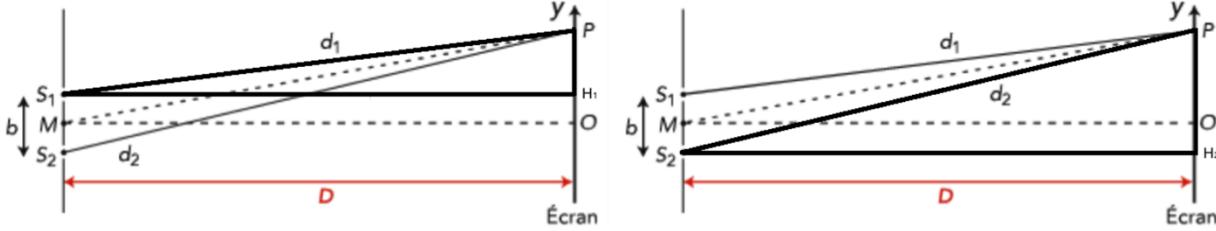


Devoir Maison n°4 : Correction

Exercice n°1 :

1. $\delta = d_2 - d_1$.

Il faut donc exprimer d_1 et d_2 en fonction des données. Pour cela, nous allons utiliser le théorème de Pythagore dans les triangles S_1H_1P et S_2H_2P



– Calcul de d_1 :

Dans le triangle rectangle S_1H_1P , d'après le théorème de Pythagore, on a :

$$\begin{aligned} S_1H_1^2 + H_1P^2 &= S_1P^2 \\ D^2 + (OP - OH_1)^2 &= d_1^2 \\ D^2 + (y_p - OS_1)^2 &= d_1^2 \\ D^2 + \left(y_p - \frac{b}{2}\right)^2 &= d_1^2 \\ d_1 &= \sqrt{D^2 + \left(y_p - \frac{b}{2}\right)^2} \end{aligned}$$

– Calcul de d_2 :

Dans le triangle rectangle S_2H_2P , d'après le théorème de Pythagore, on a :

$$\begin{aligned} S_2H_2^2 + H_2P^2 &= S_2P^2 \\ D^2 + (H_2O + OP)^2 &= d_2^2 \\ D^2 + (S_2O + y_p)^2 &= d_2^2 \\ D^2 + \left(\frac{b}{2} + y_p\right)^2 &= d_2^2 \\ d_2 &= \sqrt{D^2 + \left(\frac{b}{2} + y_p\right)^2} \end{aligned}$$

– Calcul de δ

On a finalement $\delta = d_2 - d_1$ soit $\delta = \sqrt{D^2 + \left(\frac{b}{2} + y_p\right)^2} - \sqrt{D^2 + \left(y_p - \frac{b}{2}\right)^2}$

2. On a donc, par factorisation par D :

$$\begin{aligned} \delta &= \sqrt{D^2 + \left(\frac{b}{2} + y_p\right)^2} - \sqrt{D^2 + \left(y_p - \frac{b}{2}\right)^2} \\ \delta &= \sqrt{D^2 \left(1 + \frac{\left(\frac{b}{2} + y_p\right)^2}{D^2}\right)} - \sqrt{D^2 \left(1 + \frac{\left(y_p - \frac{b}{2}\right)^2}{D^2}\right)} \\ \delta &= D \left(\sqrt{1 + \left(\frac{\frac{b}{2} + y_p}{D}\right)^2} - \sqrt{1 + \left(\frac{y_p - \frac{b}{2}}{D}\right)^2} \right) \\ \delta &= D(\sqrt{1 + \epsilon^2} - \sqrt{1 - \epsilon'^2}) \end{aligned}$$

avec $\epsilon = \frac{\frac{b}{2} + y_p}{D}$ et $\epsilon' = \frac{y_p - \frac{b}{2}}{D}$

On peut également écrire : $\epsilon = \frac{b}{2D} + \frac{y_p}{D}$ et $\epsilon' = \frac{y_p}{D} - \frac{b}{2D}$

D'après l'énoncé, on sait que $D \gg b$ et $D \gg y_p$.

Ainsi, d'une part $\frac{b}{D} \ll 1$ donc $\frac{b}{2D} \ll 1$; mais aussi $\frac{y_p}{D} \ll 1$
Finalement, on a bien $\epsilon \ll 1$ et $\epsilon' \ll 1$

3. En utilisant l'approximation donnée dans l'énoncé, on a :

$$\sqrt{1 + \epsilon^2} = 1 + \frac{\epsilon^2}{2}$$

$$\sqrt{1 - \epsilon'^2} = 1 + \frac{(-\epsilon')^2}{2} = 1 + \frac{\epsilon'^2}{2}$$

Ainsi,

$$\begin{aligned}\delta &= D(\sqrt{1 + \epsilon^2} - \sqrt{1 - \epsilon'^2}) \\ \delta &= D \left(1 + \frac{\epsilon^2}{2} - \left(1 + \frac{\epsilon'^2}{2} \right) \right) \\ \delta &= D \left(1 + \frac{\epsilon^2}{2} - 1 - \frac{\epsilon'^2}{2} \right) \\ \delta &= D \left(\frac{\epsilon^2}{2} - \frac{\epsilon'^2}{2} \right) \\ \delta &= D \left(\frac{\left(\frac{b}{2} + y_p \right)^2}{2D} - \frac{\left(\frac{y_p - b}{2} \right)^2}{2D} \right) \\ \delta &= D \left(\frac{\left(\frac{b}{2} + y_p \right)^2}{2D^2} - \frac{\left(y_p - \frac{b}{2} \right)^2}{2D^2} \right) \\ \delta &= \frac{1}{2D} \left(\left(\frac{b}{2} + y_p \right)^2 - \left(y_p - \frac{b}{2} \right)^2 \right) \\ \delta &= \frac{1}{2D} \left(\left(\frac{b}{2} \right)^2 + y_p^2 + 2y_p \frac{b}{2} - \left(y_p^2 + \left(\frac{b}{2} \right)^2 - 2y_p \frac{b}{2} \right) \right) \\ \delta &= \frac{1}{2D} \left(\left(\frac{b}{2} \right)^2 + y_p^2 + y_p b - y_p^2 - \left(\frac{b}{2} \right)^2 + y_p b \right) \\ \delta &= \frac{1}{2D} 2y_p b \\ \delta &= \frac{y_p b}{D}\end{aligned}$$

Exercice n°2 :

La température est donnée dans le document 3. Si on isole cette formule, on a :

$$V = \sqrt{\frac{R \times \gamma \times T}{M}} \rightarrow V^2 = \frac{R \times \gamma \times T}{M} \rightarrow V^2 \times M = R \times \gamma \times T \rightarrow T = \frac{V^2 \times M}{R \times \gamma}$$

Étape 1 : Formule de la température

Pour connaître la température, on a besoin de la vitesse V, de la masse molaire M, de R et de γ

R est une constante, γ aussi.

Il manque la valeur de la masse molaire M et de la vitesse V.

Étape 2 : Masse molaire

Pour la masse molaire M, on va utiliser les documents 3 et 4.

Le mélange étudié est l'air. $M(\text{air}) = 79\% M(N_2) + 21\% M(O_2) = 0,79 \times 14 \times 2 + 0,21 \times 16 \times 2$

$$M(\text{air}) = 28,84 \text{ g.mol}^{-1}$$

Attention ! la masse molaire doit être en kg.mol⁻¹ !

$$M(\text{air}) = 2,884 \cdot 10^{-2} \text{ kg.mol}^{-1}$$

Étape 3 : Vitesse

Pour la valeur de la vitesse V, on utilise les document 1 et 2.

$$\text{On a } V = \frac{d}{\Delta t}$$

Avec d la distance entre les deux récepteurs (doc 1) : $d = 64 - 14 = 50 \text{ cm}$

Et Δt qui se lit sur le doc.2 : $\Delta t = 7,5 \text{ divisions} = 7,5 \times 0,2 = 1,5 \text{ ms}$

$$\text{Finalement } V = \frac{d}{\Delta t} = \frac{0,50}{1,5 \cdot 10^{-3}} = 333 \text{ m.s}^{-1}$$

Étape 4 : Calcul de la température

$$\text{On a donc : } T = \frac{V^2 \times M}{R \times \gamma} = \frac{333^2 \times 2,884 \cdot 10^{-2}}{8,314 \times 1,4} = 274,75 \text{ K}$$

Convertissons en degrés :

$$\theta = T - 273,15 = 1,6 \text{ }^{\circ}\text{C}$$