

Formulario 2

Teoría de De Broglie

$$1 \quad 2 \cdot \pi \cdot r = n \cdot \lambda_e$$

$$2 \quad m \cdot v = \frac{h}{\lambda_e}$$

r = Radio de la órbita.

n = Órbita que contiene al electrón.

λ_e = Longitud de onda asociada al electrón.

m = Masa del electrón = $9,1095 \times 10^{-31}$ [kg].

v = Velocidad del electrón.

h = Constante de Planck = $6,62617 \times 10^{-34}$ [J·s]