

Dualité onde-corpuscule

$$E = h \cdot \nu$$

énergie d'un photon

h : constante de Planck en Js

ν : fréquence en Hz

$$E_{cin} = E_{ph} - W_s$$

effet photoélectrique

E_{cin} : énergie cinétique de
l'électron éjecté en J

E_{ph} : énergie du photon en J

W_s : travail d'extraction en J

$$\lambda = \frac{h}{p}$$

longueur d'onde de *de Broglie*

h : constante de Planck

p : quantité de mouvement en kg m/s