

2015 : Etude d'une solution de vitamine C

Écrit par Yaye Sadio

Lundi, 21 Septembre 2015 12:57 - Mis à jour Mercredi, 27 Décembre 2017 15:02

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

La vitamine C est un médicament utilisé en particulier contre la fatigue. Sa formule brute est $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$. Un comprimé contient une masse $m = 500$ mg de vitamine C.

1-1 Calcule la masse molaire de la vitamine C. (01 pt)

1-2 On prépare une solution en dissolvant un comprimé de vitamine C dans 250 mL d'eau pure. La dissolution s'est faite sans changement de volume.

1-2-1 Calcule la quantité de matière de vitamine C dans la solution. (01 pt)

2015 : Etude d'une solution de vitamine C

Écrit par Yaye Sadio

Lundi, 21 Septembre 2015 12:57 - Mis à jour Mercredi, 27 Décembre 2017 15:02

1-2-2 Calcule la molarité de la solution. En déduire sa concentration massique. **(02pts)**

Corrigé