

# 1<sup>er</sup> protocole de synthèse de l'aspirine

Acide salicylique

Anhydride acétique

Acide acétylsalicylique

Acide acétique

$$3.0 \text{ g} = 2.2.10^{-2} \text{ mol}$$

$$\sim 6.0 \text{ mL}$$
  
=  $6.4.10^{-2} \text{ mol}$ 

0,16€

0,11€















# 1<sup>er</sup> protocole de synthèse de l'aspirine

#### Acide salicylique

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





#### Anhydride acétique

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

Inflammable. Réagit au contact de l'eau.







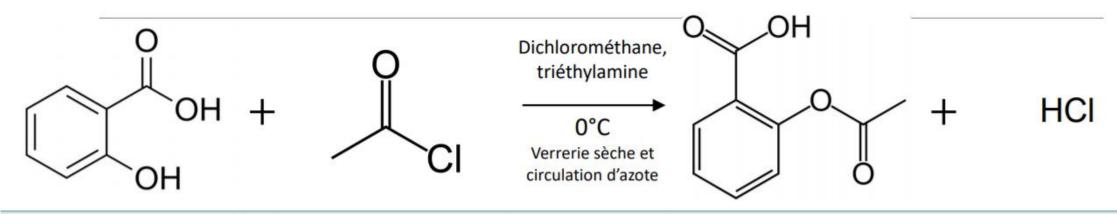
Acide acétylsalicylique



Acide acétique



# 2<sup>nd</sup> protocole de synthèse de l'aspirine



Acide salicylique

Chlorure d'acétyle

Acide acétylsalicylique

Chlorure d'hydrogène

 $3.0 \text{ g} = 2.2.10^{-2} \text{ mol}$ 

 $2,0 g = 2,5.10^{-2} \text{ mol}$ 

Dichlo: 85 mL

Triéth.: 4,0 g

0,16€

0,04€

0,61€





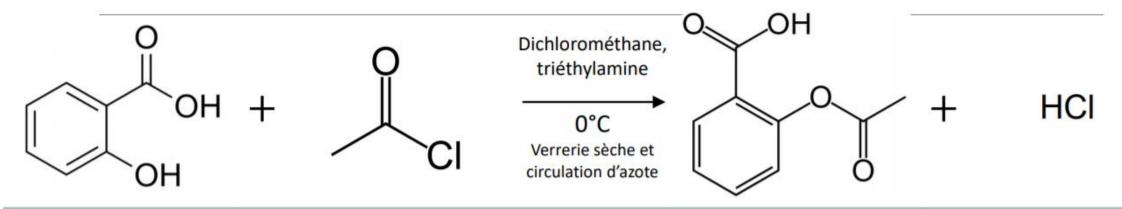








# 2<sup>nd</sup> protocole de synthèse de l'aspirine



#### Acide salicylique

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



#### Chlorure d'acétyle

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

Susceptible de provoquer le cancer.



### Acide acétylsalicylique

Chlorure d'hydrogène

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











# 1<sup>er</sup> protocole de synthèse de l'aspirine - OK

#### Acide salicylique

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





#### Anhydride acétique

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

Inflammable. Réagit au contact de l'eau.







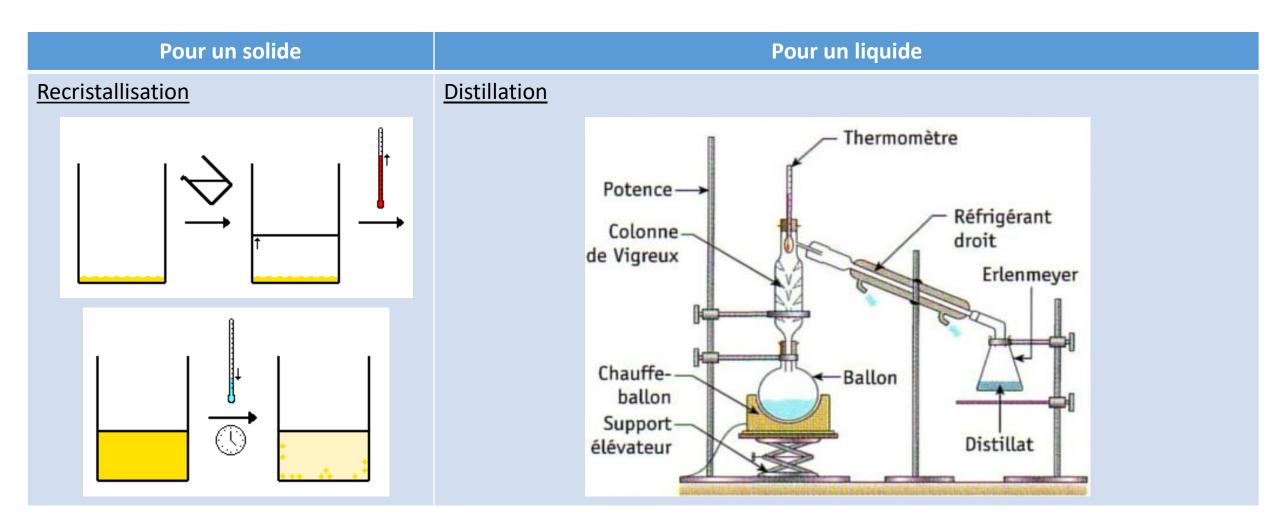
Acide acétylsalicylique



Acide acétique



### **Purification**

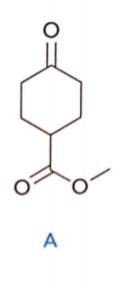


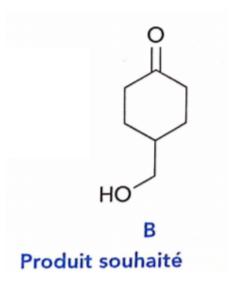
# Synthèse du paracétamol – Equation de réaction

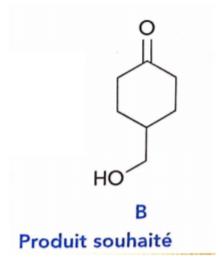
$$\stackrel{\mathsf{OH}}{\longrightarrow}$$
 + ?  $\stackrel{\mathsf{HO}}{\longrightarrow}$   $\stackrel{\mathsf{Parac\acute{e}tamol}}{\longrightarrow}$ 

## Chimiosélectivité

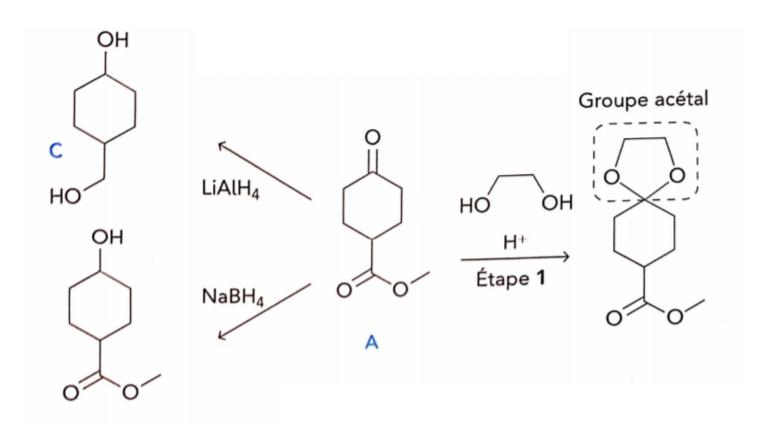
$$\frac{\delta}{HO} = \frac{NH_2}{\delta} + \frac{O}{10 \text{ min} \mid 80^{\circ}\text{C}} + \frac{O}{O} + \frac{O}{O}$$

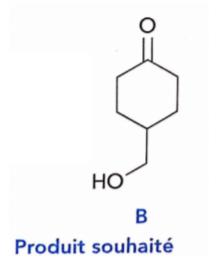






### Protection de fonctions -acetalisation





B'

B'