

# Loi du déplacement de Wien

① On rappelle la loi de Planck :  
 la densité d'énergie par unité de volume  
 par intervalle de fréquence  $[\omega, \omega + d\omega]$ ,  
 à la température  $T$  est

$$v_T(\omega) = \frac{\frac{h}{2} \omega^3}{\pi^2 c^3 \left( e^{\frac{h\omega}{kT}} - 1 \right)}$$

On cherche  $\omega = \omega_{\max}$  pour laquelle  $v_T(\omega)$   
 est maximale. On fait le changement de variable

$$\omega \mapsto x = \frac{h\omega}{kT} \iff \omega = \frac{kT x}{h}$$

$$v_T(x) = \frac{\frac{h}{2} (kT)^3}{\pi^2 c^3 h^3} \left( \frac{x^3}{e^{x} - 1} \right)$$

$$\text{Donc } \frac{dv_T}{dx} = 0 \iff 3x^2(e^x - 1) - x^3 e^x = 0 \\ \iff 3(1 - e^{-x}) = xc \quad (*)$$

Pour résoudre approximativement cette équation (\*)

on pose  $x = 3 - \varepsilon$  et on suppose  $|\varepsilon| \ll 1$ .

$$(*) \Leftrightarrow 3(1 - e^{-3} e^\varepsilon) = 3 - \varepsilon$$

$$\Leftrightarrow -3e^{-3}(1 + \varepsilon + O(\varepsilon^2)) = -\varepsilon$$

$$\Leftrightarrow \varepsilon(1 - 3e^{-3}) \approx 3e^{-3}$$

$$\Leftrightarrow \varepsilon = \frac{3e^{-3}}{1 - 3e^{-3}} = \frac{1}{\frac{1}{3}e^3 - 1} \approx 0.17$$

$$\text{Donc } x \approx 3 - \varepsilon \approx 2.82$$

$$\omega_{\max} = x \frac{kT}{\hbar} = \alpha T,$$

$$\omega = x \frac{k}{\hbar} \approx \frac{2.82 \cdot 1.38 \cdot 10^{-23}}{6.62 \cdot 10^{-34}} \frac{2\pi}{10^{11}} = 3,7 \cdot 10^{11} \text{ rad s}^{-1}$$

Utilité de cette loi : en observant  $\omega_{\max}$  (couleur apparente) on déduit la température  $T$  de l'objet ou de l'étoile.

$$\textcircled{2} \quad \text{On a } c = \frac{\lambda}{T} = \lambda \nu = \lambda \frac{\omega}{2\pi} \Leftrightarrow \omega = \frac{2\pi c}{\lambda}$$

donc loi de Planck :  $d\nu = 2\pi c \frac{d\lambda}{\lambda^2}$  ← changement de variable non linéaire

$$\begin{aligned} \nu_T(\omega) d\omega &= \frac{\hbar \omega^3 d\omega}{\pi^2 c^3 (e^{\frac{\hbar \omega}{kT}} - 1)} = \frac{\hbar (2\pi c)^3 d\lambda}{\pi^2 c^3 \lambda^{3+2} (e^{\frac{\hbar 2\pi c}{kT \lambda}} - 1)} \\ &= \tilde{\nu}_T(\lambda) d\lambda \\ &\quad \uparrow \text{densité d'énergie en } \lambda \end{aligned}$$

$$\text{On pose } x = \frac{\hbar 2\pi c}{kT \lambda} \Leftrightarrow \lambda = \frac{\hbar 2\pi c}{kT x}$$

$$\text{alors } \tilde{\nu}_T(\lambda) = C \frac{x^5}{(e^x - 1)}$$

$\uparrow$   
constante

$$\lambda \mapsto \tilde{\nu}_T(\lambda) \text{ maximal} \Leftrightarrow \frac{d\tilde{\nu}_T}{dx} = 0 \Leftrightarrow 5x^4(e^x - 1) - x^5 e^x = 0$$

$$\Leftrightarrow 5(1 - e^{-x}) = x \quad . \quad \text{De même, on pose } x = 5 - \varepsilon$$

donnant  $\varepsilon = \frac{1}{\frac{1}{5}e^5 - 1} \approx 0.034$

solution

$$\tilde{x} = 5 - \varepsilon \approx 4.96$$

$$\tilde{\lambda}_{\max} = \frac{\hbar 2\pi c}{k T \tilde{x}} = \left( \frac{6,62 \cdot 10^{-34} \cdot 3 \cdot 10^8}{1,38 \cdot 10^{-23} \cdot 4,96} \right) \frac{1}{T}$$

$$= (3 \cdot 10^{-3} \text{ m K}) \frac{1}{T}$$

or  $\lambda_{\max} = \frac{2\pi c}{\omega_{\max}} = \frac{\hbar 2\pi c}{k T x}$

donc  $\tilde{\lambda}_{\max} = \left( \frac{x}{\tilde{x}} \right) \lambda_{\max} \approx \left( \frac{2 \cdot 82}{4 \cdot 96} \right) \lambda_{\max}$

$$\approx 0.56 \lambda_{\max}$$

③ Pour le Soleil,  $T = 6000 \text{ K}$ ,

$$\tilde{\lambda}_{\max} = 0.48 \cdot 10^{-6} \text{ m} \quad : \text{"bleu"}$$

$$\lambda_{\max} = 0.86 \cdot 10^{-6} \text{ m} \quad : \text{"rouge"}$$

Le choix entre  $\lambda_{\max}$  et  $\tilde{\lambda}_{\max}$  est arbitraire.  
 Ce qui détermine la couleur apparente du Soleil va être la fonction de réponse de nos cellules visuelles.