

C2.2 Tranziții Cuantice Einstein-Bohr-Planck

$h\nu = E_n - E_{n'}$ Cu uantificarea Bohr a tranzițiilor cuantice, densitatea spectrală Einstein devine:

$$\rho_\nu = \frac{\frac{A_{nn'}}{B_{nn'}}}{\frac{B_{n'n}}{B_{nn'}} \exp[\beta h\nu] - 1}$$

În continuare, asociem această expresie cu cea a "catastrofei UV" din expresia Rayleigh-Jeans în limita clasică prin considerarea ei în două etape. Una este de a verifica limita temperaturii-înalte (caz clasic) prin dezvoltarea în serie limitată la primul ordin pentru termenul exponențial ce conține constanta h a lui Planck (dezvoltarea clasică):

$$\infty = \lim_{\beta \rightarrow 0} \rho_\nu = \frac{\lim_{\beta \rightarrow 0} \frac{A_{nn'}}{B_{nn'}}}{\lim_{\beta \rightarrow 0} \left[\frac{B_{n'n}}{B_{nn'}} (1 + \beta h\nu) - 1 \right]}$$

de unde rezultă că probabilitățile emisiei și

absorbției forțate sunt egale

$$B_{nn'} = B_{n'n}$$

În aceste condiții densitatea spectrală este recalculată prin dezvoltarea (semiclassică acum) în seria limitată la primul ordin al constantei h , și asociată cu expresia clasică Rayleigh-Jeans ceea ce conduce la identificarea

$$\rho_T(\nu) = \frac{8\pi k_B T \nu^2}{c^3} \equiv \rho_{R-J}(\nu)$$

$$\frac{8\pi \nu^2}{c^3 \beta} = \frac{A_{nn'}}{B_{nn'}} \frac{1}{\beta h\nu}$$

$$\frac{A_{nn'}}{B_{nn'}} = \frac{8\pi h \nu^3}{c^3}$$

În cele din urmă, cu aceste interrelații, densitatea spectrală este obținută identic cu cea dedusă de Planck.

$$\rho_{Planck}(\nu) = \frac{8\pi h}{c^3} \frac{\nu^3}{\exp\left(\frac{h\nu}{k_B T}\right) - 1}$$

Astfel se confirmă cu necesitate valabilitatea postulatului tranzițiilor cuantice a lui Bohr.