

Corrigé 2015 : Etude d'une solution de vitamine C

Écrit par Yaye Sadio

Lundi, 21 Septembre 2015 13:44 - Mis à jour Mercredi, 27 Décembre 2017 15:09

1-1 Masse molaire :

$${\tex}M(C_{\{6\}}H_{\{8\}}O_{\{6\}})=176\text{g. mol}^{\{-1\}}{\tex} \quad (1 \text{ pt})$$

1-2-1 Quantité de matière de vitamine C dans la solution :

$${\tex}n=\frac{m}{M} {\tex}$$

1-2-2 Molarité de la solution :

Corrigé 2015 : Etude d'une solution de vitamine C

Écrit par Yaye Sadio

Lundi, 21 Septembre 2015 13:44 - Mis à jour Mercredi, 27 Décembre 2017 15:09

$$C = \frac{n}{V} \longrightarrow C = \frac{2,8 \cdot 10^{-3}}{0,25} = 1,12 \cdot 10^{-2} \text{ mol/L..} \quad (1 \text{ pt})$$

Concentration massique :

$$C_m = C \times M \longrightarrow C_m = 1,12 \cdot 10^{-2} \times 176 = 1,97 \cdot 10^{-2} \text{ g.L}^{-1} = 2,0 \text{ g.L}^{-1} \quad (1 \text{ pt})$$

[Retour](#)