✓ On étudie le système pièce, correspondant à la source chaude. Pendant une durée d'un cycle, la pièce reçoit une énergie $\delta Q_{source_c} = C.dT_i$ ✓ Cette énergie reçue par la pièce est fournie par le fluide caloporteur subissant les cycles frigorifique. On a donc la

relation: $\delta Q_c = -\delta Q_{source_c} = -C.dT_i$. On alors $\delta Q_c < 0$, ce qui correspond bien au fonctionnement d'une machine frigorifique.

2. On effectue ici un bilan entropique, ce qui donne pour un cycle de transformation réversible : $dS_{cycle} = 0 = \delta S^e = \frac{\delta Q_c}{T} + \frac{\delta Q_F}{T}$

On en déduit que $\delta Q_F = -\frac{T_e}{T_c} \cdot \delta Q_c = +\frac{T_e}{T_c} C \cdot dT_i$. 3. Le premier principe sur un cycle permet d'obtenir $\delta W_u + \delta Q_c + \delta Q_F = \delta H_{cycle} = 0$ donc $\delta W_u = +C.dT_i - \frac{T_e}{T_c}C.dT_i$.

4. La température T_i évolue au cours du fonctionnement, on obtient donc :

Le premier principe sur un cycle permet d'obtenir
$$\delta W_u + \delta Q_c + \delta Q_F = \delta H_{cycle} = 0$$
 donc $\delta W_u = +C.dT_i - \frac{Te}{T_i}C.dT_i$.

La température T_i évolue au cours du fonctionnement, on obtient donc :
$$W_u = \int_{T_0}^{T_1} C.\left(1 - \frac{T_e}{T_i}\right) dT_i = C.\left[T_1 - T_0 - T_e.ln\frac{T_1}{T_0}\right] Comme le compresseur fournit une puissance constante, on a $\mathcal{P} = \frac{W_u}{\Delta t},$

$$\frac{donc}{\Delta t} = \frac{1}{\mathcal{P}}.C.\left[T_1 - T_0 - T_e.ln\frac{T_1}{T_0}\right]$$$$