

TD ORG 12 Correction

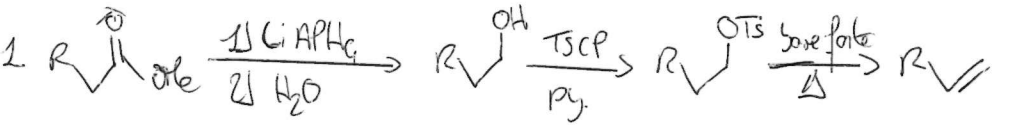
Entraînement 1

Autre voie de synthèse : avec MCPBA

	O <sub>2</sub> avec Ag	mCPBA
Avantage	Disponibilité O <sub>2</sub>	Stéréosélectivité
Inconvénient	Coût Ag Contact entre phases	Manipulation mCPBA

Entraînement 2

Analyse : Changement seulement sur la chaîne latérale, même chaîne carbonée, formation d'un alcène : élimination ?

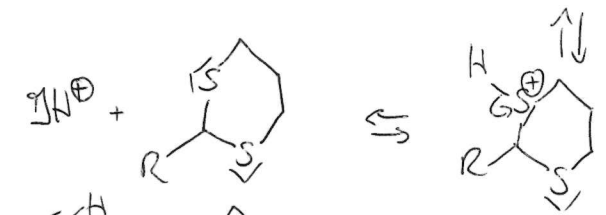
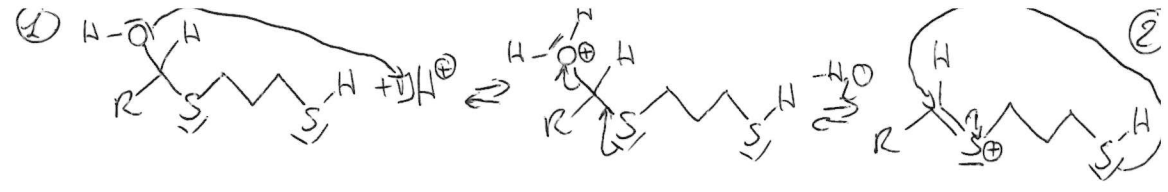
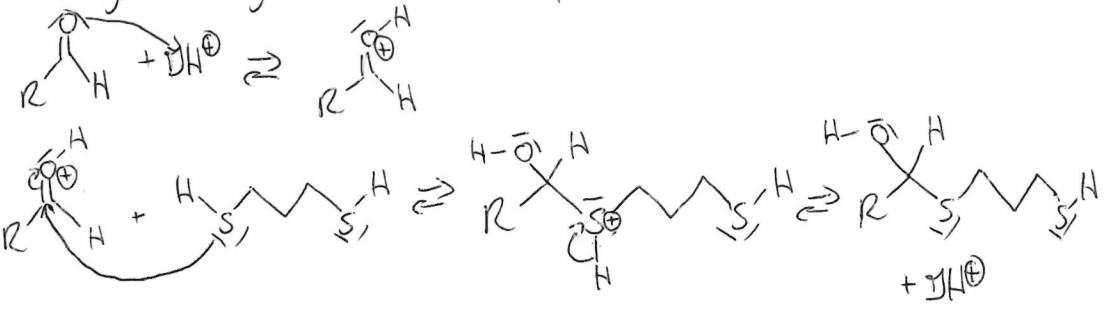


2 18 et 18' sont diastéréoisomères

Autre voie de synthèse : mCPBA puis HO<sup>+</sup>/H<sub>2</sub>O

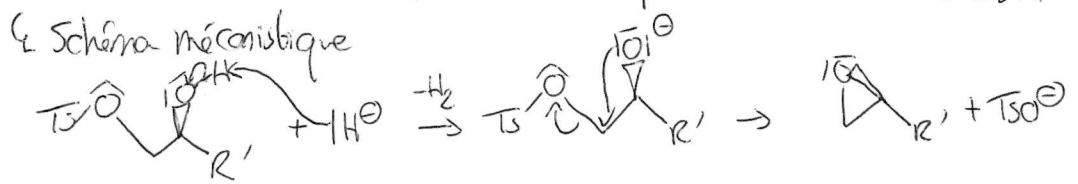
Entraînement 3

1. Analyse : Analogie de l'acétalisation



Un seul équivalent pour ne pas réagir avec le deuxième -OH.  
Réaction sur l'alcool primaire moins encombré que le secondaire.  
Intérot : Activation électrophile de -OH.

3 Réactif 17: toute base forte non nucléophile ex: NaOH ou LDA

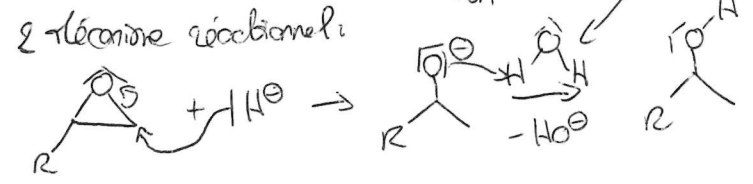


5 Composé 19: H<sub>3</sub>C(O)Bn

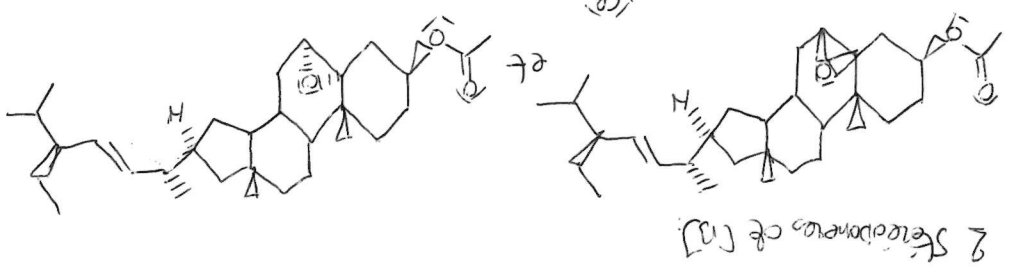
Ouverture de l'époxide sur l'atome de carbone le plus encombré.

Entraînement 4

1 Composé B: hydrolyse non incl. que dans l'énoncé



(4)

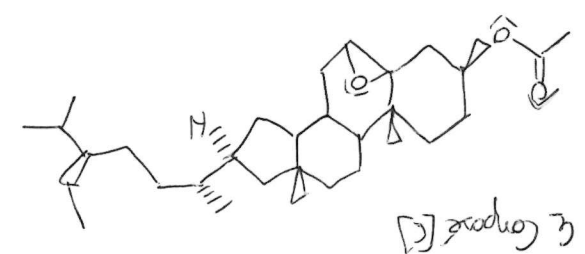


Sau-produit organique :

3. Ravage au carbonyle par retour le sau-produit organique précèdent

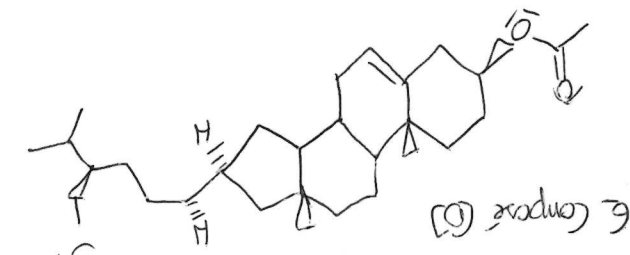
Réagissent pour :  $CO_2$

Equation de réaction :



5. Palladium = catalyseur

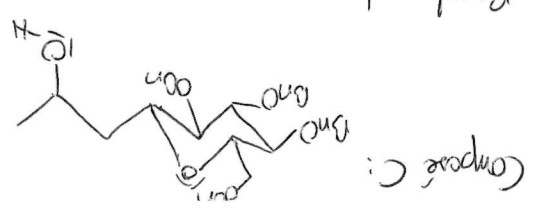
Autres catalyseurs possibles : Ni Raney, Pt



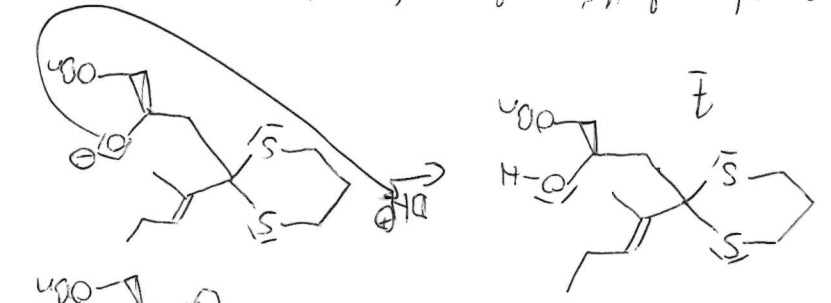
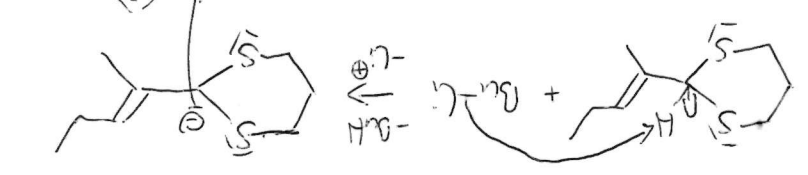
7. Z équilibre a permis de protéger la double liaison contre l'hydrogène par le catalyseur

(3)

- rendement  $\pi = 75 \times 75 = 98.5 \times 98.5 = 97.02 = 97.02\%$



Intrinsèque 5.



Justification de l'équilibre sur le centre le encombré : en orb con sol mais sans impede (c)

Intrinsèque

