

	REPUBLIQUE DE CÔTE D'IVOIRE	ANNEE SCOLAIRE 2026-2027
	MINISTERE DE L'EDUCATION NATIONALE ET DE L'ALPHABETISATION.	DUREE : 40 min
	Site : www.fomesoutra.com	
	EPREUVE DE : CHIMIE	COEFFICIENT :
	NIVEAU : 1 ^{ière} C&D	SERIE :

COURS DE VACANCES : GENERALITES SUR LES COMPOSES ORGANIQUES

L'acide acétylsalicylique appelé communément aspirine est un médicament vendu en pharmacie. Sa formule brute générale est de la forme $C_xH_yO_z$.

Des élèves de 1^{ère} C du Lycée Leboutou de Dabou ont découvert dans une revue scientifique de leur établissement que la combustion d'une masse $m_A = 9$ g de ce composé libère 19,8 g de dioxyde de carbone et 3,6 g d'eau.

Ils te sollicitent pour les aider à déterminer la formule brute de l'aspirine.

On donne : masses molaires atomiques(en g/mol) : $M_C = 12$; $M_H = 1$; $M_O = 16$

1-Cite les éléments chimiques contenus dans la molécule d'aspirine.

2-Ecris l'équation-bilan de la combustion complète de l'aspirine dans le dioxygène.

3-Détermine le pourcentage en masse de chaque élément chimique

4-Etablis la formule brute de l'aspirine.

FOMESOUTRA.COM

