

Application 1: Emission induite dans une vapeur atomique

Le système atomique en question est supposé être formé d'atomes à 2 niveaux non dégénérés

1°) a) Puissance d'émission spontanée dP émise par un élément de volume $d\tau$:

$$dP = AN_2 h\nu_0 d\tau \quad [W]$$

A étant la probabilité par seconde d'émission spontanée associée à la transition $1 \rightarrow 2$

$h\nu_0$ est l'énergie du photon émis par émission spontanée

N_2 étant la densité de population du niveau 2 lors de l'émission

1°) b) L'émission se fait dans toutes les directions d'une manière isotrope à partir de l'élément de volume $d\tau$, donc:

$$dI = \frac{dP}{S} \quad S \text{ étant la surface de la sphère distance de } r \text{ de } d\tau \text{ qu'on peut assimiler à un point.}$$

$$S = 4\pi r^2$$

$$dI = \frac{dP}{4\pi r^2} = \frac{AN_2 h\nu_0 d\tau}{4\pi r^2} \quad [W.m^{-2}]$$

2°) u étant la densité d'énergie

Nous avons vu en cours que $dI = c du$

c étant la vitesse de la lumière dans le vide

$$du = \frac{dI}{c} = \frac{AN_2 h\nu_0 d\tau}{4\pi r^2 c} \quad [J \cdot m^{-3}]$$

3°) La densité spectrale d'énergie étant l'énergie par unité de volume (densité d'énergie) et par unité de fréquence définie dans l'intervalle spectral $[\nu, \nu + d\nu]$ par la relation : $du = \rho(\nu) d\nu$

Densité spectrale énergétique $d\rho$ créée à la distance r par l'élément de volume $d\tau$: $d\rho = \frac{du}{\Delta\nu}$

$$d\rho = \frac{AN_2 h\nu_0}{4\pi r^2 c \Delta\nu} d\tau \quad [J \cdot m^{-3} Hz^{-1}]$$

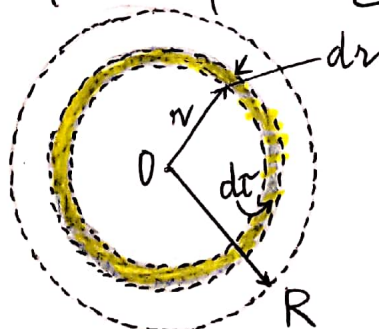
4°) le gaz atomique est enfermé dans un récipient sphérique de rayon R

On intègre sur le volume de la sphère en supposant que N_2 est constante dans tout le récipient (d'après l'énoncé de l'exo.) : $\rho = \int d\rho = \frac{AN_2 h\nu_0}{4\pi c \Delta\nu} \int_0^R \frac{d\tau}{r^2}$

avec $d\tau = 4\pi r^2 dr$ $R =$ rayon de la sphère

On en déduit ρ :

$$\rho = \frac{AN_2 h\nu_0}{c \Delta\nu} \cdot R$$



5°) L'émission induite est égale à l'émission spontanée

$$\text{si } A = B\rho \quad \text{avec } \rho = \frac{8\pi h\nu_0^3}{c^3}$$

$$4°) \Rightarrow N_2 = \frac{8\pi c \Delta\nu}{\nu_0 A R \lambda^3} \quad \text{avec } \lambda = \frac{c}{\nu_0}$$

6°) A.N.: $\lambda = \frac{c}{\nu_0} = 0,5 \mu\text{m}$ $A = 10^8 \text{ s}^{-1}$ $R = 1 \text{ cm}$ $\Delta\nu = 10^{-6} \nu_0$

$$N_2 = 6 \times 10^6 \text{ atomes/m}^3$$

Normalement, selon la statistique de Boltzmann N_2 est négligeable devant N_1 . C'est le pompage qui fait inverser la population (N_2 qui devient supérieur à N_1)
Connu sous le nom d'inversion de population