

	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'analyse de la quinine montre que 154 g de ce composé contient :

- 114 g de carbone
- 10 g d'hydrogène
- 16 g d'oxygène
- 14 g d'azote

Sa masse molaire est $M=308$ g/mol

1-Détermine la composition centésimale massique de la quinine.

2-Déduis-en sa formule brute.

On donne : masses molaires atomiques(en g/mol) : $M_C=12$; $M_H=1$; $M_O=16$, $M_N=14$

FOMESOUTRA

