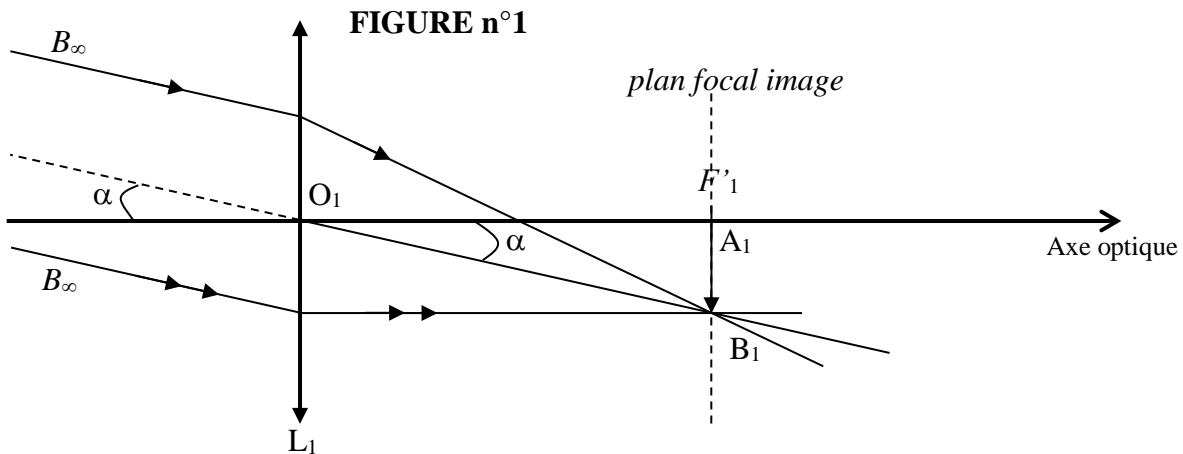


## CORRECTION

### Exercice 1 : Lunette afocale (7 points)

1.1. L'objet AB étant situé à l'infini, son image  $A_1B_1$  se forme dans le **plan focal image** de l'objectif.

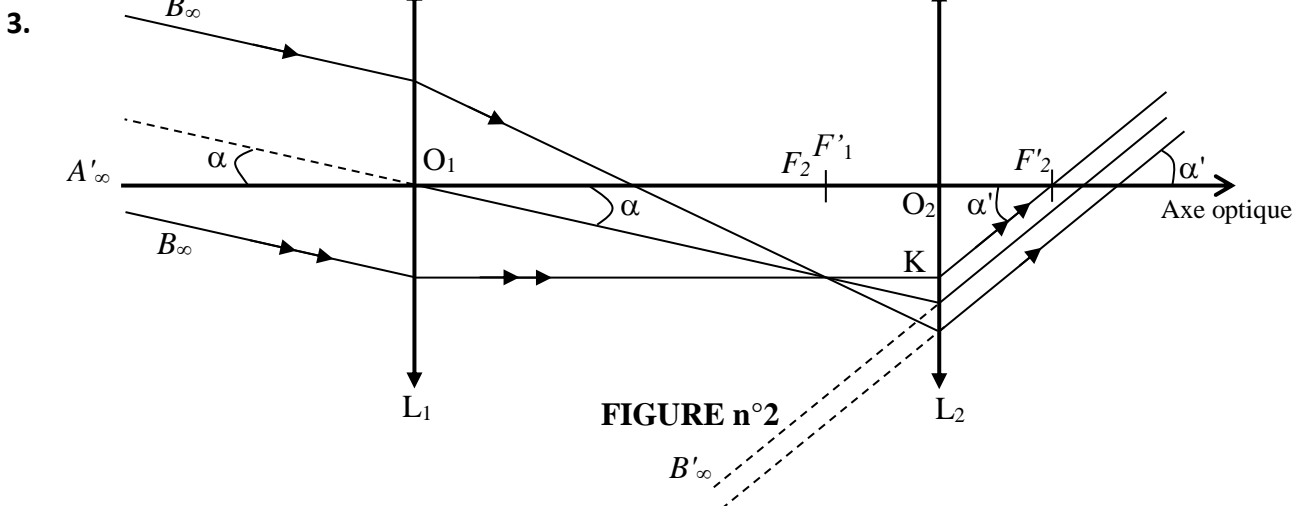


1.2. Dans le triangle  $(O_1, A_1, B_1)$  rectangle en  $A_1$ , on a  $\tan \alpha \approx \alpha = \frac{A_1B_1}{O_1F'_1} = \frac{A_1B_1}{f'_1}$

$$A_1B_1 = \alpha \times f'_1 = 9,33 \times 10^{-3} \times 900 = \mathbf{8,40 \text{ mm}}$$

2.1. On veut que l'image  $A'B'$  soit rejetée à l'infini, l'objet  $A_1B_1$  doit être dans le **plan focal objet** de l'oculaire ( $L_2$ ).  $A_1$  est confondu avec  $F_2$ .

2.2. La lunette est afocale si le foyer objet  $F_2$  de l'oculaire est confondu avec le foyer image  $F'_1$  de l'objectif. On aura les points  $A_1, F'_1$  et  $F_2$  confondus.



$F'_2$  est symétrique de  $F_2$  par rapport au centre optique  $O_2$ .

Le rayon ("2 flèches") est parallèle à l'axe optique, il émerge de la lentille en passant par  $F'_2$ . Les trois rayons émergent de  $L_2$  parallèlement entre eux, car l'image  $B'$  est rejetée à l'infini.

4.1.  $\alpha'$  est l'angle sous lequel on observe l'image définitive  $A'B'$  à travers l'oculaire.

4.2. Dans le triangle  $(O_2, F'_2, K)$  rectangle en  $O_2$  :  $\tan \alpha' = \alpha' = \frac{O_2K}{O_2F'_2}$ , avec  $O_2K = A_1B_1$  et  $A_1B_1 = \alpha \cdot f'_1$

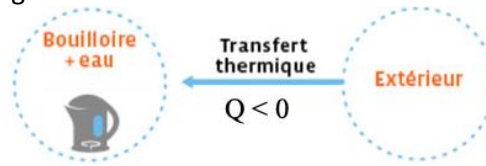
$$\text{soit } \alpha' = \frac{\alpha \cdot f'_1}{f'_2} \quad \text{donc. } \alpha' = \frac{9,33 \times 10^{-3} \times 900}{20} = \mathbf{0,42 \text{ rad}}$$

1.5.  $G = \frac{\alpha'}{\alpha} = \frac{f'_1}{f'_2}$  soit  $G = \frac{900}{20} = \mathbf{45}$

## Exercice 2 : (10,5 points)

1. Le transfert d'énergie s'effectue de la source chaude vers la source froide.

Le système {bouilloire + eau} est la source chaude, il cède de l'énergie à l'extérieur (la source froide). Le transfert thermique est donc négatif.



2. Système {eau + bouilloire}

Par définition de l'énergie interne  $\Delta U = C \times \Delta T$ ,

3. D'après le premier principe de la thermodynamique la variation d'énergie totale du système  $\Delta E$  est

$$\Delta E = \Delta U + \Delta E_m \quad \text{où } E_m \text{ est l'énergie mécanique et } U \text{ l'énergie interne du système}$$

Le système est au repos donc  $\Delta E_m = 0$ .

Ainsi  $\Delta E = \Delta U$

Par ailleurs  $\Delta U = W + Q$  où  $W$  représente le travail mécanique échangé par le système  
 $Q$  représente la chaleur échangée par le système,  $Q = \Phi \cdot \Delta t$ .

Ici  $W = 0$ .

$$\Delta U = Q$$

$\Delta U = \Phi \times \Delta T$  où  $\Phi$  est le flux thermique

La loi de Newton indique  $\phi = h S (T_0 - T(t))$ , soit  $\Delta U = h \cdot S \cdot (T_0 - T(t)) \cdot \Delta t$

Ainsi  $C \times \Delta T = h \cdot S \cdot (T_0 - T(t)) \cdot \Delta t$  avec  $\Delta T = T(t + \Delta t) - T(t)$

Soit  $C \cdot (T(t + \Delta t) - T(t)) \Delta T = h \cdot S \cdot (T_0 - T(t)) \cdot \Delta t$

$$C \cdot \frac{T(t + \Delta t) - T(t)}{\Delta t} = h \cdot S \cdot (T_0 - T(t))$$

$$\frac{T(t + \Delta t) - T(t)}{\Delta t} = \frac{h \cdot S}{C} \cdot (T_0 - T(t))$$

Pour  $\Delta t \rightarrow 0$ , on obtient :

$$\frac{dT(t)}{dt} = \frac{h \cdot S}{C} \cdot (T_0 - T(t))$$

Par analogie avec  $\frac{dT(t)}{dt} = a \cdot (T_0 - T(t))$ , on en déduit que  $a = \frac{h \cdot S}{C}$

4. Vérifions que la solution proposée  $T(t) = A e^{-at} + T_0$  vérifie l'équation différentielle précédente.

Pour cela exprimons la somme :  $\frac{dT(t)}{dt} + \frac{h \cdot S}{C} \cdot (T(t) - T_0) = -a A e^{-at} + \frac{h \cdot S}{C} \cdot (A e^{-at} + T_0 - T_0)$

$$\frac{dT(t)}{dt} + \frac{h \cdot S}{C} \cdot (T(t) - T_0) = A e^{-at} \cdot \left(-a + \frac{h \cdot S}{C}\right)$$

Or  $\frac{dT(t)}{dt} + \frac{h \cdot S}{C} \cdot (T(t) - T_0) = 0$ , cela est vrai si  $\left(-a + \frac{h \cdot S}{C}\right) = 0$  car pour tout  $t$  le terme  $A e^{-at}$  n'est jamais nul.

Ainsi, la solution  $T(t) = A e^{-at} + T_0$  est solution si  $a = \frac{h \cdot S}{C}$

OU

$$\frac{dT(t)}{dt} + a T(t) = -a A e^{-at} + a(A e^{-at} + T_0)$$

$$\frac{dT(t)}{dt} + a T(t) = -a A e^{-at} + a(A e^{-at}) + aT_0$$

$$\frac{dT(t)}{dt} + a T(t) = aT_0$$

Ainsi, la solution  $T(t) = A e^{-at} + T_0$  est solution de l'équation  $\frac{dT(t)}{dt} = a \cdot (T_0 - T(t))$

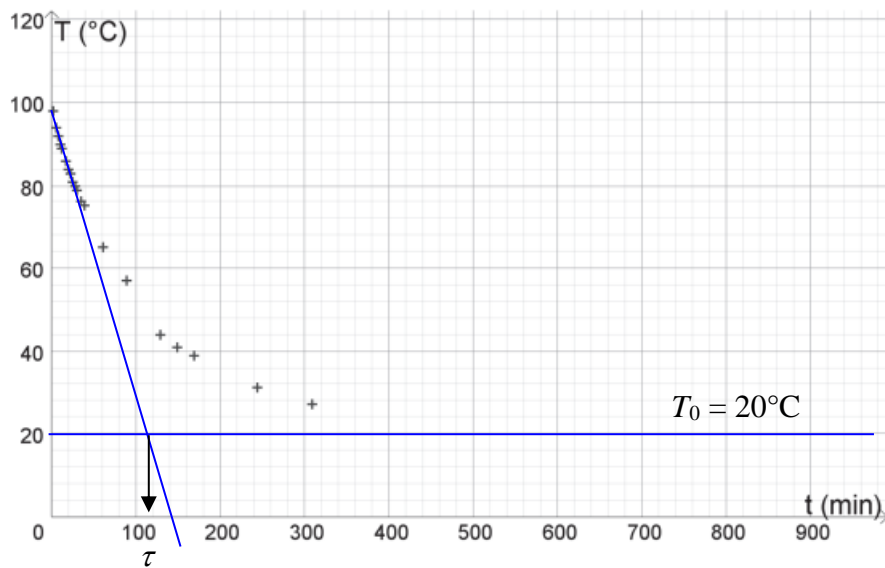
D'autre part, condition initiale à  $t = 0$  s,  $T(0) = A + T_0 = T_i \quad \Leftrightarrow \quad A = T_i - T_0$

Finalement :  $T(t) = (T_i - T_0) \cdot e^{-\frac{h.S}{c}t} + T_0$

$$5. [\tau] = \frac{[C]}{[h].[S]} = \frac{J \cdot K^{-1}}{W \cdot m^{-2} \cdot K^{-1} \cdot m^2} = \frac{W \cdot s}{W} = s$$

On trace la tangente à l'origine, elle coupe l'asymptote  $T = T_0$  à la date  $t = \tau$ .

Évolution de la température de l'eau dans la bouilloire au cours du temps



On lit  $\tau = 1,2 \times 10^2$  min.

6. D'après le texte : « la base et le couvercle sont isolés et ont une contribution négligeable dans les pertes thermiques »  
Par conséquent l'affirmation : *la durée  $\tau$  sera d'autant plus grande que le diamètre de la base de la bouilloire est élevé* est fautive.

OU

Si le diamètre de la base augmente (pour un même volume de bouilloire), alors la surface S latérale diminue, donc  $\tau = \frac{C}{h S}$  augmente. L'affirmation est vraie.

$$7. \quad T(t) = (T_i - T_0) \cdot e^{-\frac{h.S}{c} t} + T_0$$

$$75 = (100 - 20) \cdot e^{-\frac{h.S}{c} t} + 20$$

$$e^{-\frac{h.S}{c} t} = \frac{75-20}{100-20} = \frac{55}{80} = \frac{11}{16} \qquad \ln(e^{-\frac{h.S}{c} t}) = \ln \frac{11}{16}$$

$$-\frac{h.S}{c} t = \ln \frac{11}{16}$$

$$-\frac{1}{\tau} t = \ln \frac{11}{16}$$

$$t = -\tau \cdot \ln \frac{11}{16} = 45 \text{ min}$$

Évolution de la température de l'eau dans la bouilloire au cours du temps

