

1.1. Obtention de l'aspirine :**1.1.1. (0,25 pt) Quantité de matière d'anhydride éthanóïque introduite :**

On a introduit un volume $V = 14,0 \text{ mL}$ d'anhydride éthanóïque.

$$\mu = \frac{m}{V} \quad \text{soit } m = \mu \cdot V$$

$$n = \frac{m}{M} \quad \text{donc } n = \frac{\mu \cdot V}{M} \quad (\text{avec } \mu \text{ convertie en } \text{g} \cdot \text{L}^{-1} \text{ et } V \text{ en L})$$

$$n = \frac{1,082 \times 10^3 \times 14,0 \times 10^{-3}}{102} = \mathbf{0,149 \text{ mol}} \text{ d'anhydride éthanóïque}$$

(0,25 pt) Quantité de matière d'acide salicylique introduite :

On a introduit une masse $m' = 10,0 \text{ g}$ d'acide salicylique.

$$n' = \frac{m'}{M'}$$

$$n' = \frac{10,0}{138} = \mathbf{7,25 \times 10^{-2} \text{ mol}} \text{ d'acide salicylique}$$

(0,25 pt) Réactif limitant : 2 méthodes au choix

Méthode 1 : à privilégier quand les coefficients stœchiométriques sont égaux à 1

$n' < n$ et comme une mole d'anhydride éthanóïque réagit avec une mole d'acide salicylique, le réactif limitant est alors l'acide salicylique. **L'anhydride éthanóïque est introduit en excès.**

Méthode 2 : On peut aussi utiliser un tableau d'avancement.

équation chimique		acide salicylique + anhydride éthanóïque $\rightarrow$ aspirine + ...			
État du système	Avancement (mol)	Quantités de matière (mol)			
État initial	$x = 0$	n'	n	0	
En cours de transformation	x	$n' - x$	$n - x$	x	
État final	$x = x_{\max}$	$n' - x_{\max}$	$n - x_{\max}$	$x_{\max}$	

Si l'acide salicylique est limitant, alors $n' - x_{\max} = 0$, donc $n' = x_{\max}$.

Si l'anhydride éthanóïque est limitant alors $n - x_{\max} = 0$ donc $n = x_{\max}$.

Le réactif limitant est celui qui conduit à la valeur de l'avancement maximal la plus faible ; $n' < n$ donc il s'agit de l'acide salicylique et l'anhydride éthanóïque est en excès.

1.1.2. (0,25 pt) D'après l'équation de la réaction, une mole d'acide salicylique fournit une mole d'aspirine, or on dispose de n' mole d'acide salicylique, il se formera n' mole d'aspirine.

$$\mathbf{(0,25 \text{ pt}) } m(\text{aspirine}) = n' \cdot M(\text{aspirine})$$

$$m(\text{aspirine}) = 7,25 \times 10^{-2} \times 180 = \mathbf{13,0 \text{ g}}$$

Autre méthode : d'après le tableau d'avancement $n(\text{aspirine}) = x_{\max} = n'$

1.2 Suivi par chromatographie :**1.2.1. (0,75 pt) Sur une plaque pour CCM on va déposer différents prélèvements afin de s'assurer de la formation de l'aspirine.**

On trace sur la plaque, orientée en portrait, un trait à 1 cm du bord inférieur afin d'y effectuer les dépôts.

On dépose deux témoins à l'aide d'un **capillaire** : **l'acide salicylique** pur et **l'aspirine** du commerce.

On effectue ensuite les cinq dépôts correspondants aux prélèvements effectués dans le mélange réactionnel.

On dépose la plaque pour CCM dans la **cuve à chromatographie** avec l'**éluant**. On attend que le front du solvant monte suffisamment.

On révèle ensuite sous **UV** ou dans le permanganate de potassium.

1.2.2. (0,5 pt) Si le système réactionnel est dans son état final, tout l'acide salicylique doit être consommé. Sur le chromatogramme, il n'y aura plus de tâche correspondant à celle de l'acide salicylique, par contre on aura formé de l'aspirine. On doit obtenir une tâche à la même hauteur que celle obtenue avec l'aspirine du commerce.

2. Analyse spectrale des espèces chimiques intervenant dans la synthèse de l'aspirine

2.1. Spectre RMN de la molécule d'aspirine.

2.1.1. (0,25 pt + 0,25 pt)

Groupe ester

Groupe carboxyle

2.1.2. Carbone « a »

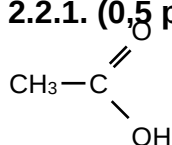
(0,25 pt) Le carbone voisin du carbone « a » ne possède pas d'atomes d'hydrogène, donc les atomes d'hydrogène liés au carbone « a » correspondent à un singulet.

Carbone « b »

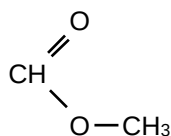
(0,25 pt) Le carbone « b » a deux carbone voisins, l'un porteur d'un atome d'hydrogène, l'autre n'en portant pas donc l'hydrogène du carbone « b » correspond à un doublet.

2.2. Spectre IR de la molécule d'acide éthanoïque.

2.2.1. (0,5 pt)



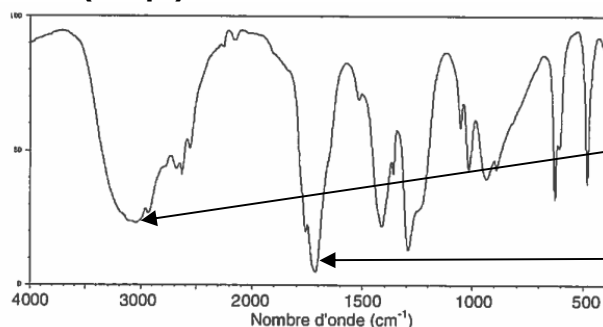
Acide éthanoïque



méthanoate de méthyle

Il s'agit d'un ester.

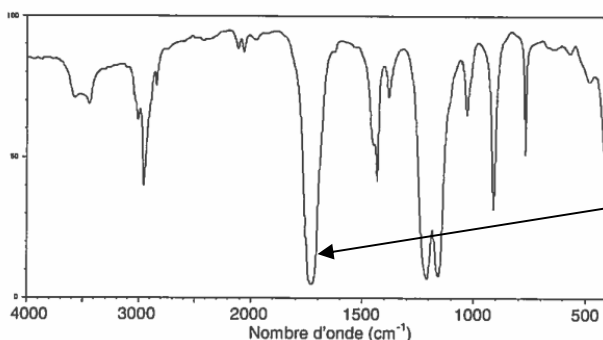
2.2.2. (0,5 pt)



Spectre IR 1

Bande à 2500 – 3200 cm^{-1}
Caractéristique de la liaison OH
de l'acide carboxylique

Bande à 1740 – 1800 cm^{-1}
Caractéristique de la liaison C = O
de l'acide carboxylique



Spectre IR 2

Bande à 1730 – 1750 cm^{-1}
Caractéristique de la liaison
C = O de l'ester

Le spectre IR1 correspond à celui de l'acide éthanoïque et le spectre IR2 à celui du méthanoate de méthyle.

3. Dosage d'un sachet d'aspirine



3.2. (0,5 pt) À l'équivalence d'un titrage, les réactifs sont introduits dans les proportions stœchiométriques : $n(\text{HA})_{\text{présente}} = n(\text{HO}^{-})_{\text{versée}}$

(0,25 pt) $n(\text{HA})_{\text{présente}} = c_{\text{B}} \cdot V_{\text{E}}$ dans dans $V_{\text{A}} = 100,0 \text{ mL}$ de solution

Soit $n(\text{HA})$ la quantité d'aspirine présente dans le sachet donc dans 500 mL de solution,

(0,25 pt) on a $n(\text{HA}) = 5$. $n(\text{HA})_{\text{présente}}$

$$m_{\text{exp}} = n(\text{HA}) \cdot M_{\text{aspirine}}$$

$$m_{\text{exp}} = 5 \cdot c_{\text{B}} \cdot V_{\text{E}} \cdot M_{\text{aspirine}}$$

(0,25 pt) $m_{\text{exp}} = 5 \times 1,00 \times 10^{-2} \times 10,7 \times 10^{-3} \times 180 = 9,63 \times 10^{-2} \text{ g} = 96,3 \text{ mg}$

3.3.
$$\left(\frac{\Delta m_{\text{exp}}}{m_{\text{exp}}} \right)^2 = \left(\frac{\Delta V_{\text{E}}}{V_{\text{E}}} \right)^2 + \left(\frac{\Delta c_{\text{B}}}{c_{\text{B}}} \right)^2$$

$$\frac{\Delta m_{\text{exp}}}{m_{\text{exp}}} = \sqrt{\left(\frac{\Delta V_{\text{E}}}{V_{\text{E}}} \right)^2 + \left(\frac{\Delta c_{\text{B}}}{c_{\text{B}}} \right)^2}$$

(0,25 pt)
$$\frac{\Delta m_{\text{exp}}}{m_{\text{exp}}} = \sqrt{\left(\frac{0,1}{10,7} \right)^2 + \left(\frac{0,02 \times 10^{-2}}{1,00 \times 10^{-2}} \right)^2} = 2 \times 10^{-2} = 2 \%$$

$$\Delta m_{\text{exp}} = \frac{\Delta m_{\text{exp}}}{m_{\text{exp}}} \cdot m_{\text{exp}}$$

(0,25 pt) $\Delta m_{\text{exp}} = 2 \times 10^{-2} \times 9,63 \times 10^{-2} = 2 \times 10^{-3} \text{ g} = 2 \text{ mg}$

Encadrement : $m_{\text{exp}} - \Delta m_{\text{exp}} < m_{\text{exp}} < m_{\text{exp}} + \Delta m_{\text{exp}}$

(0,25 pt) $94 \text{ mg} < m_{\text{exp}} < 98 \text{ mg}$

3.4. (0,5 pt) L'encadrement obtenu ne comprend pas la valeur de 100 mg mentionnée sur le sachet d'aspirine.

L'écart observé peut être dû : *(1 explication parmi celles-ci-dessous)*

- l'élève aurait dû rincer le sachet avec de l'eau distillée afin d'être certain de récupérer toute l'aspirine solide ;

- à la non dissolution totale de l'aspirine dans la solution ;

- à une mauvaise lecture du volume de 500,0 mL sur la fiole jaugée ;

- à une mauvaise détermination du volume équivalent V_{E} (changement de coloration difficile à repérer, mauvaise lecture sur la burette) ;

- erreur dans le prélèvement du volume V_{A} à doser.

4. Autre forme de l'aspirine, moins agressive pour l'estomac

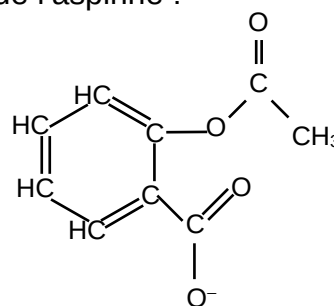
4.1. (0,25 pt) Établissons le diagramme de prédominance de l'aspirine :

↑
HA prédomine
Aspirine
pK_A = 3,5
pH

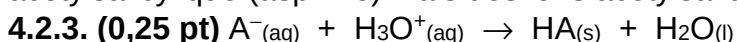
(0,25 pt) Dans l'estomac, à pH = 2, l'aspirine prédomine.

4.2.1. Formule semi-développée de l'ion acétylsalicylate :

(0,25 pt)



4.2.2. (0,25 pt) La catalgine est soluble dans l'eau car elle ne contient pas d'acide acétylsalicylique (aspirine) mais des ions acétylsalicylate.



Ion acétylsalicylate Aspirine