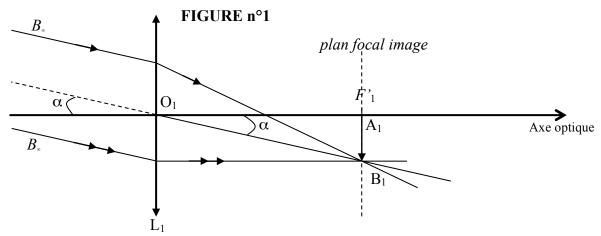
CORRECTION

Exercice 1 : Lunette afocale (7 points)

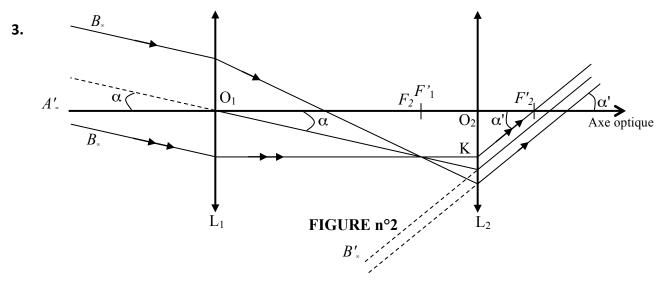
1.1. L'objet AB étant situé à l'infini, son image A₁B₁ se forme dans le **plan focal image** de l'objectif.



1.2. Dans le triangle (O₁, A₁, B₁) rectangle en A₁, on a tan
$$\alpha \approx \alpha = \frac{A_1B_1}{O_1F_1'} = \frac{A_1B_1}{f_1'}$$

$$A_1B_1 = \alpha \times f'_1 = 9.33 \times 10^{-3} \times 900 = 8.40 \text{ mm}$$

- **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 L₂ parallèlement entre eux, car l'image B' est rejetée à l'infini.

- **4.1**. α' est l'angle sous lequel on observe l'image définitive A'B' à travers l'oculaire.
- **4.2.** Dans le triangle (O₂, F'₂, K) rectangle en O₂: $\tan \alpha' = \alpha' = \frac{O_2 K}{O_2 F'_2}$, avec $O_2 K = A_1 B_1$ et $A_1 B_1 = \alpha . f'_1$

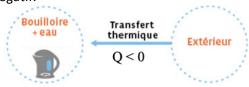
soit
$$\alpha' = \frac{\alpha \cdot f'_1}{f'_2}$$
 donc. $\alpha' = \frac{9{,}33 \times 10^{-3} \times 900}{20} =$ **0,42 rad**

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

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 ΔE est $\Delta E = \Delta U + \Delta E_{\rm m} \qquad \text{où } E_{\rm m} \, \text{est l'énergie mécanique et U l'énergie interne du système}$

Le système est au repos donc $\Delta E_{\rm m} = 0$.

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, $Q = \Phi . \Delta t$.

Ici W = 0.

 $\Delta U = Q$

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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 $a=\frac{h.S}{C}$

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

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

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

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

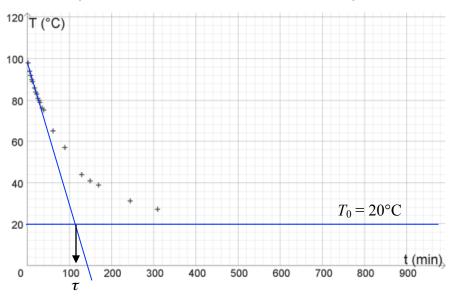
D'autre part, condition initiale à t = 0 s, $T(0) = A + T_0 = T_i$ $A = T_i - T_0$

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

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

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 τ sera d'autant plus grande que le diamètre de la base de la bouilloire est élevé est fausse.

ΟU

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

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

$$e^{-\frac{h \cdot S}{C}t} = \frac{75 - 20}{100 - 20} = \frac{55}{80} = \frac{11}{16} \qquad \ln\left(e^{-\frac{h \cdot S}{C}t}\right) = \ln\frac{11}{16}$$

$$-\frac{h \cdot S}{C}t = \ln\frac{11}{16} \qquad -\frac{1}{\tau}t = \ln\frac{11}{16} \qquad t = -\tau \cdot \ln\frac{11}{16} = 45 \text{ min}$$

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

