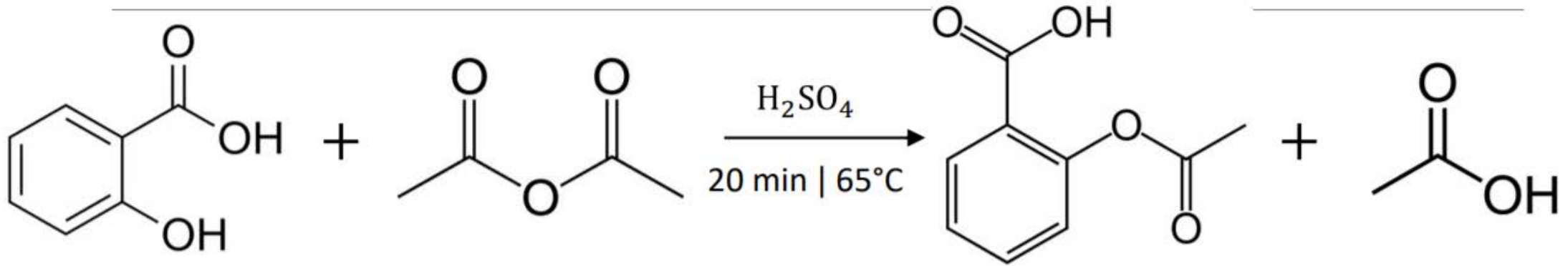


LC5 : Stratégies et sélectivités en synthèse organique

1^{er} protocole de synthèse de l'aspirine



Acide salicylique

Anhydride acétique

Acide acétylsalicylique

Acide acétique

3,0 g = $2,2 \cdot 10^{-2}$ mol

$\sim 6,0$ mL
= $6,4 \cdot 10^{-2}$ mol

0,16 €

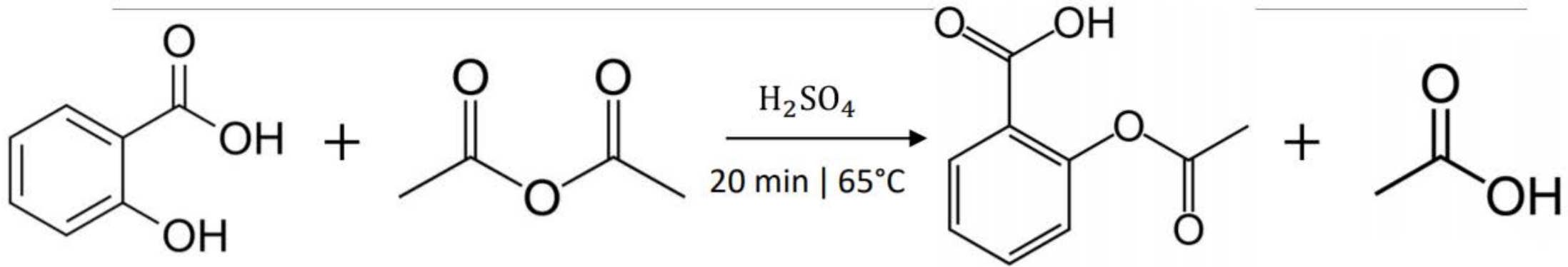
0,11 €



H_2SO_4 concentré



1^{er} protocole de synthèse de l'aspirine



Acide salicylique

Anhydride acétique

Acide acétylsalicylique

Acide acétique

*Nocif en cas d'ingestion.
Provoque des lésions oculaires graves.*

Nocif en cas d'ingestion et d'inhalation. Provoque des brûlures et des lésions oculaires graves.

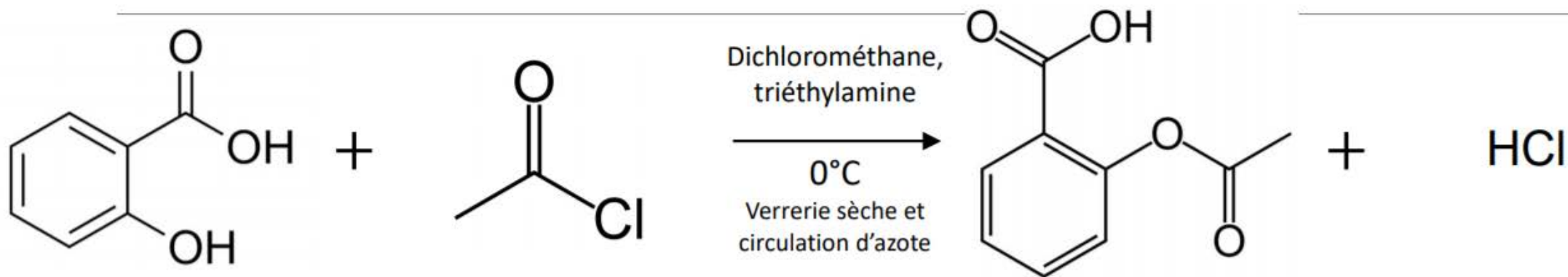
Inflammable. Réagit au contact de l'eau.



H_2SO_4 concentré



2nd protocole de synthèse de l'aspirine



Acide salicylique

Chlorure d'acétyle

Acide acétylsalicylique

Chlorure d'hydrogène

3,0 g = $2,2 \cdot 10^{-2}$ mol

2,0 g = $2,5 \cdot 10^{-2}$ mol

Dichlo : 85 mL
Triéth. : 4,0 g

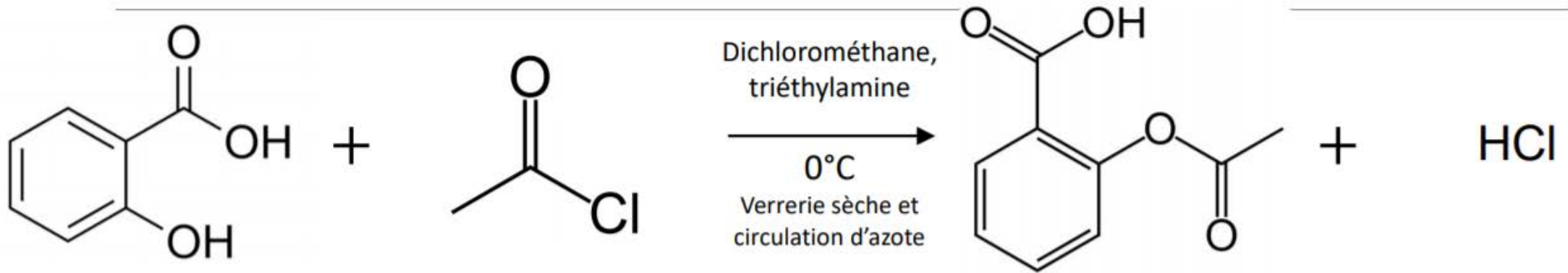
0,16 €

0,04 €

0,61 €



2nd protocole de synthèse de l'aspirine



Acide salicylique

Chlorure d'acétyle

Acide acétylsalicylique

Chlorure d'hydrogène

*Nocif en cas d'ingestion.
Provoque des lésions oculaires graves.*

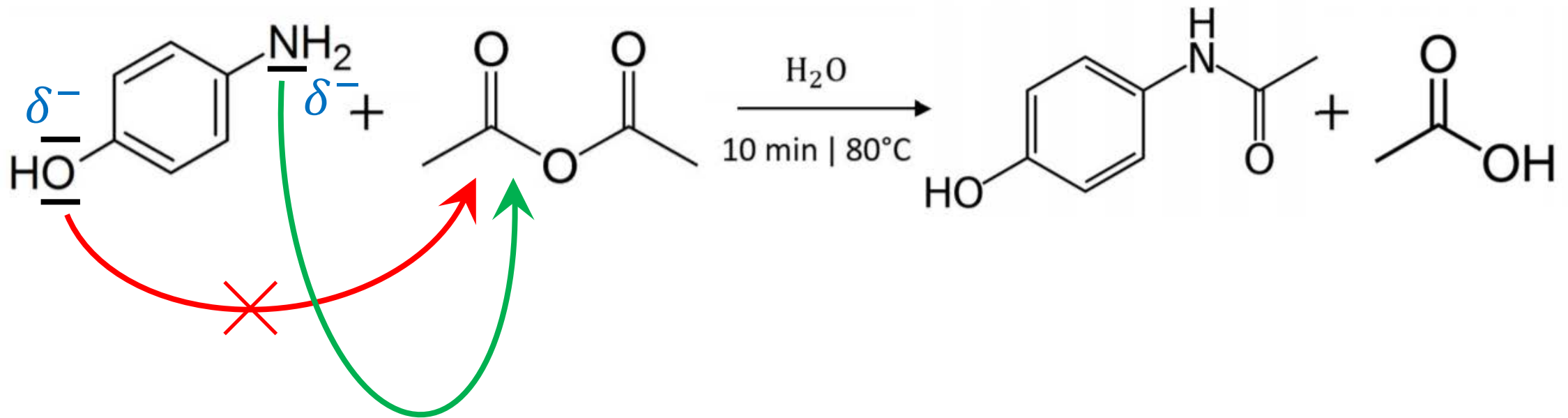
*Provoque des brûlures et des lésions oculaires graves.
Très inflammable. Réagit violemment avec l'eau.*

Susceptible de provoquer le cancer.

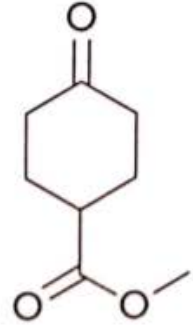
*Toxique par inhalation.
Provoque des brûlures et des lésions oculaires graves*



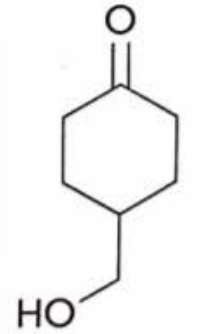
Chimiosélectivité



Protection de fonctions



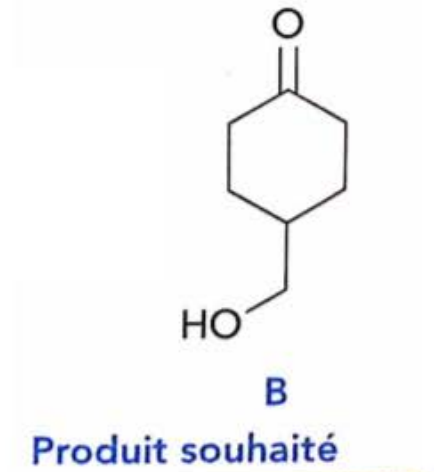
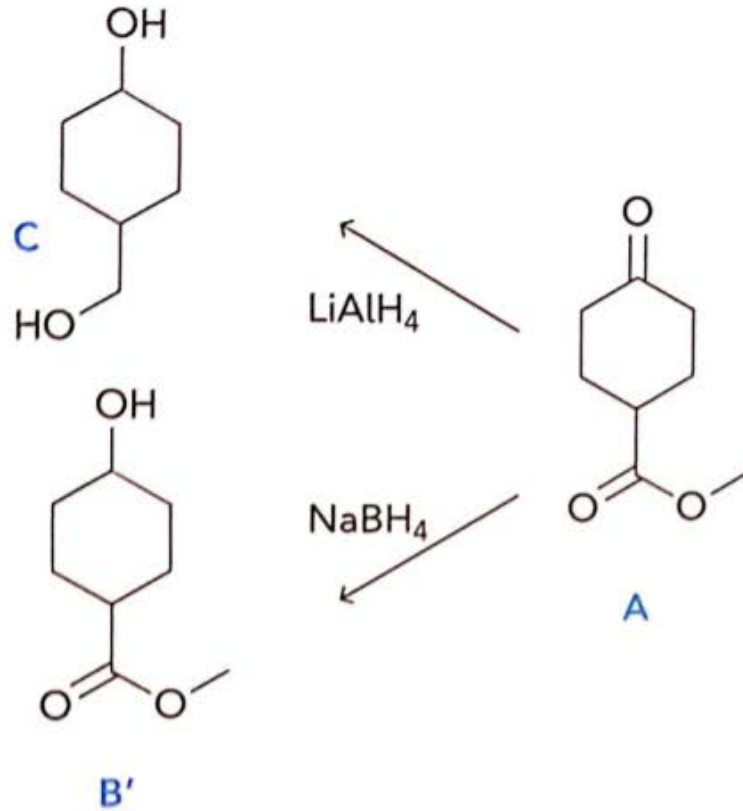
A



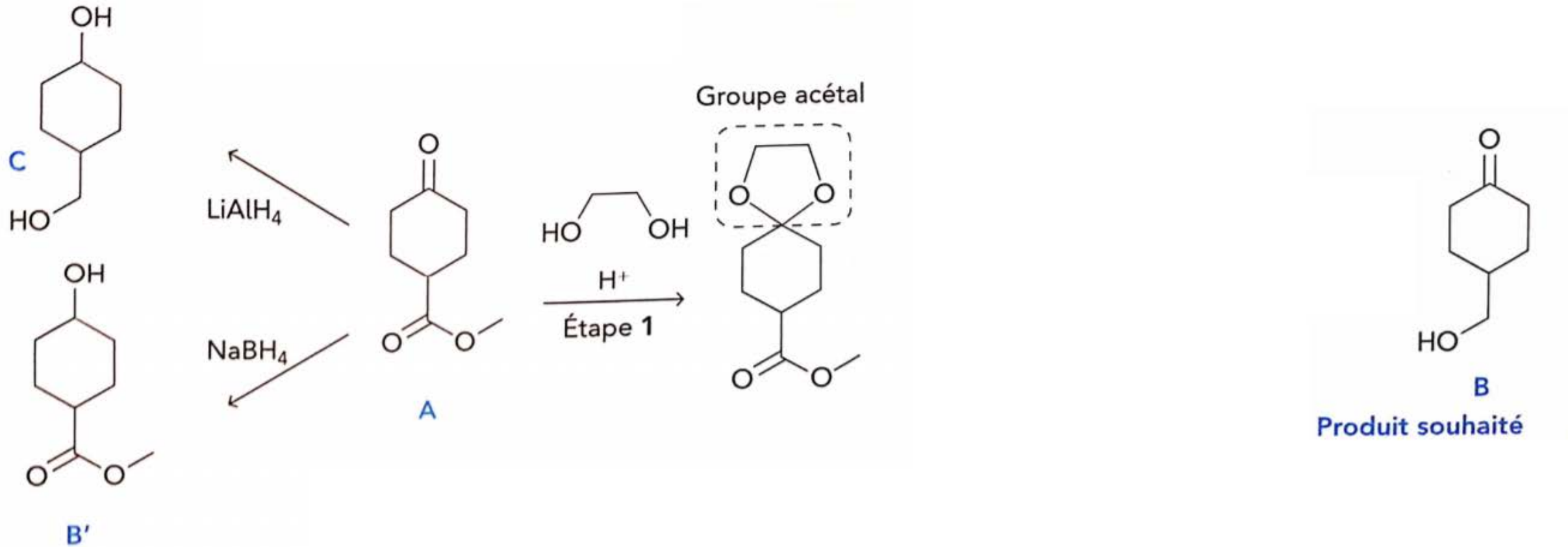
B

Produit souhaité

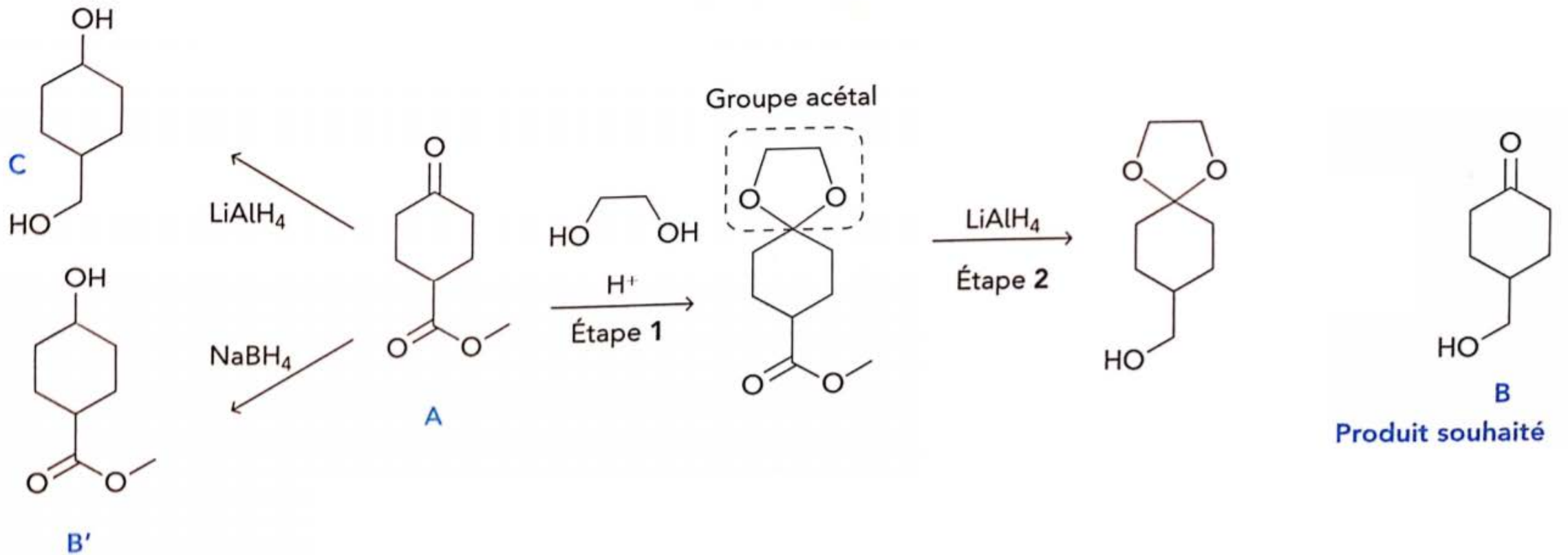
Protection de fonctions



Protection de fonctions



Protection de fonctions



Protection de fonctions

