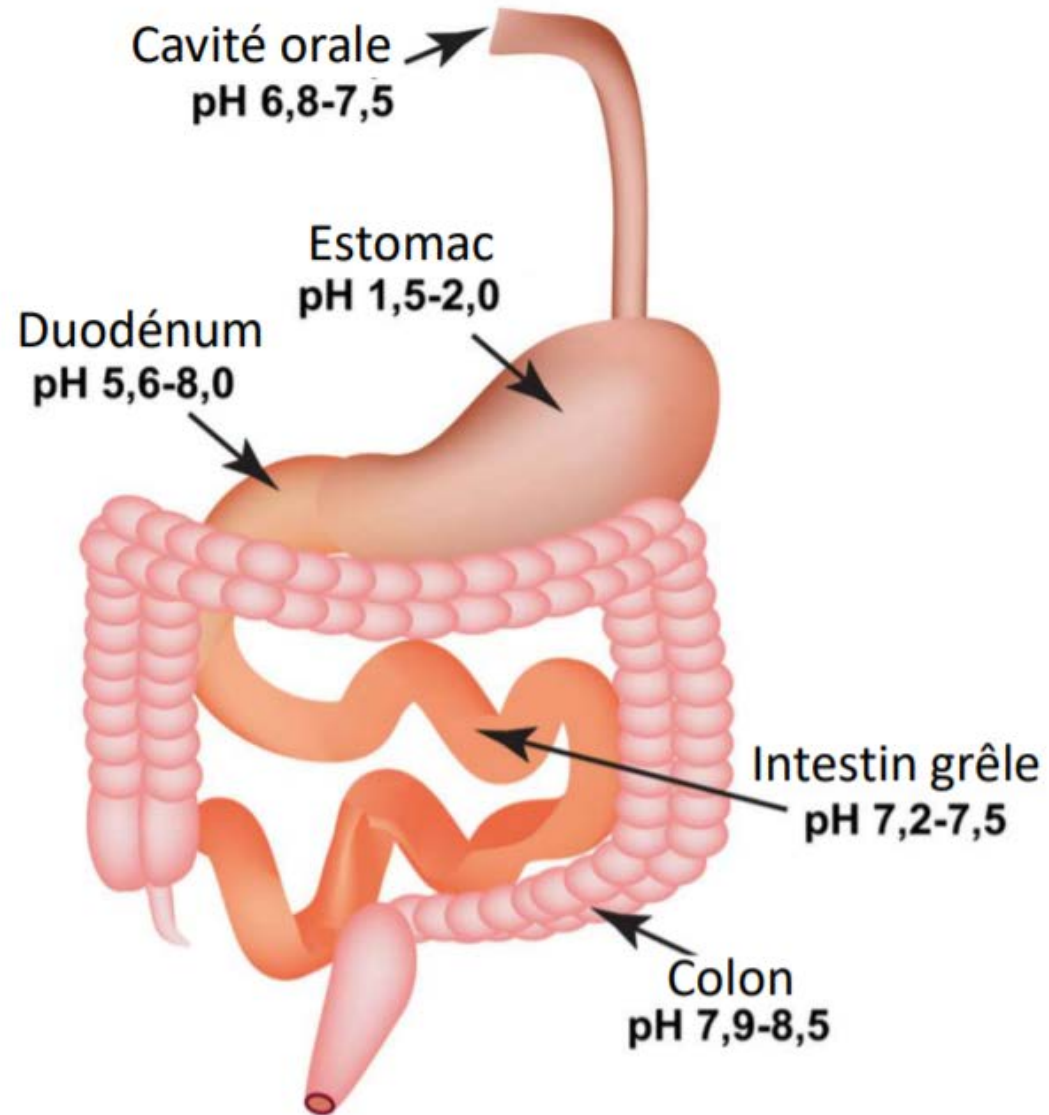


LC11 : Molécules de la santé

Définition de « médicament »

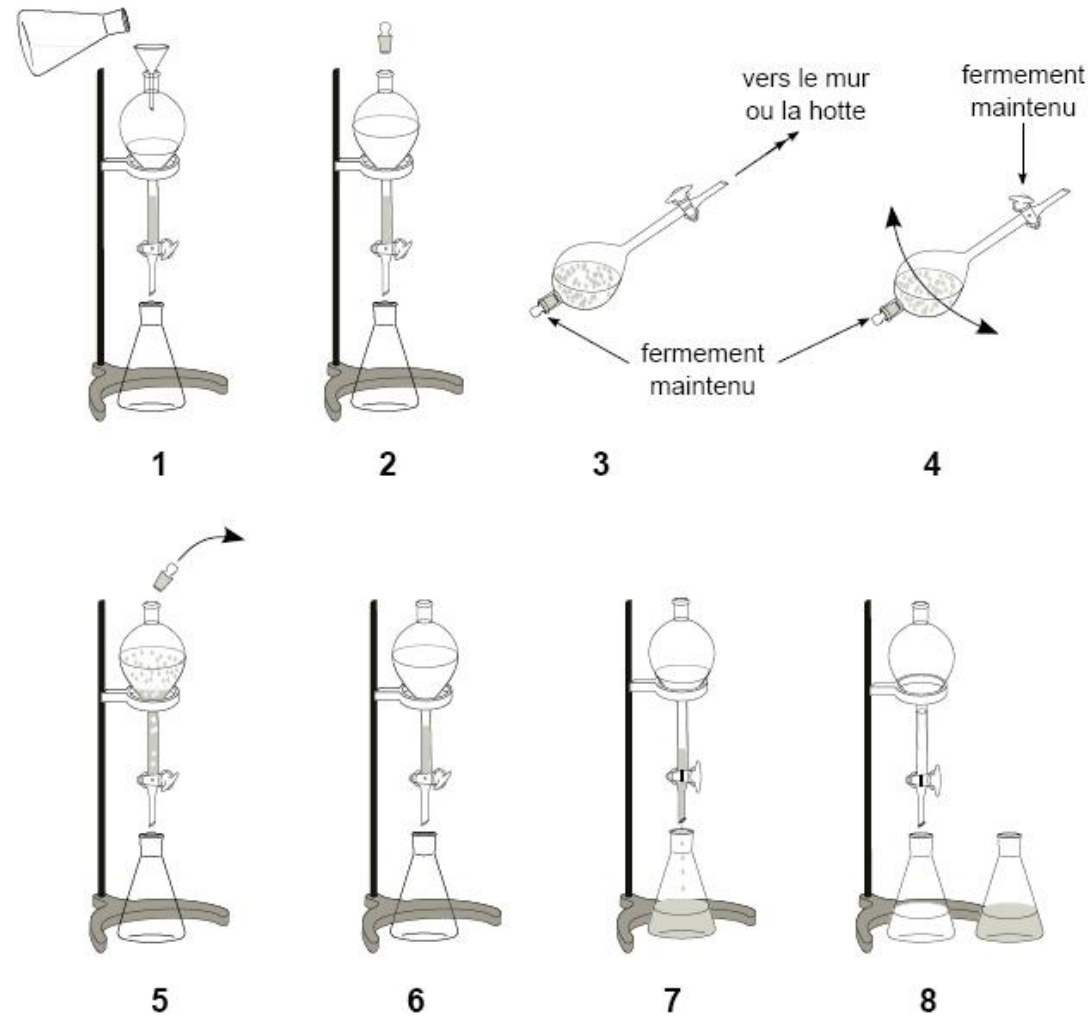
« On entend par médicament toute substance ou composition présentée comme possédant des **propriétés curatives ou préventives** à l'égard des maladies humaines ou animales [...] »

pH du système digestif



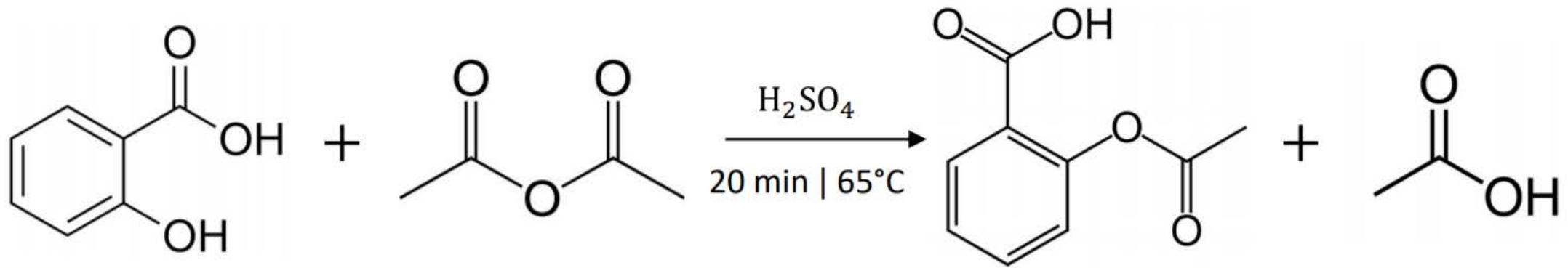
- Estomac : $pH \approx 2$
- Intestin : $pH \approx 8$

Extraction liquide-liquide



A.-S. Bernard, Techniques expérimentales en Chimie, Dunod

Synthèse de l'aspirine



Acide salicylique

Anhydride acétique

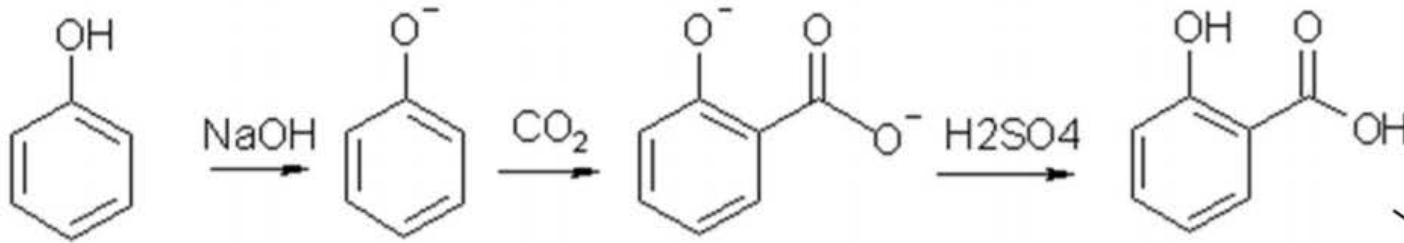
Acide acétylsalicylique

Acide acétique

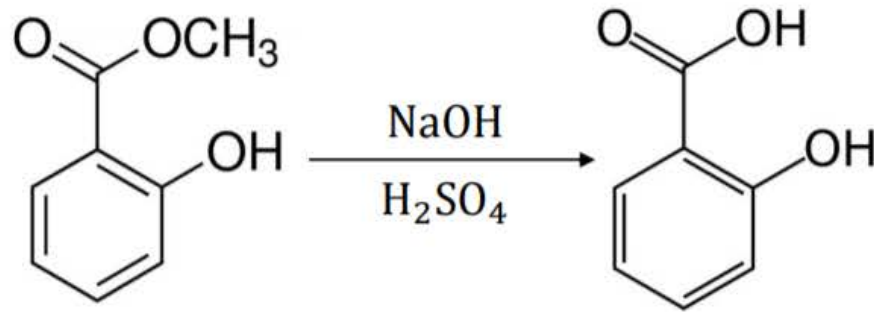
$3,0 \text{ g} = 2,2 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$

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

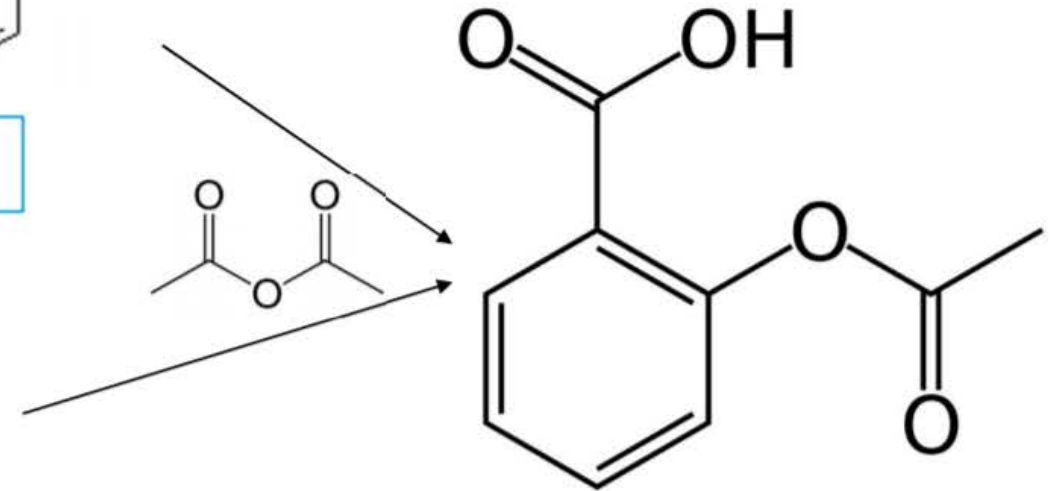
Deux synthèses de l'aspirine



Synthèse de Kolbe, à partir du phénol



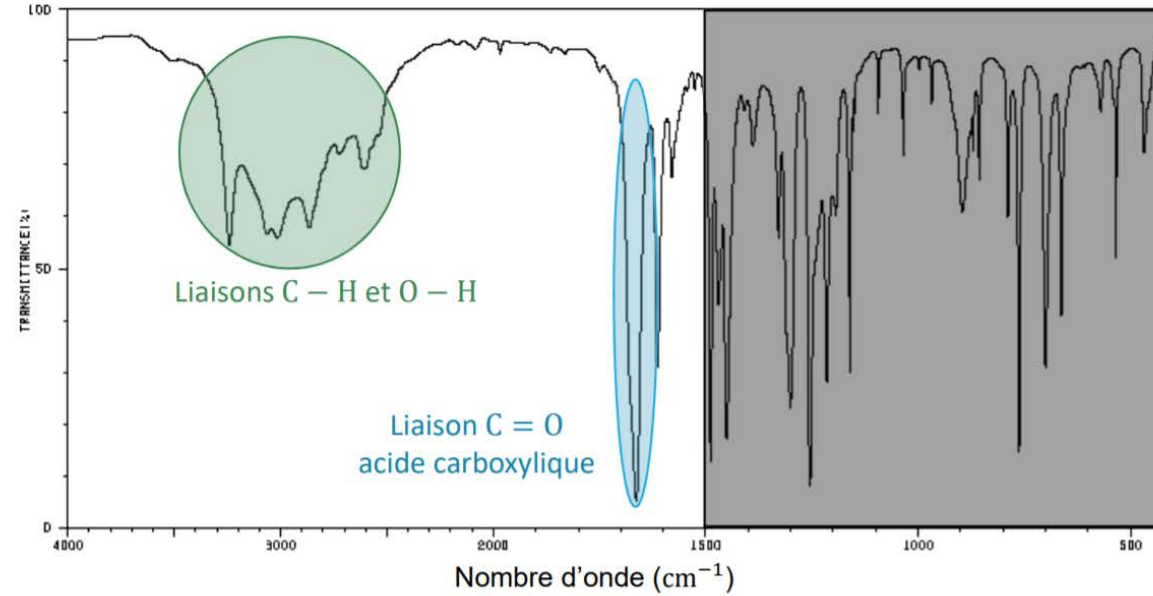
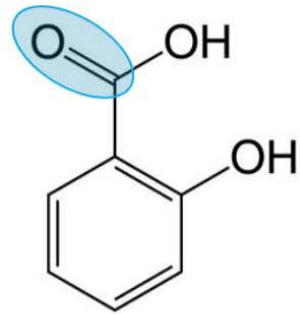
Hémisynthèse, à partir de l'essence de Gaulthérie



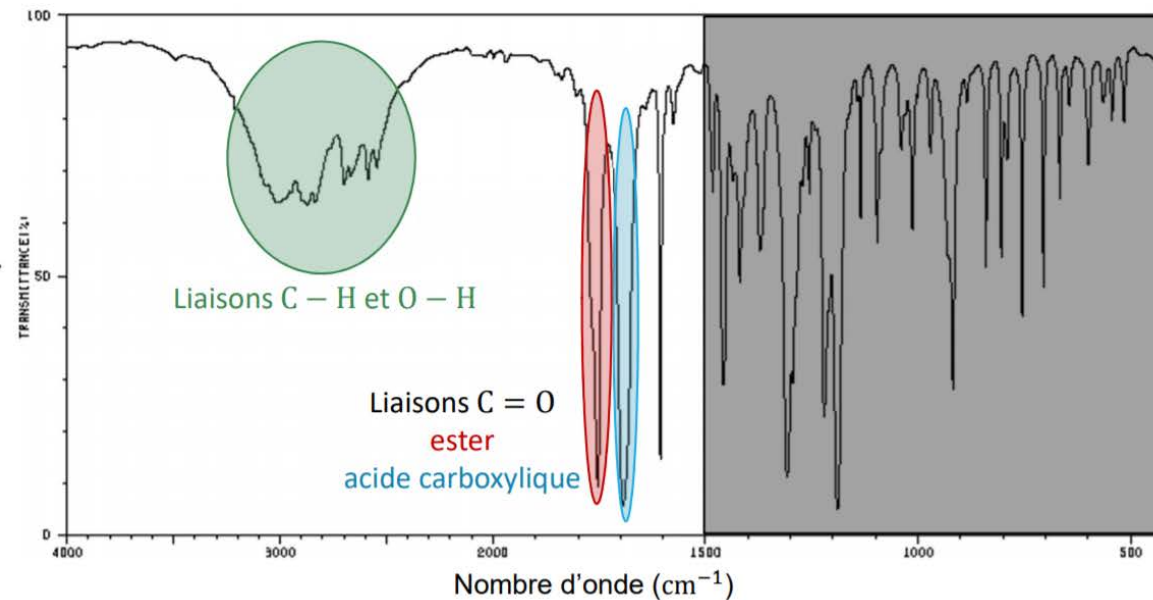
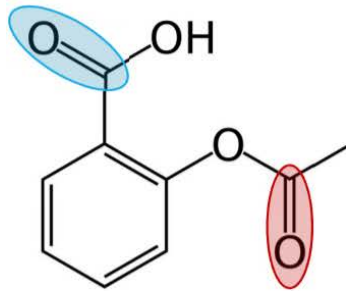
Aspirine

Comparaisons spectres IR réactif et produit

Acide salicylique



Acide acétylsalicylique



Dosage du diiode de la bétadine

