

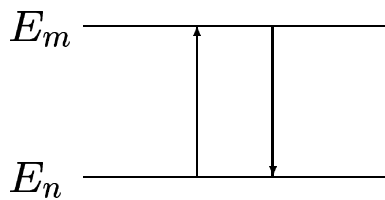
# Ipotesi di Bohr

Niels Hendrik David Bohr (1885–1962)

Phil. Mag. 26 (1913) 1–25, 476–502, 857–875

per gli elettroni in un atomo:

- stati stazionari (**orbitali**)
- salti quantici (**transizioni**)



$$\Delta E = E_n - E_m = h\nu$$

$$\Rightarrow \frac{1}{\lambda} = \frac{\nu}{c} = \frac{\Delta E}{hc}$$

$$\frac{1}{\lambda} = \frac{E_n - E_m}{hc}$$

i.e. dalla formula di Balmer:

$$E_n = -\frac{hc R_\infty}{n^2}$$

## Esperimento di Franck-Hertz, 1913–1919

