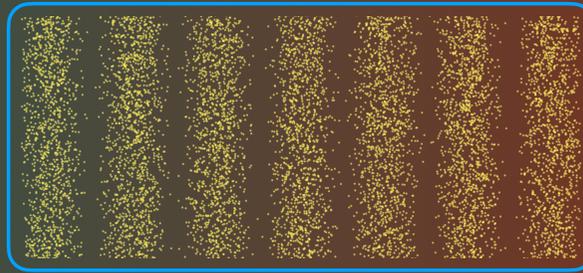


# Modèle ondulatoire de la lumière



$$\lambda = \frac{c}{\nu}$$

$\lambda$  (m)       $c = 3,00 \times 10^8 \text{ m}\cdot\text{s}^{-1}$        $\nu$  (Hz)



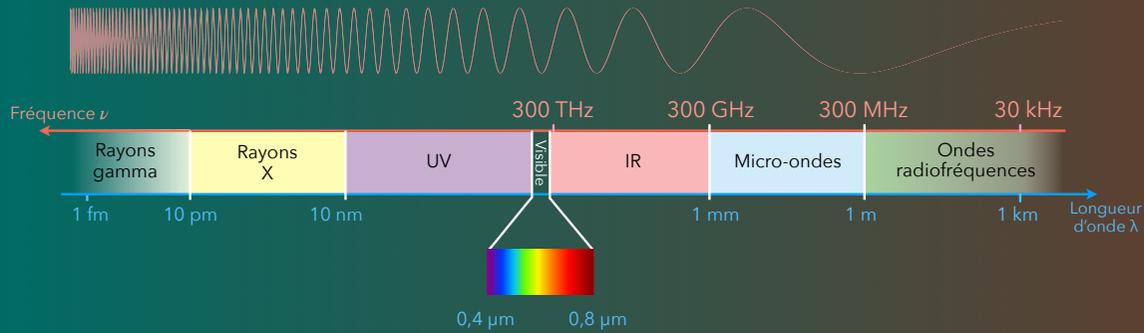
# Modèle corpusculaire de la lumière

## Énergie d'un photon

$$|\Delta E| = h\nu = \frac{hc}{\lambda}$$

$h$  (J·s)       $\nu$  (Hz)       $c = 3,00 \times 10^8 \text{ m}\cdot\text{s}^{-1}$        $\lambda$  (m)

$6,63 \times 10^{-34} \text{ J}\cdot\text{s}$   
 constante de Planck



## Quantification des niveaux d'énergie des atomes

