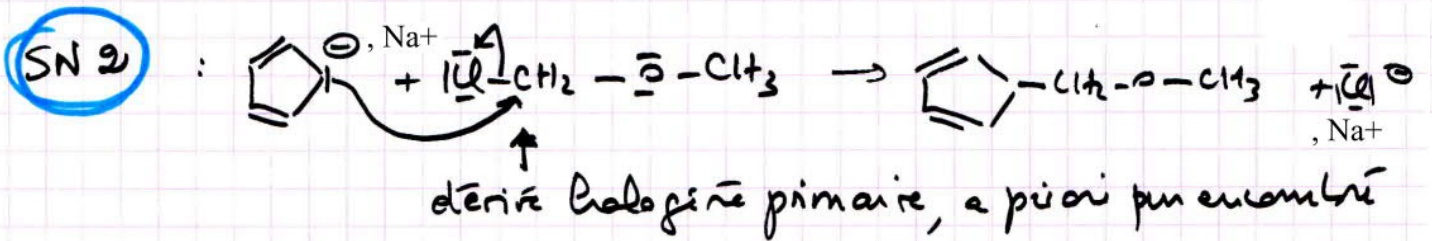
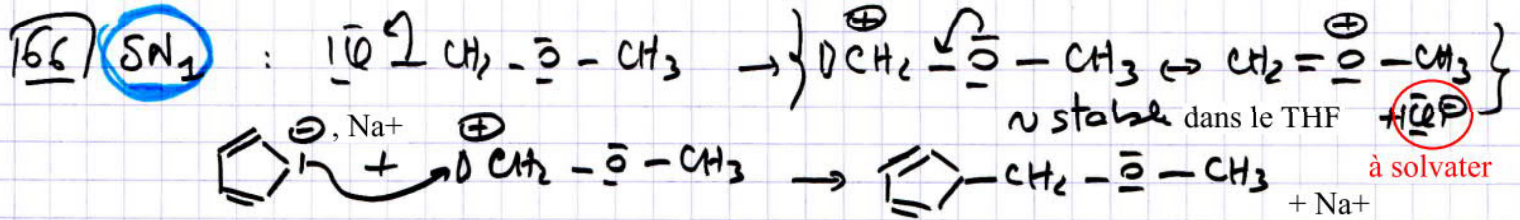
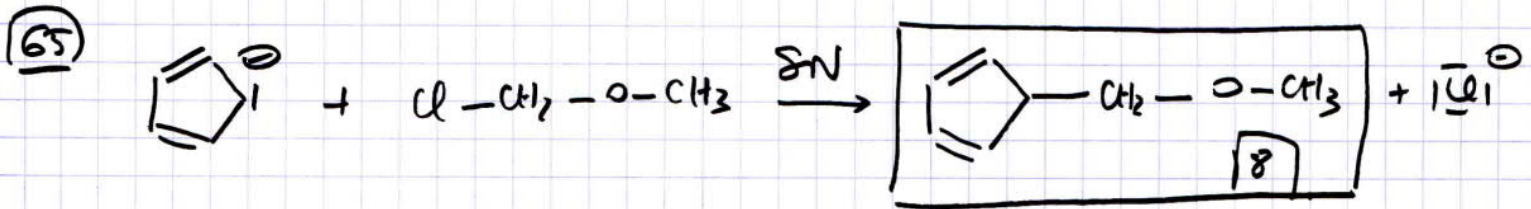
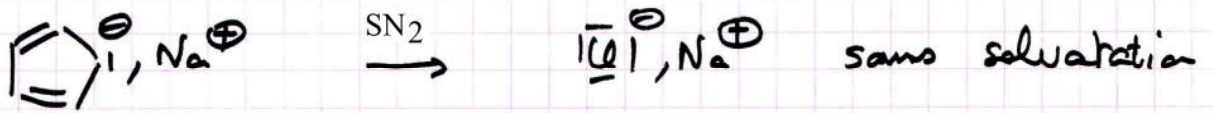


CORRECTION

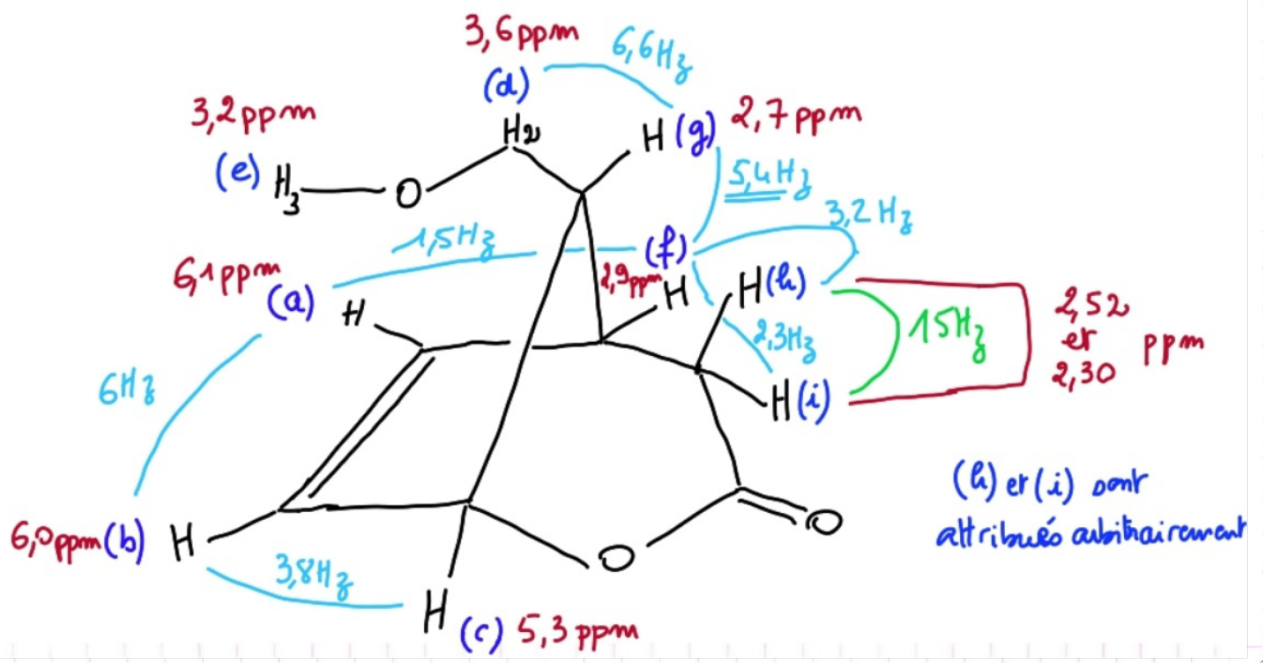


La réaction a lieu dans le THF, solvant peu favorable à la formation spontanée de 2 ions. On peut donc supposer que malgré la stabilité du carbocation intermédiaire, le mécanisme **SN₂** restera majoritaire :



hérisse et difficile de Cl^- dans le THF

[68] •



- Les constantes de couplage subies par (g) se trouvent grâce aux relations réciproques connues par ailleurs, en particulier, celles de (f) :

(f) couple à $3,2 \text{ Hz}$ avec (h)
 à $1,3 \text{ Hz}$ avec (i)
 à $1,5 \text{ Hz}$ avec (a)
 et donc à $5,4 \text{ Hz}$ avec (g), seul voisin restant.

(d) ne couple à $6,6 \text{ Hz}$ avec (g), seul voisin

Donc (g) couple à $6,6 \text{ Hz}$ avec (d) → triplet
 à $5,4 \text{ Hz}$ avec (f) → doublet } ⇒ triplet de doublets

- H(c) est déblindé à la fois par la double liaison à 2 liaisons, et par O à une seule liaison (effet majeur).

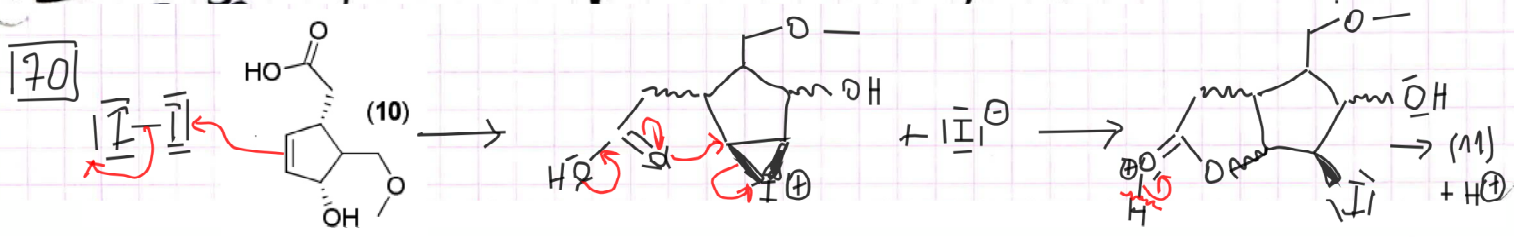
des effets déblindants étant cumulatifs → $5,3 \text{ ppm}$.

H(g) est déblindé légèrement par O à 3 liaisons et par la double liaison à 3 liaisons aussi. Leurs effets isolés sont faibles, mais cumulés, ils sont sensibles. → $2,7 \text{ ppm}$

- En raison de la structure cyclique pontée, il n'y a pas de rotation possible autour du carbone porteur des 2H. Ainsi l'un est au dessus du "plan" du cycle de l'estér, du côté du pont, alors que l'autre est au contraire en position trans / pont. Ainsi leurs environnements électroniques sont très différents : ils ne sont donc pas équivalents et couplent entre eux (15 Hz).

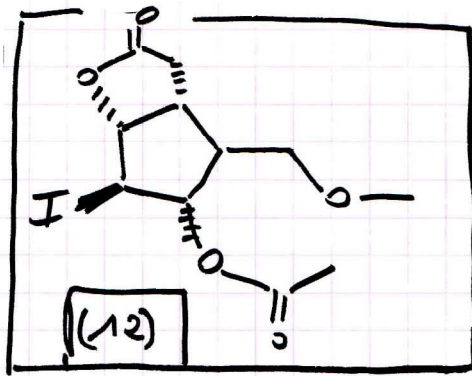
Par contre la chaîne $\text{---CH}_2\text{---O---CH}_3$ est libre de rotation de sorte que statistiquement les 2 H voient le même environnement.

[63] hydrolyse de la fonction ester cyclique.



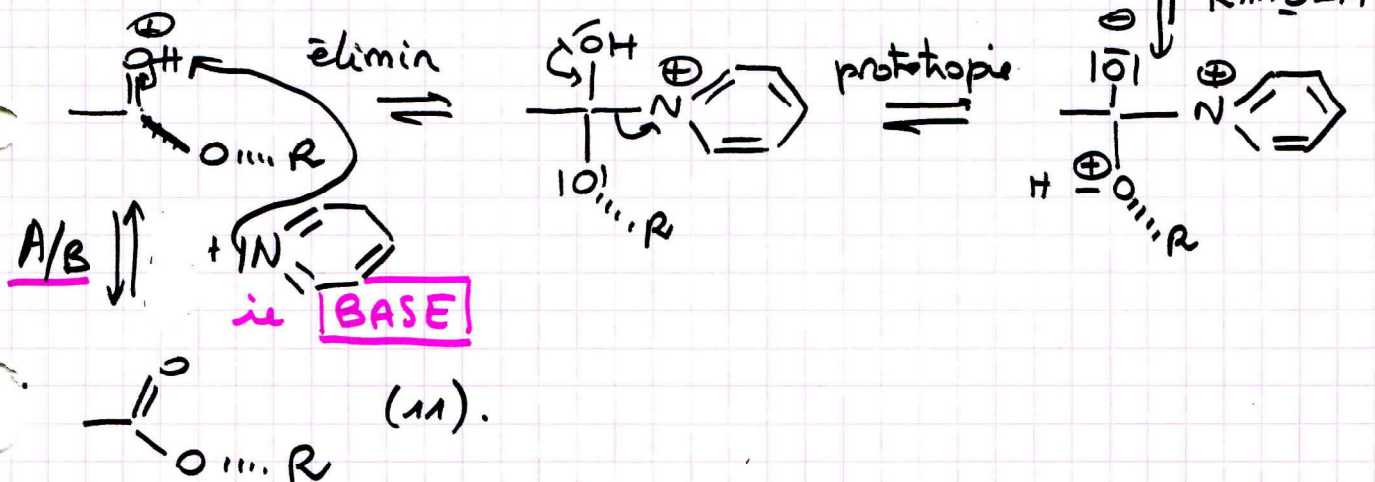
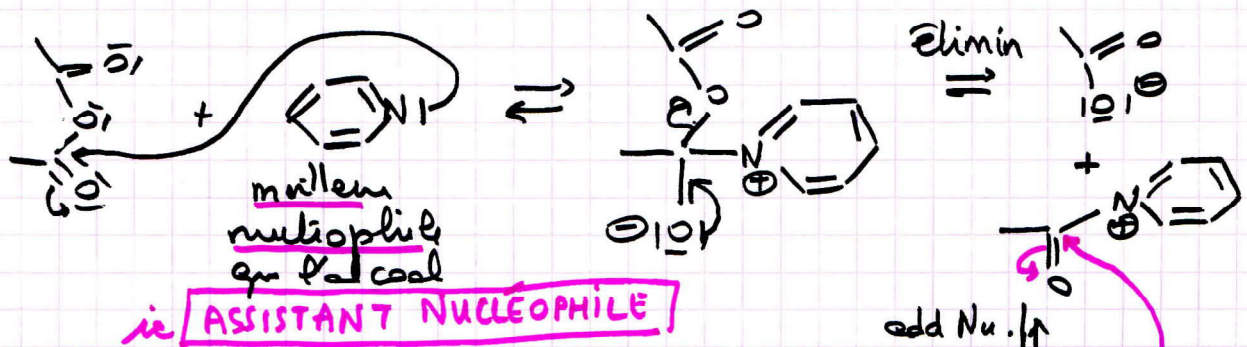
attaque de I2, majoritairement par le 1/2 espace supérieur, moins encombré
 attaque de O de COOH en anti du cycle iodonium, donc sous le plan du cycle de (10)

71



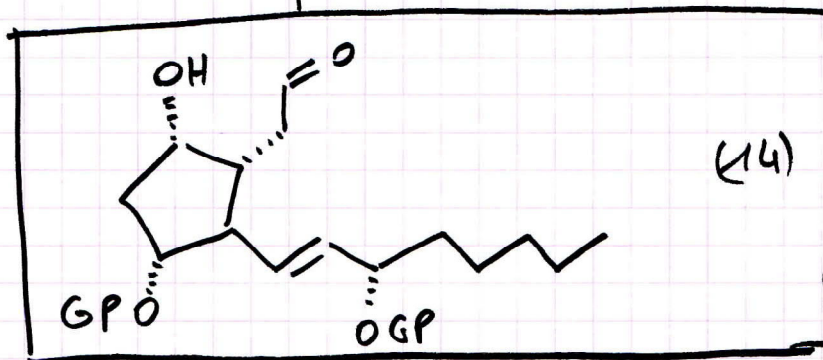
obtenu par estérification de
 la fonction alcool
 appelée aussi ACYLATION de
 l'alcool.

Norons (11) $R \cdots \bar{O}H$



72

(13) est un HÉMI ACÉTAL. Par hydrolyse on
 obtient la fonction alcool et aldéhyde:



(14) $\longrightarrow$ (15) est une réaction de Wittig

