

Lors d'une analyse de sang, on étudie la glycémie de la personne, c'est-à-dire le taux de glucose dans le sang. Le glucose a pour formule $C_6H_{12}O_6$. L'analyse de la glycémie à jeun d'une personne donne un taux de glucose correspondant à 0,008 mol/L

1.1 Calcule la masse molaire moléculaire M du glucose. (01 pt) .

1.2 Détermine la concentration massique C_m du glucose dans le sang de cette personne. (02 pts)-

1.3 La glycémie est normale si la concentration massique du glucose dans le sang- est comprise entre 0,75 g/L et 1,10 g/L. La glycémie de cette personne est-elle normale ? (01 pt)

On donne les masses molaires: $M(C) = 12 \text{ g.mol}^{-1}$; $M(H) = 1 \text{ g.mol}^{-1}$; $M(O) = 16 \text{ g.mol}^{-1}$

2014 : Acides

Écrit par Yaye Sadio

Mardi, 20 Octobre 2015 15:40 - Mis à jour Mardi, 20 Octobre 2015 15:44
