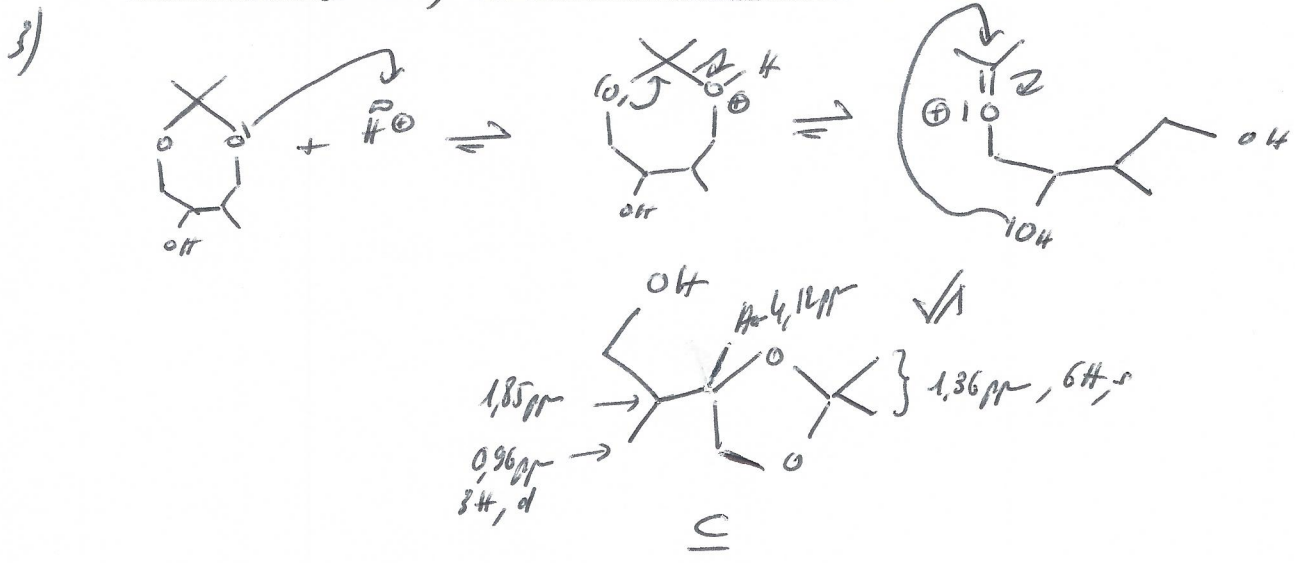
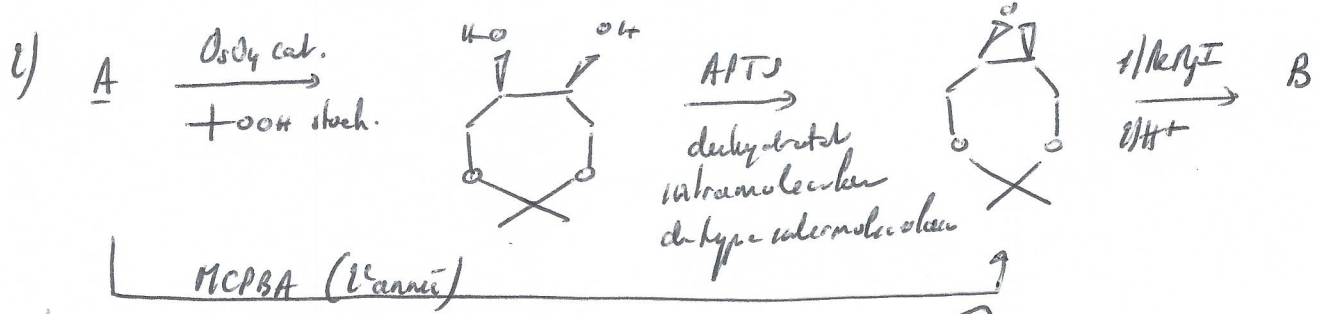


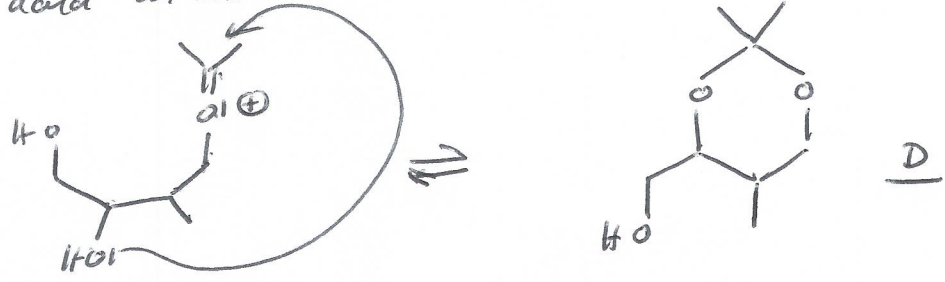
Ex 12 synthèse d'un hydroxyéther. (cette partie vaut hor. 15')



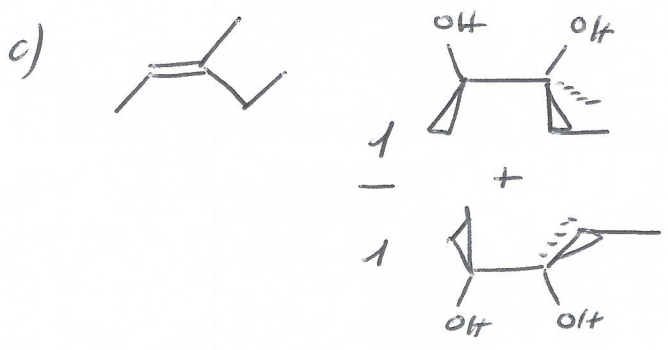
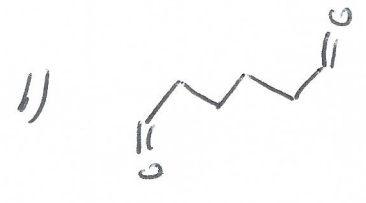
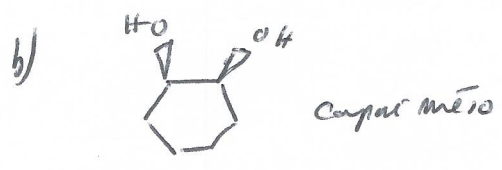
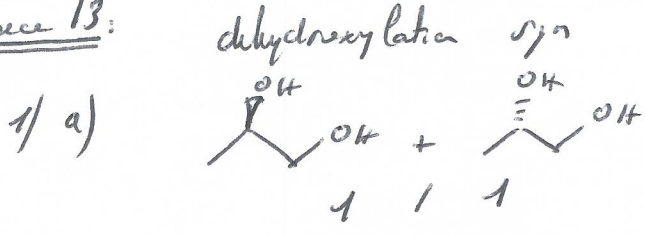
Mécanisme acatalytique (voir cours)



En outre acide de l'autre côté



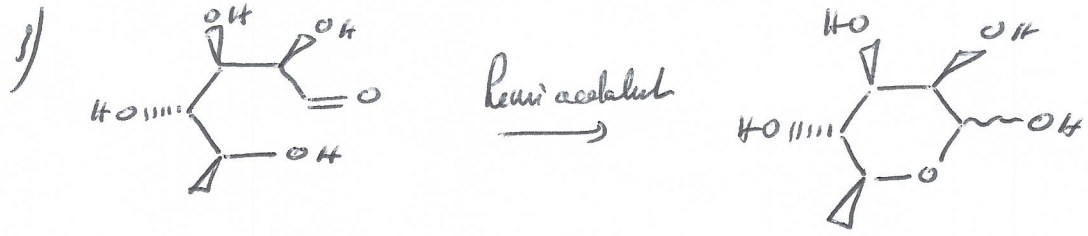
Exercice 13:



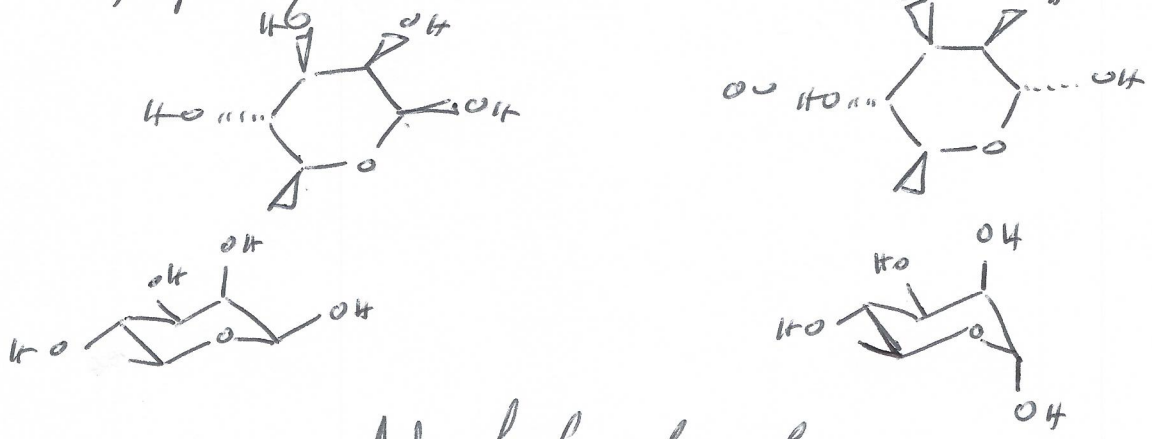
Exercice 14:

1) (2R, 3R, 4S, 5S) - 2,3,4,5-tetrahydroxy hexanal

2) 4C\* et pas d'ynctre => 2<sup>4</sup> = 16 stéréoisomères dans le channan a 15 stéréoisomères de confy

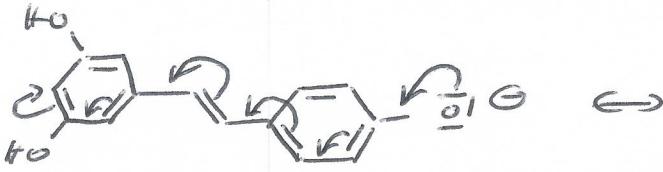


4) Il peut former 2 diastéréoisomères

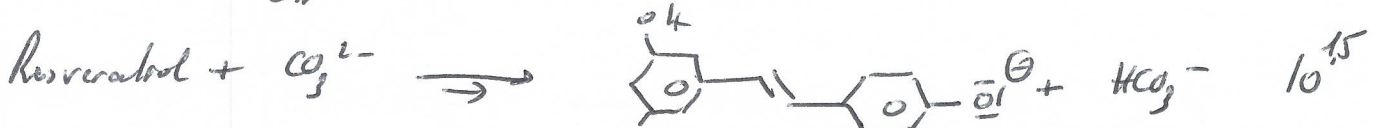


Achéz par le capner le + stable par rapport de groupe en équatorial et c'est au max la interact 1,3-diaxiale pas déstabilisantes

1) le OH se trouve cycl aromatique et + acide car sa fonction conjuguée est + conjuguée.



Alors ça delocalisé important vers l'autre cycle

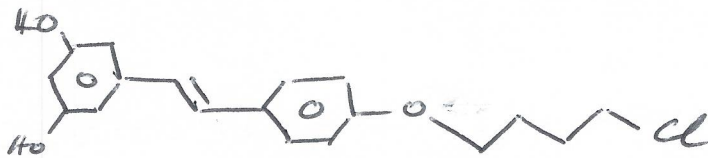


$\text{HCO}_3^-$  pu avec beaucoup pu de pKa le 1<sup>er</sup> proton ( $10^{-3,5}$ )

2) SN2 car des ions halogènes primaires.

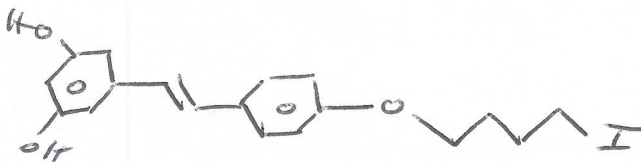
$\text{Br}^-$  meille group-pu que  $\text{Cl}^-$  donc il rente ce.

[1]:



3) Plus l'anion  $\text{X}^-$  est gros, mieux il a besoin de solvate par être stabilisé... or l'acétate apolar/polaire solvate mal les anions.

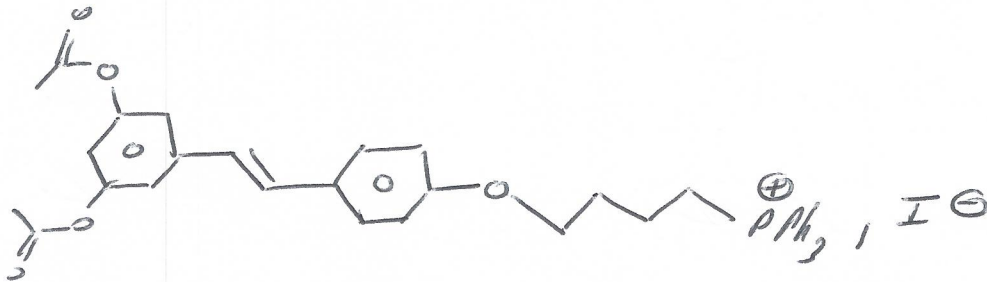
4) [2]:



Le plus soluble de NaI fait que beaucoup de resveratrol I<sup>-</sup> est en solution et le groupe part est stabilisé de la sorte NaI très insoluble dans SN selon un principe (des  $\pm$  d'équilibre pu-precipitation)

5)

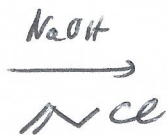
[3]:



Ex 16

TP f<sup>us</sup> oxygènes

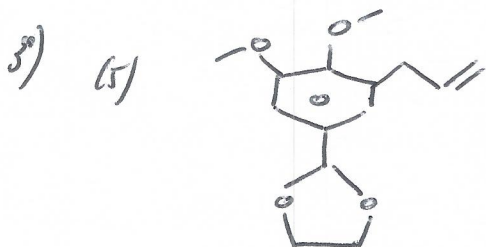
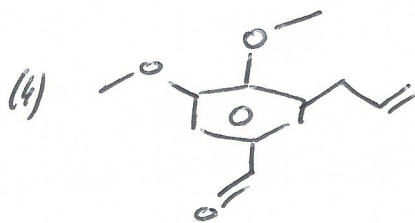
1) Synthèse de Williamson



car p<sub>K<sub>a</sub></sub> phénol ≈ 10.

Mécan : déprotonation puis S<sub>N</sub>2

2) A nouveau une synthèse de W. Williamson



acétaléol.

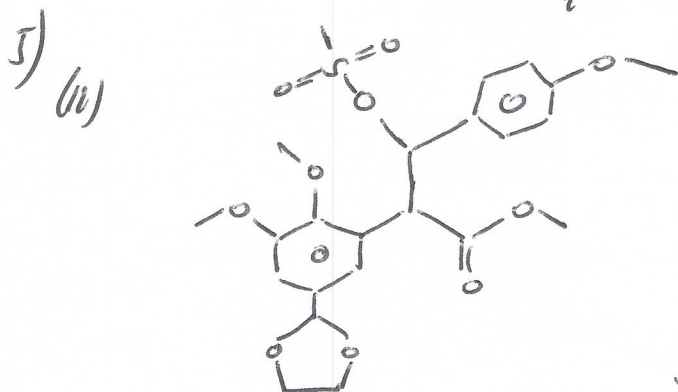
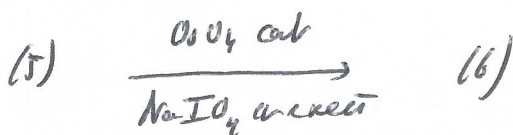
Mécan : voir cours

APTS acide fort organique

↓  
Catalyse  
(acide de Lewis)

↓  
pas d'eau  
cela favorise acétaléol  
plutôt qu'hydrolyse acide

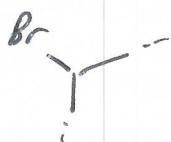
4) Lemius-Johnson avec excès :



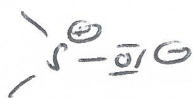
Mécan : voir cours

6) DMSO : Diméthylsulfoxyde

(13)



S<sub>N</sub>2

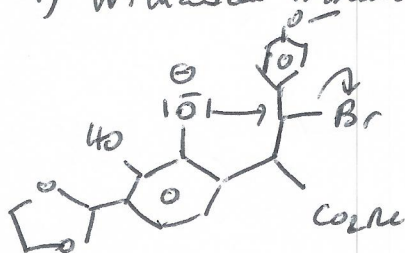


solub<sup>l</sup> l'ion négatif aprotique

solub<sup>l</sup> de Li<sup>+</sup> → Br<sup>-</sup> réactif

et S<sub>N</sub>2

7) Williamson intramoléculaire par un de OH déprotoné de 14.



8) 2 C<sup>+</sup> : 2 R

3 R