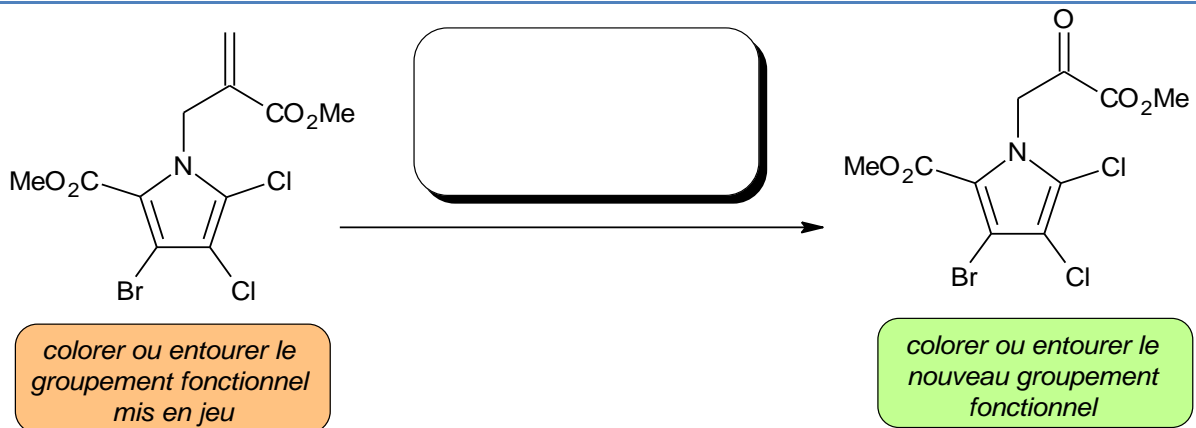


DOCUMENT-REPONSE A REMETTRE AVEC VOTRE COPIE

NOM PRENOM

Exercice 1 : applications directes du cours

Séquence 1 : synthèse du marinopyrrole B

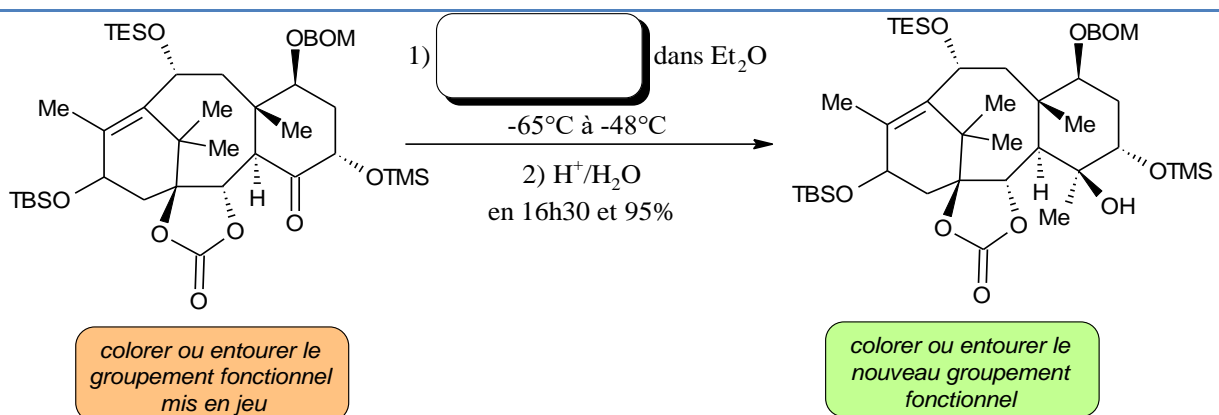


Nature de la réaction

- Addition nucléophile A_N
- Substitution nucléophile S_N
- Elimination
- Oxydation
- Réduction

Remarques

Séquence 2 : synthèse de la strychnine

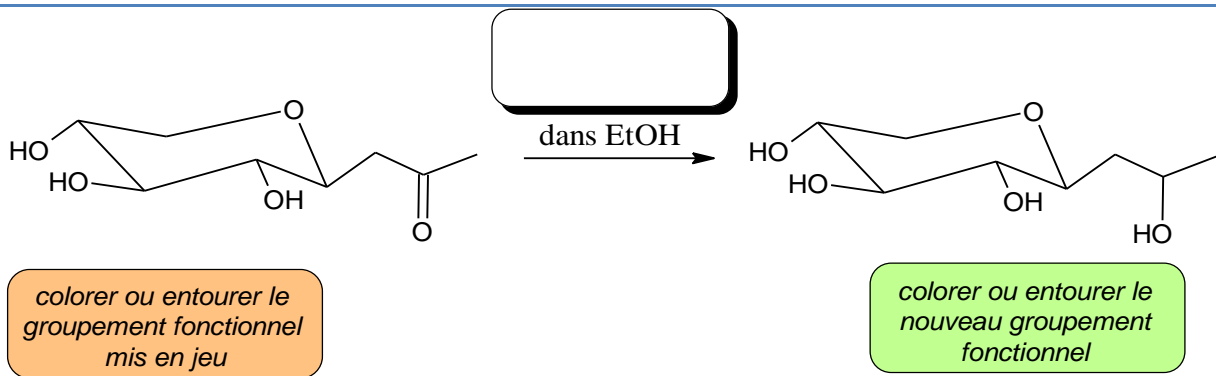


Nature de la réaction

- Addition nucléophile A_N
- Substitution nucléophile S_N
- Elimination
- Oxydation
- Réduction

Remarques

Séquence 3 : parce que vous le valez bien...



Nature de la réaction

- Addition nucléophile A_N
- Substitution nucléophile S_N
- Elimination
- Oxydation
- Réduction

Remarques

Problème : chimie verte, M Sheldon

- 1) Le groupe hydroxyle OH est lié à des atomes carbone de type différents dans la catéchine. Quel nom donne-t-on à chacune des fonctions encadrées ? La réponse est à inscrire directement ici, ainsi que le pK_A associé :

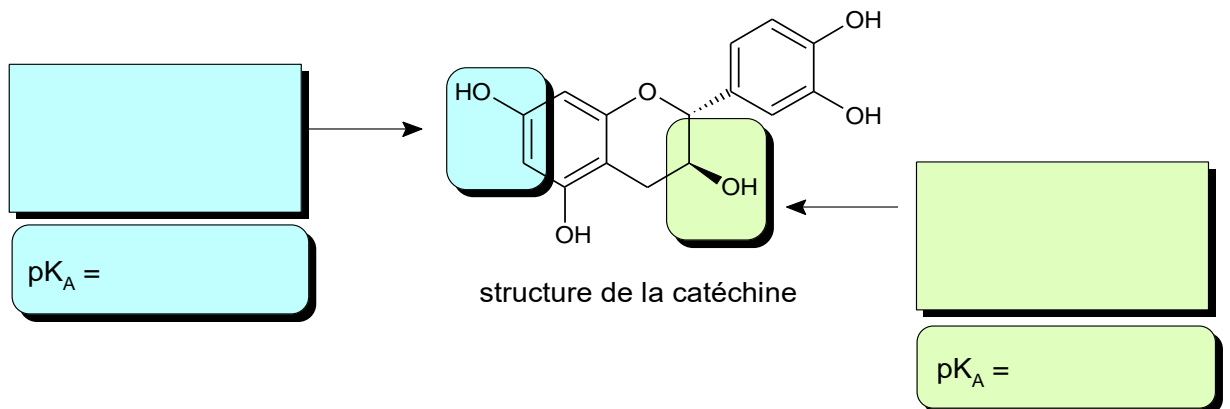


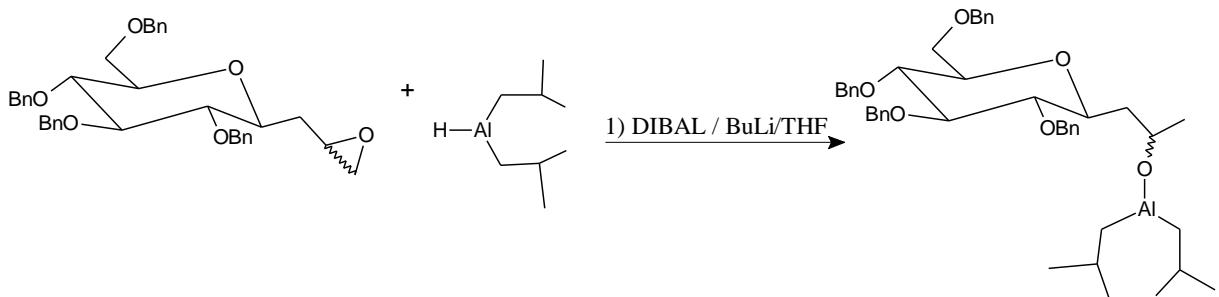
Figure 1 : flavonoïdes et catéchine

1) Étude comparative de deux voies de synthèse du motif sucre 1

Première voie de synthèse

Etapes 4 et 5

- 4) Le DIBAL est l'hydruure de diisobutylaluminium, il libère un ion hydruure H^- . Compléter le mécanisme proposer ci-dessous en faisant apparaître les transferts électroniques pour la réaction mise en jeu entre le composé **A** et le DIBAL dans l'étape **5**:



Prof Roger Sheldon

Delft University,

Netherlands

Engineering a Sustainable

Future with Green

Chemistry and Catalysis

Monsieur Sheldon, inventeur du facteur AE entr'autres

ISGC2017