

**Devoir #6 – gaz de photons**

(À rendre au cours du mardi 7 avril, compte pour 5 points)

- a. Connaissant l'énergie totale d'un gaz de photons, effectuez les étapes de calculs (cf. Schroeder p. 295) pour montrer que

$$S(T) = \frac{4\pi^2}{45} V \left( \frac{kT}{\hbar c} \right)^3 k$$

Quelle fonction simple de  $V$  et  $T$  est constante lors de l'expansion adiabatique d'un gaz de photons? Comparez cette expression à celle obtenue pour un gaz de molécules en première partie de session. Déduisez-en  $f$ , le nombre de degrés de liberté par photons. Cette valeur vous paraît-elle raisonnable?

- b. Utilisez  $p = - \left( \frac{\partial E}{\partial V} \right)_{S,N}$  pour montrer que  $p = \frac{E_{tot}}{3V}$  pour un gaz de photons.
- c. Considérant que l'espace intersidéral contient une densité d'environ 1 atome d'hydrogène par mètre cube (1 H/m<sup>3</sup>) et sachant que la température y est de 2.73 K, montrez que le rapport de la capacité calorifique de ce gaz d'hydrogène sur celle du gaz de photon est de  $\sim 10^{-9}$  à cette température.
- d. Nous avons démontré que pour un gaz de photons dans un corps noir, la densité spectrale d'énergie *en terme de fréquence* angulaire  $\omega$  est donnée par

$$U(\omega)d\omega = \frac{\hbar}{\pi^2 c^3} \frac{\omega^3}{e^{\hbar\omega/kT} - 1} d\omega$$

et est maximale à  $\omega_{max} = 2.82kT/\hbar$  ou  $\nu_{max} = 2.82kT/h$ . En remplaçant  $\omega$  par  $2\pi c/\lambda$ , montrez que le maximum *en terme de longueur d'onde* se situe à  $\lambda_{max} = hc/4.965kT$ .

- e. Sachant que pour les ondes électromagnétiques  $\lambda\nu = c$ , expliquez en au plus une demi-page pourquoi on obtient  $\lambda_{max}\nu_{max} \neq c$ , c'est-à-dire que pour un même corps noir, le maximum du spectre en longueur d'onde ne correspond pas au maximum du spectre en fréquence.