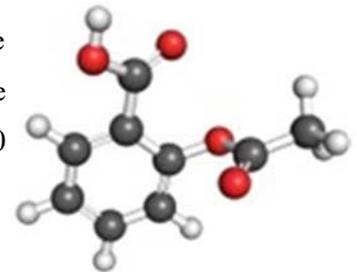


Chapitre 3 : Feuille d'exercices n°2

NOM :	Prénom :	Classe :
... / 10	Je sais travailler dans le calme et avec mon groupe : ... / 2 pts	
	Je sais utiliser une formule chimique : ... / 1 pt	
	Je sais proposer une expérience pour vérifier une hypothèse : ... / 2 pts	
	Je sais présenter un calcul : ... / 3 pts	
	Je sais écrire un résultat avec une unité : ... / 1 pt	
	Je sais écrire une phrase réponse a un problème : ... / 1 pt	

Exercice n°1 : L'aspirine

L'acide acétylsalicylique est plus connu sous le nom d'aspirine. C'est la substance active de nombreux médicaments utilisés dans les traitements de la douleur (antalgique), de la fièvre (antipyrétique) et des inflammations (anti-inflammatoire). En France, plus de 200 médicaments commercialisés contiennent de l'aspirine.



Modèle moléculaire de l'aspirine

Formule chimique de l'aspirine : $C_9H_8O_4$

- 1) Indiquer le nombre d'atomes d'oxygène présents dans la molécule d'aspirine.

.....

- 2) Indiquer la composition atomique de la molécule d'aspirine.

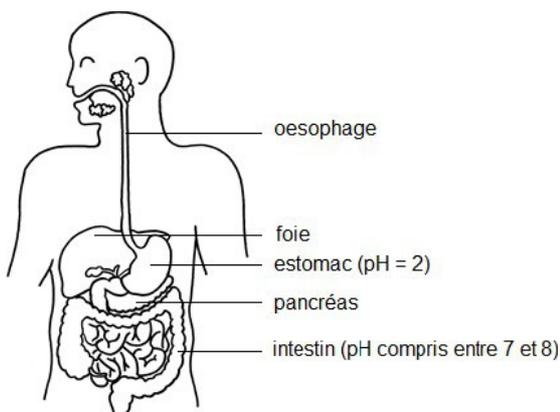
.....

.....

.....

- 3) Pour certains traitements médicaux particuliers, le médecin prescrit des gélules d'aspirine **gastrorésistantes** afin que l'absorption de la substance active se fasse au niveau de l'intestin plutôt qu'au niveau de l'estomac. Comme leur nom l'indique, les gélules gastrorésistantes résistent à l'acidité de l'estomac, dite acidité gastrique, grâce à la pellicule spécifique dont elles sont enrobées.

Document 1. Le système digestif



En exploitant le document 1, proposer un protocole expérimental réalisable en laboratoire permettant de prouver qu'une gélule d'aspirine gastrorésistante résiste à l'acidité gastrique. On pourra formuler la réponse sous forme de texte et/ou de schémas.

.....

.....

.....

.....

.....

