

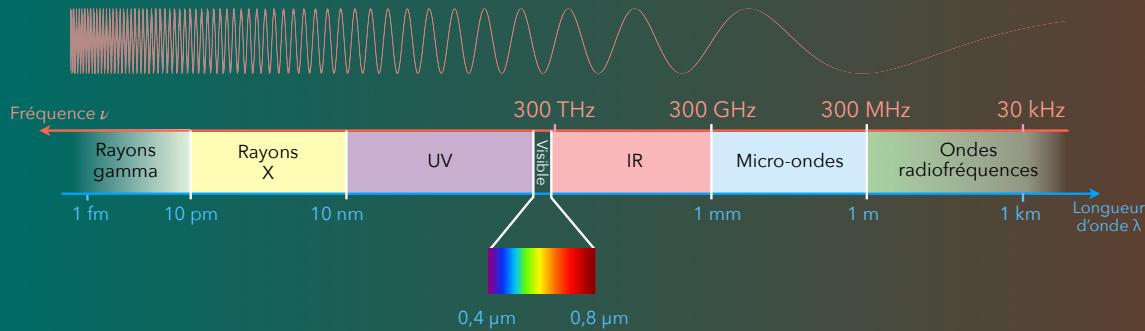
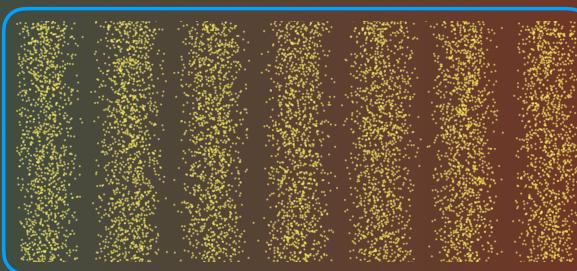
Modèle ondulatoire de la lumière



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

$3,00 \times 10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$

m Hz



Modèle corpusculaire de la lumière

Énergie d'un photon

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

$3,00 \times 10^8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$

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

Hz m J

Quantification des niveaux d'énergie des atomes

