



# Fiche de synthèse n° 11.c

## Modèle corpusculaire de la lumière

### 1. La lumière : onde ou particule ?

#### 1.1. Le photon, quantum d'énergie

Pour interpréter certains faits expérimentaux que le modèle ondulatoire ne permettait pas de prévoir, Albert Einstein a proposé en 1905 de décrire la lumière comme un flux **de quanta d'énergie indivisibles : LES PHOTONS**.

Un photon possède une masse nulle, une charge électrique nulle mais une énergie régie par la loi de Planck-Einstein :

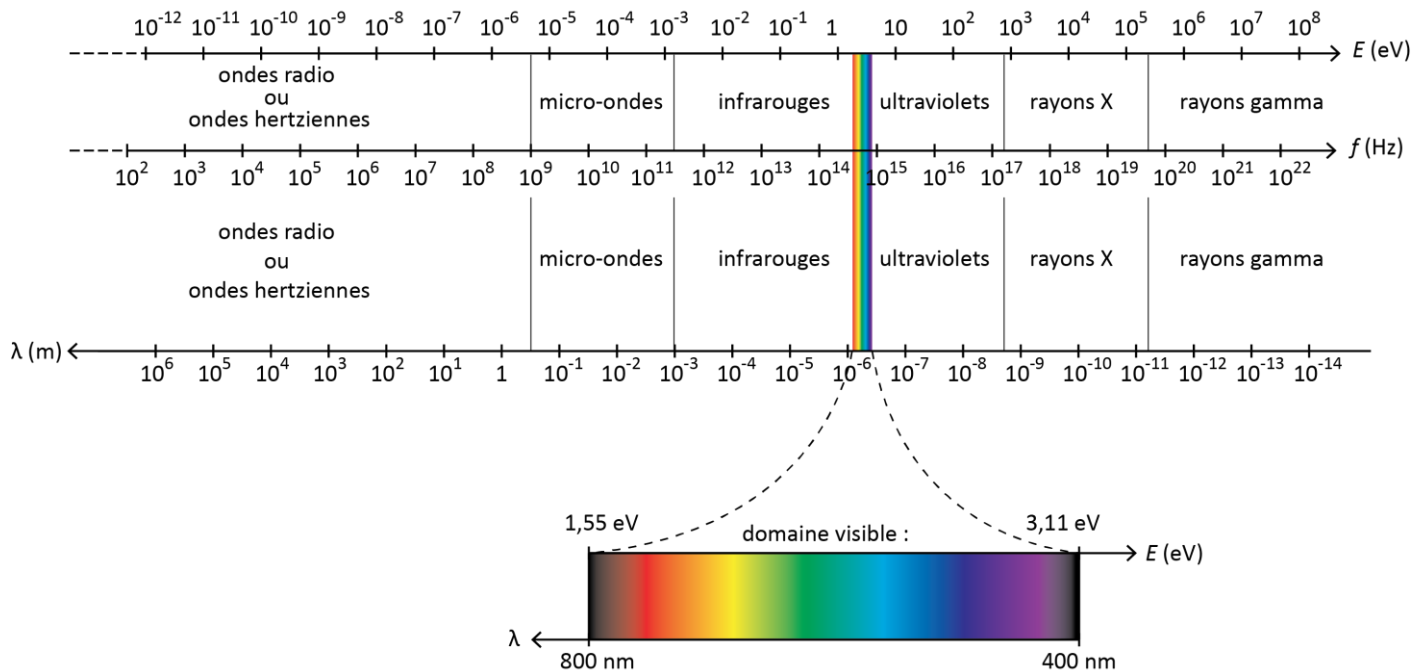
$$E = hf$$

- $E$  : énergie du photon (en J)
- $f$  : fréquence du rayonnement en Hz
- $h = 6,63 \times 10^{-34} \text{ J} \cdot \text{s}$  : constante de Planck

L'énergie d'un photon est souvent exprimée en électronvolt (eV) :  $1 \text{ eV} = 1,60 \times 10^{-19} \text{ J}$

#### 1.2. Classification des ondes électromagnétiques selon l'énergie du photon

On dresse ci-dessous un inventaire non exhaustif des principaux domaines d'ondes électromagnétiques, classés selon leur fréquence, leur longueur d'onde dans le vide et l'énergie du photon (en eV) :





## 2. Quantification de l'énergie d'un atome

### Fait expérimental :

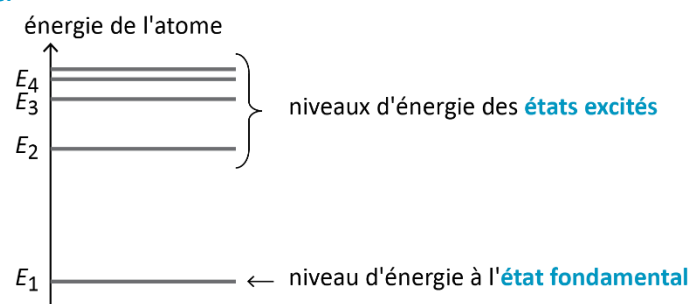
Lorsqu'ils sont chauffés ou excités électriquement, des atomes isolés les uns des autres au sein d'une vapeur (par exemple dans une lampe spectrale) n'émettent que quelques ondes monochromatiques de fréquences bien distinctes. Cela se traduit par des spectres de raies d'émission.

### Hypothèse de BOHR (1913) :

L'énergie d'un atome ne peut prendre que certaines valeurs discrètes. On dit que son énergie est **quantifiée**. Ces valeurs sont les **niveaux d'énergie** de l'atome.

### États fondamental et excités :

- Lorsque l'atome possède l'énergie la plus basse possible, il se trouve dans son **état fondamental**.
- Lorsqu'il se trouve dans un état d'énergie de valeur supérieure à celle de son état fondamental, on dit qu'il est dans un **état excité**.



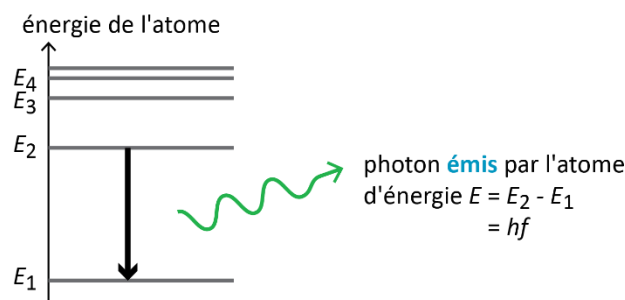
## 3. Interprétation des spectres de raies

### 3.1. Spectres de raies d'émission

On appelle **spectre d'émission** d'un atome le spectre de la lumière émise par une population d'atomes identiques.

### Interprétation de l'existence des raies d'émission :

- Si un atome se trouve dans un état excité d'énergie  $E_2$ , il peut se désexciter, c'est-à-dire atteindre un état d'énergie  $E_1 < E_2$  **en émettant spontanément UN photon** d'énergie  $E_{\text{photon}} = E_2 - E_1$  :



- Ce photon est un quantum de lumière de fréquence :

$$f = \frac{E_{\text{photon}}}{h} = \frac{E_2 - E_1}{h}$$

- Cette transition est donc responsable d'une raie d'émission de fréquence  $f = \frac{E_2 - E_1}{h}$  dans le spectre.



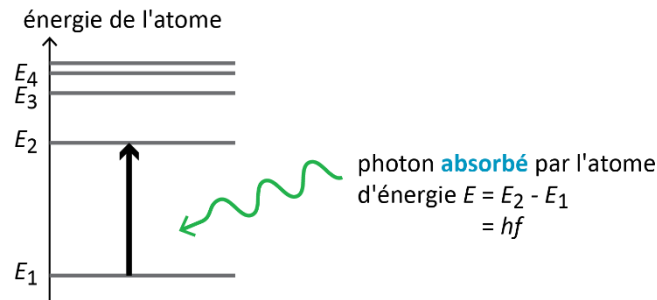


### 3.2. Interprétation des spectres atomiques d'absorption

Si une population d'atomes est éclairée par de la lumière blanche, on appelle son **spectre d'absorption** le spectre de la lumière ayant traversé cette population d'atomes.

#### Interprétation de l'existence des raies d'absorption :

- Un atome se trouve dans un état d'énergie  $E_1$  et intercepte un photon d'énergie  $E_{\text{photon}}$ . Si l'atome possède un niveau d'énergie  $E_2$  tel que  $E_{\text{photon}} = E_2 - E_1$ , alors il passe au niveau d'énergie  $E_2$  et **le photon est absorbé**.



- Le spectre de la lumière blanche incidente est alors amputé d'une de ses ondes, de fréquence :

$$f = \frac{E_{\text{photon}}}{h} = \frac{E_2 - E_1}{h}$$

- Cette transition est donc responsable d'une raie noire d'absorption de fréquence  $f = \frac{E_2 - E_1}{h}$  dans le spectre.

