

INTERROGATION ECRITE DE CHIMIE

EXERCICE 1 :

La densité d'un composé organique gazeux A contenant 82,8% de carbone vaut 2.

1. Calculer sa masse molaire.
2. Quelle est sa formule brute s'il est formé uniquement de carbone et d'hydrogène ? Donner son nom.

EXERCICE 2 :

Un composé organique B de formule brute C_xH_yO contient en masse 64,87% de carbone, 13,51% d'hydrogène et 21,62% d'oxygène.

1. Déterminer la masse molaire de B.
2. Déterminer la formule brute de B.

Données : $M(C) = 12 \text{ g/mol}$; $M(H) = 1 \text{ g/mol}$; $M(O) = 16 \text{ g/mol}$.