

Travaux pratiques

C16,04 — Stratégie de la synthèse organique

1. Documents

1.1. Le paracétamol

Le médicament

Le paracétamol (ou acétylaminophène) est la dénomination commune d'un médicament d'usage très répandu, qui entre dans la composition de nombreuses spécialités pharmaceutiques telles que, par exemple, le Doliprane®, l'Efferalgan® ou le Dolko®. Il peut se présenter sous différentes formes ou conditionnements : sirops, poudres à diluer, suppositoires, gélules, comprimés effervescents, cachets... Il fait effet environ 20 min après la prise du médicament, durant environ 4 heures et présente une remarquable tolérance à dose thérapeutique.

Le paracétamol a une activité **analgésique** (atténuation de la sensibilité à la douleur) et **antipyrrétique** (lutte contre la fièvre) d'intensité comparable à celle de l'aspirine mais n'a pratiquement pas d'effet sur l'inflammation. Il est utilisé dans les états fébriles et douloureux.

Le paracétamol n'a pas les effets secondaires de l'aspirine, ne provoque pas de lésion de la muqueuse gastrique et n'interfère pas avec l'agrégation plaquettaire.

Aspirine et paracétamol sont en général regroupés sous le terme générique **d'analgésiques périphériques** car ils agissent principalement au niveau de la lésion qui entraîne la douleur c'est à dire là où se situent les terminaisons des fibres nerveuses situées dans la peau, les muscles, les viscères, les articulations et les vaisseaux.

La Véganine®, médicament prescrit dans le traitement symptomatique de la douleur et de la fièvre quelles que soient leur origine et leur intensité, associe les propriétés analgésiques et anti-inflammatoires de l'aspirine, analgésiques et antipyrrétiques du paracétamol, antalgiques (lutte contre la douleur) et sédatives de la codéine.

Les intoxications au paracétamol

Disponible sans ordonnance en pharmacie, le paracétamol n'en reste pas moins un médicament dont la **posologie** doit être respectée sans quoi des répercussions graves sur la santé peuvent être occasionnées...

En cas de **surdosage**, le paracétamol présente une **toxicité hépatique importante**, c'est-à-dire un risque de lésion du foie.

Les intoxications au paracétamol peuvent dans certains cas s'avérer mortelles :

- en cas d'ingestion massive chez les personnes fragiles, enfants et personnes âgées ;
- chez les personnes ayant le foie malade.

Lors de prise en charge précoce (délai de 6 à 10 heures) un antidote participe au traitement : la N-acétylcystéine.

Il n'est pas toujours évident de déceler une intoxication au paracétamol. Dans les heures qui suivent l'intoxication, il y a parfois des troubles digestifs, des anorexies, nausées, vomissements, diarrhées et sueurs, mais le plus souvent les intoxiqués ne se plaignent de rien. Attention, l'absence de symptôme pendant les 24 premières heures ne préjuge en rien de la bénignité ou de la gravité de l'intoxication ! Le foie peut en effet se détruire silencieusement et au bout de trois jours, lorsque les signes sont patents, il est souvent trop tard !!!

Conclusion

Le paracétamol est très utilisé en automédication, cependant comme pour tous les médicaments, il ne doit pas être pris à la légère.

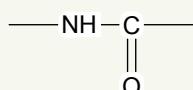
1. Il est important de toujours espacer chaque prise de paracétamol de 4 heures au minimum.

- chez l'adulte : 1000 mg, 1 à 3 fois par jour en espaçant les prises de 4 heures ou 500 mg, 1 à 6 fois par jour ;
 - chez l'enfant : 60 mg par jour et par kilo, en 4 prises espacées de 4 heures.

2. Attention ! Avoir toujours à l'esprit que certains médicaments contiennent déjà du paracétamol (Humex Fournier®, Actifed®, Di-antalvic®, Fervex rhume®, Febrectol®, pour n'en citer que quelques-uns...). Il faut donc toujours vérifier la composition des médicaments de façon à ne pas dépasser la quantité maximale de paracétamol sur 24h.

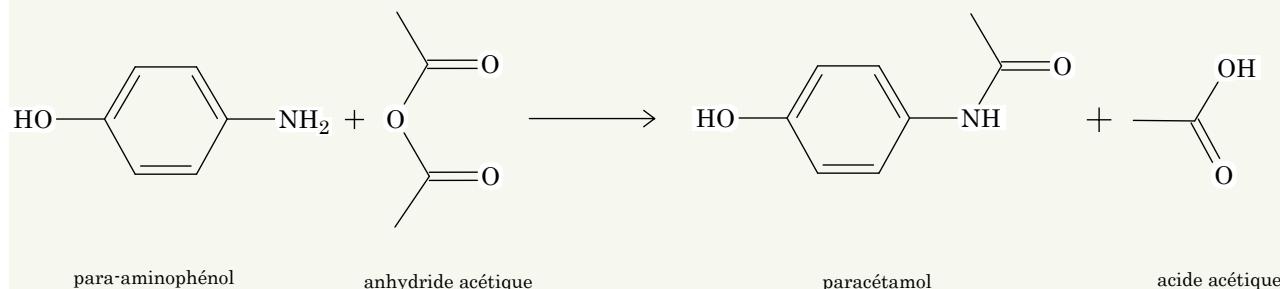
1.2. Synthèse d'une amide

Groupe caractéristique des amides :



Un amide est obtenu par action d'un anhydride d'acide sur une amine.

La réaction en milieu acide entre le groupe $-NH_2$ du 4-aminophénol et l'anhydride d'acide constitue la dernière étape de la synthèse du paracétamol.



Le produit obtenu est ensuite cristallisé, filtré et séché, puis purifié par recristallisation.

L'identification est faite par mesure de la température de fusion. La pureté du produit obtenu est vérifiée par C.C.M.

1.3. Données

Données physico-chimiques	Propriétés	Solubilité dans l'eau
anhydride acétique ($M = 102$ g/mol)	<ul style="list-style-type: none"> — Liquide très volatil et irritant — Densité : 1,08 — Température de fusion : 186°C — Température d'ébullition : 284°C 	Réagit totalement en donnant l'acide dont il est issu.
paracétamol ($M = 151$ g/mol)	<ul style="list-style-type: none"> — Poudre cristalline blanche — Température de fusion : 168 - 172°C — Température d'ébullition : 388°C 	<ul style="list-style-type: none"> — à 20°C, 10 g/L — à 100°C, 250 g/L
4-aminophénol ($M = 109$ g/mol)	<ul style="list-style-type: none"> — Solide blanc — Température de fusion : 186°C — Température d'ébullition : 284°C — Nocif par inhalation, par contact avec la peau et par ingestion 	<ul style="list-style-type: none"> — à 20°C, 8 g/L — à 60°C, 33 g/L — à 100°C, 85 g/L — solubilité augmentée en présence d'acide éthanoïque
acide éthanoïque ($M = 60$ g/mol)	<ul style="list-style-type: none"> — Liquide incolore — Densité : 1,05 	Très grande solubilité de 0°C à 100°C

- Déplacer l'index mobile de sorte qu'il indique la température de fusion de l'échantillon → étalonnage OK.
- **Nettoyer la plaque à nouveau puis déterminer précisément la température de fusion de votre produit.**

2.4.3. Chromatographie sur couche mince

- Sur la plaque CCM, à 1 cm du bas, tracer au crayon à papier un trait de dépôt, sans trop appuyer.
- Faire 3 croix sur le trait A, PC, PS.
- Dissoudre une pointe de spatule de 4-aminophénol, paracétamol commercial et votre paracétamol dans 1 mL d'éthanol.
- Faire, à l'aide d'un capillaire, sur les croix, des dépôts respectivement des solutions précédentes.
- Mettre dans la cuve un fond d'éluant [CHCl_3 (chloroforme) et CH_3OH (méthanol) : 60/40 en volume].
- Introduire la plaque dans la cuve ; refermer.
- **NE PLUS BOUGER LE CUVE.**
- Attendre que le front de l'éluant ait presque atteint le haut de la plaque ; retirer la plaque.
- Révéler le chromatogramme sous la lampe UV, entourer les taches qui apparaissent.

3. Questions (toutes les séances)

1. Synthèse

- 1.1. Légendez le schéma du montage du chauffage à reflux.
- 1.2. Quel est l'intérêt du chauffage à reflux ?
- 1.3. Quel est le rôle de l'acide éthanoïque ?
- 1.4. Pourquoi doit-on chauffer le mélange 4-aminophénol/solution d'acide éthanoïque ?

2. Extraction du produit

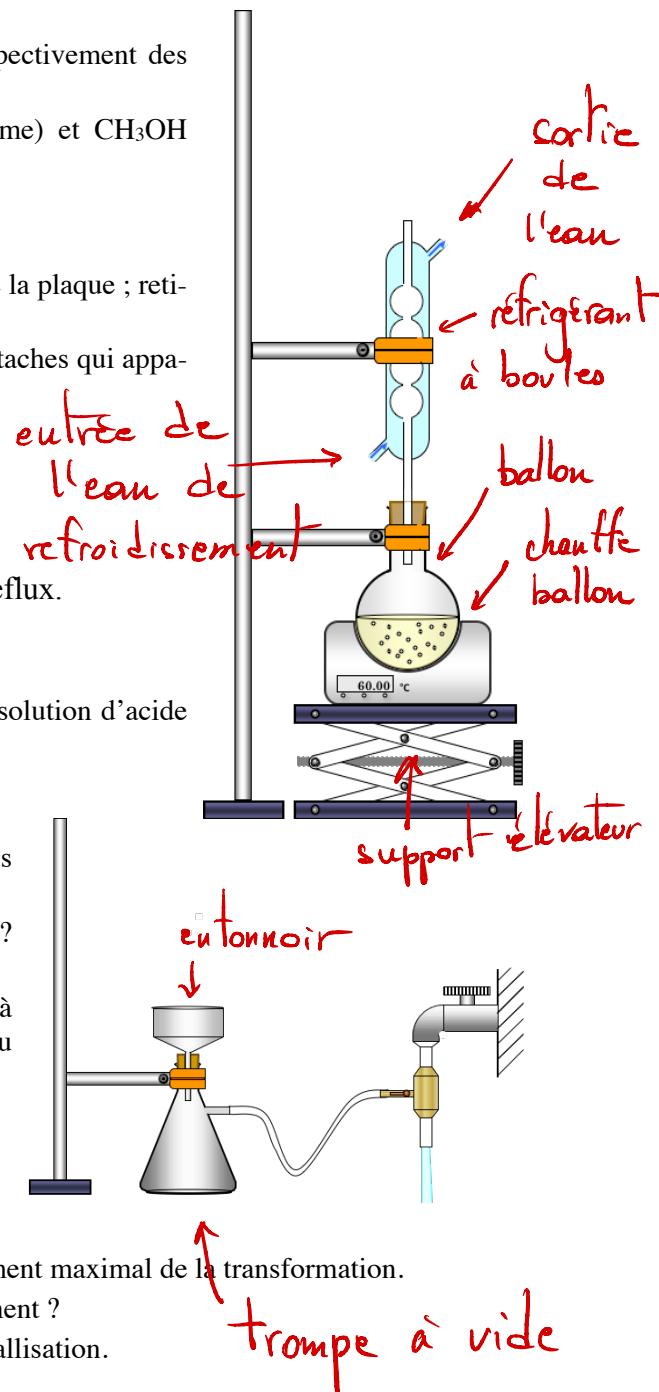
- 2.1. Légendez le schéma du montage pour la filtration sous pression réduite.
- 2.2. Pourquoi ne procède-t-on pas à une filtration simple ? Quel est l'intérêt de la trompe à eau ?
- 2.3. Après la filtration, pourquoi faut-il laver les cristaux à l'eau avec un minimum d'eau ? Pourquoi de l'eau glacée ?

3. Recristallisation et rendement

- 3.1. Quel est le but d'une recristallisation ?
- 3.2. Écrire l'équation de la réaction de synthèse.
- 3.3. À l'aide d'un tableau d'avancement, déterminer l'avancement maximal de la transformation.
- 3.4. En déduire la masse de paracétamol obtenu théoriquement ?
- 3.5. Indiquer la masse de votre produit obtenu après recristallisation.
- 3.6. Définir le rendement.
- 3.7. Calculer le rendement de votre synthèse. Conclure.

4. Identification et pureté

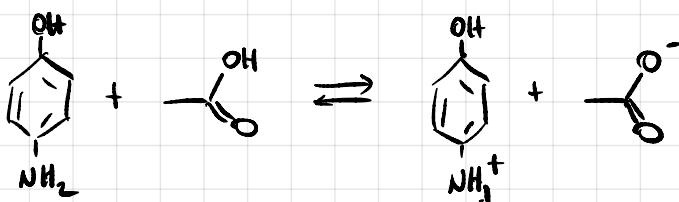
- 4.1. Citer différentes techniques d'identification.
- 4.2. Comparer le résultat de votre température de fusion à la valeur théorique. Conclure.



1.2 Rallonge à reflux → au chauffe de façon à améliorer la cinétique de la réaction (et aussi parfois pour améliorer la solubilité des réactifs si nécessaire) → ou organiser un reflux de façon à ne pas perdre de matière.

1.3 L'acide éthanoïque est utilisé pour améliorer la solubilité du 4-amino phénol dans l'eau

Pas demandé.



La protonation fait apparaître une entité chargée donc soluble dans l'eau.

1.4 On chauffe le mélange acide éthanoïque / 4-amino phénol afin d'améliorer la solubilité de ce dernier dans l'eau et de rendre la réaction ci-dessus possible (pas de réaction possible si les réactifs ne sont pas dans la même phase).

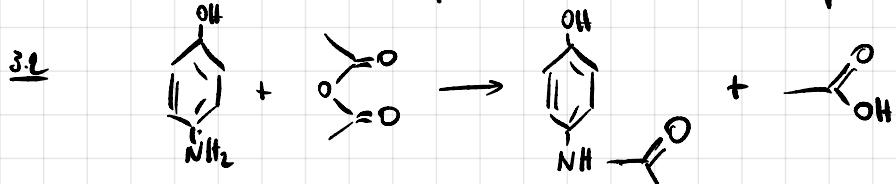
2.2 La filtration sur Buchner est plus efficace que la filtration simple, on peut utiliser des filtres bien plus fins.

La trompe à eau crée une dépression qui "aspire" le filtrat.

2.3 Il faut laver les cristaux car il subsiste des impuretés.

Il faut laver avec un minimum d'eau pour ne pas solubiliser les cristaux. | On ne veut pas perdre de cristaux.
Il faut laver avec de l'eau froide car cela diminue leur solubilité.

3.1 Recristallisation: l'objectif est de retirer les impuretés emprisonnées dans les cristaux.



3.3 $n(4\text{-amino phénol}) = n_0(4\text{-amino phénol}) - x$
 $n(\text{anhydride}) = n_0(\text{anhydride}) - x$
 $n(\text{paracétamol}) = x$

Pour état quelconque du système.

3.4 Quel est le réactif limitant ?

$$* n_0(4\text{-amino phénol}) = \frac{m(4\text{-amino phénol})}{M(4\text{-amino phénol})} = \frac{2,8 \text{ g}}{103 \text{ g/mol}} = 2,6 \times 10^{-2} \text{ mol}$$

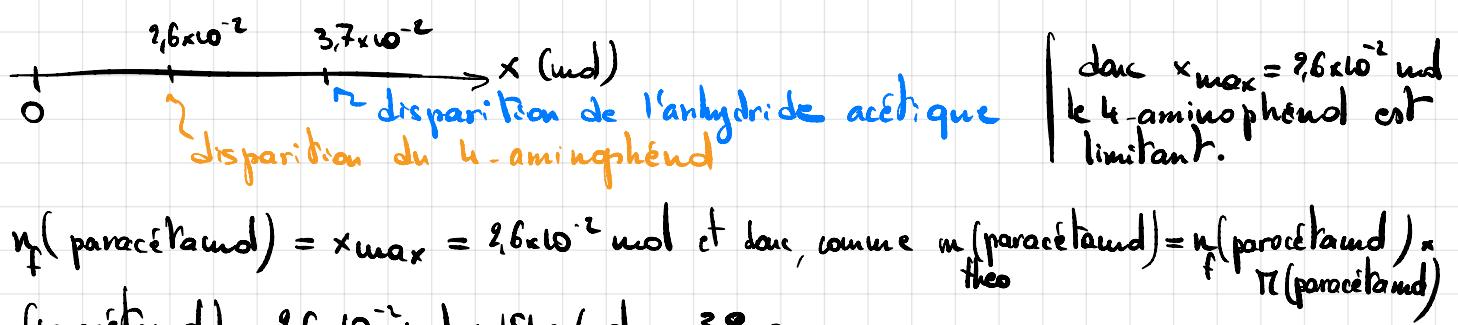
$$n_0(\text{anhydride}) = \frac{m(\text{anhydride})}{M(\text{anhydride})} = \frac{\rho(\text{anhydride}) \times V(\text{anhydride})}{M(\text{anhydride})}$$

$$= \frac{1,08 \times 1,0 \times 10^3 \text{ g/L} \times 3,5 \times 10^{-3} \text{ L}}{102 \text{ g/mol}} = 3,7 \times 10^{-2} \text{ mol}$$

$$* n(4\text{-amino phénol}) \geq 0 \Leftrightarrow n_0(4\text{-amino phénol}) - x \geq 0 \Leftrightarrow x \leq n_0(4\text{-amino phénol})$$

$$\Leftrightarrow x \leq 2,6 \times 10^{-2} \text{ mol}$$

$$n(\text{anhydride}) \geq 0 \Leftrightarrow n_0(\text{anhydride}) - x \geq 0 \Leftrightarrow x \leq n_0(\text{anhydride}) \Leftrightarrow x \leq 3,7 \times 10^{-2} \text{ mol}$$



* $n_f(\text{paracétamol}) = x_{max} = 2,6 \times 10^{-2} \text{ mol}$ et donc, comme $m(\text{paracétamol}) = \frac{n_f(\text{paracétamol})}{M_f(\text{paracétamol})} \cdot M_f(\text{paracétamol}) = 2,6 \times 10^{-2} \text{ mol} \times 151 \text{ g/mol} = 3,9 \text{ g}$

3.5

3.6 Rendement: $r = \frac{\text{masse produit effectivement obtenu}}{\text{masse produit obtenue si aucune perte (théorique ou expérimentale)}}$

3.7

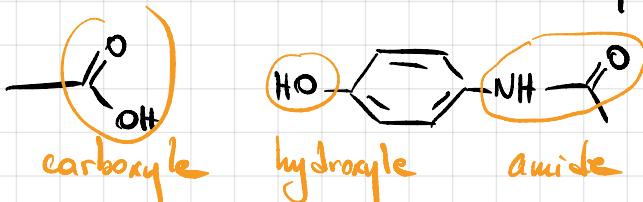
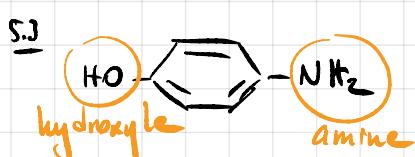
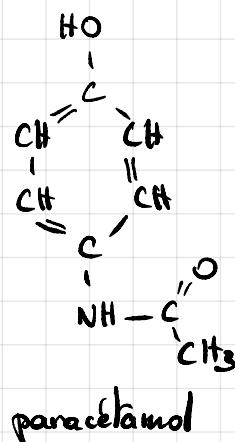
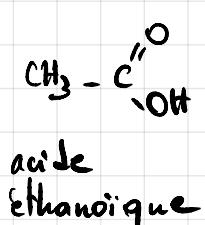
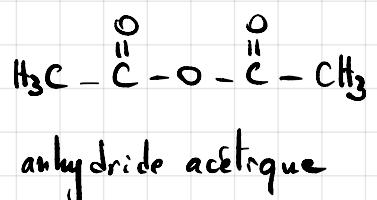
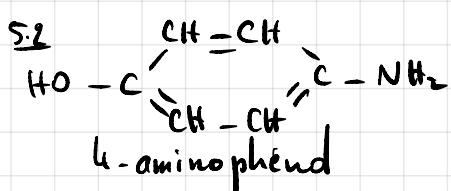
4.1 Identification: CCT ou détermination du point de fusion (au banc Kofler)

4.2

4.3

5.1 4-aminophénol C_6H_7NO anhydride acétique $C_4H_6O_3$

acide éthanoïque $C_2H_4O_2$ paracétamol $C_9H_9NO_2$



5.4 La réaction est une substitution puisqu'un H du groupe amine est remplacé par la chaîne $\text{C}-\text{O}-\text{C}-\text{H}$

5.5 sur étoussé

5.6 La réaction entre le 4-aminophénol et l'anhydride acétique est sélective. L'anhydride acétique est un réactif chimio-sélectif. vis à vis du 4-aminophénol.