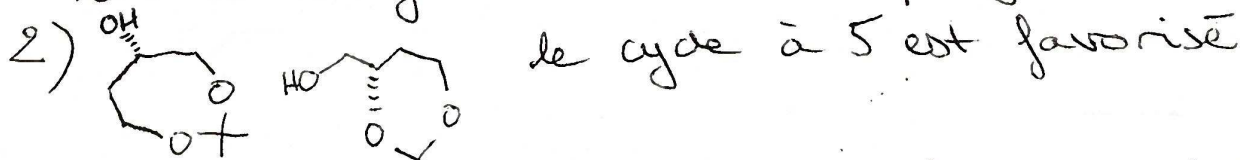
C \rightarrow D déprotection du diol

• intérêt : faire réagir sélectivement une seule des 3 fonctions alcool avec l'anhydride

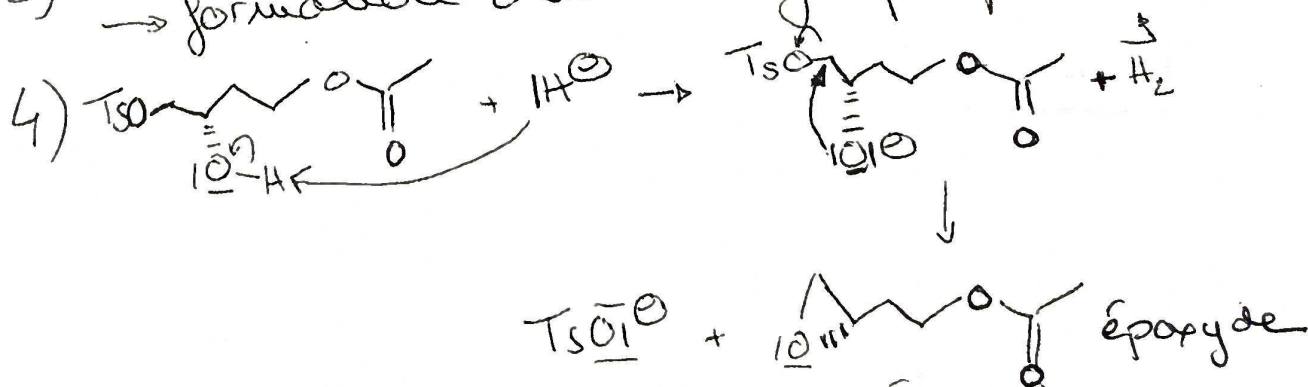
B \rightarrow C protection d'un alcool sous forme d'ester

F \rightarrow G déprotection de l'ester

• intérêt : éviter que l'alcool primaire ne réagisse lors de la formation de l'époxide

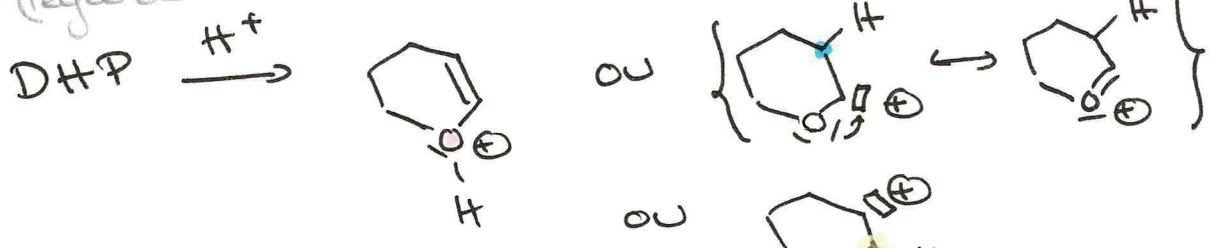


- 3) Activation électrophile du OH le moins encombré \rightarrow formation d'un bon groupe partant

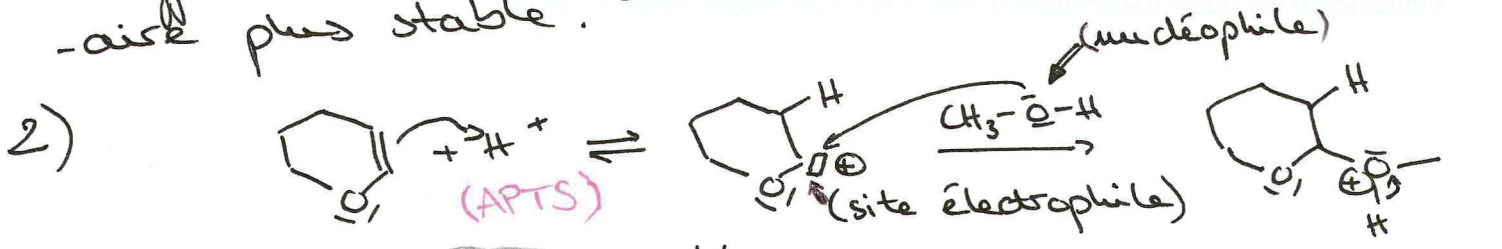


Exercice 5 (plus difficile, réaction hors programme)

1) 3 sites de protonation possibles:
(regarder où sont les excès d'e⁻)



L'effet +M de l'oxygène rend le 2^e intermédiaire plus stable.



3) C'est un acétal, stable en milieu neutre ou basique.

4) On déprotège par hydrolyse de l'acétal (milieu acide)

