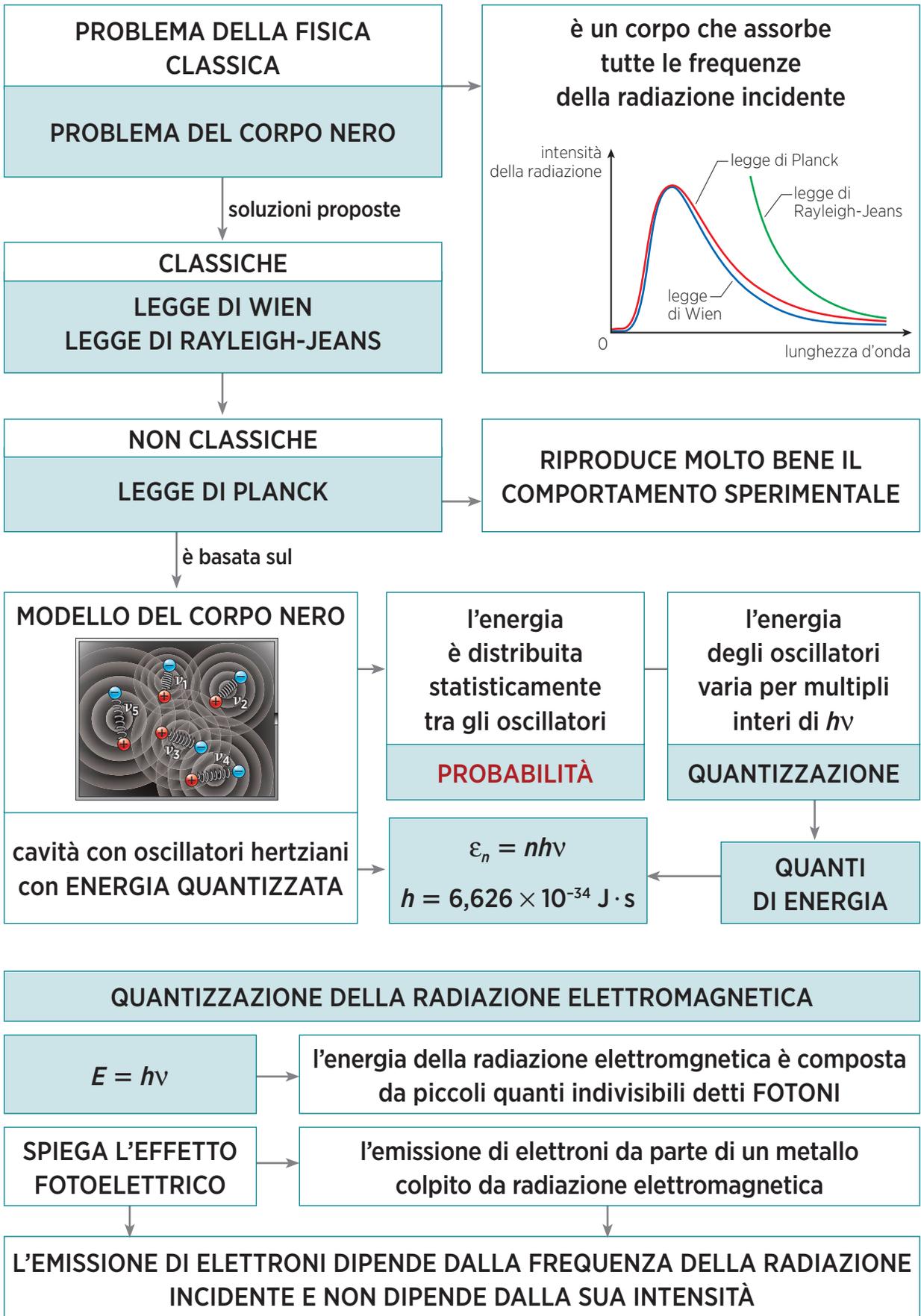


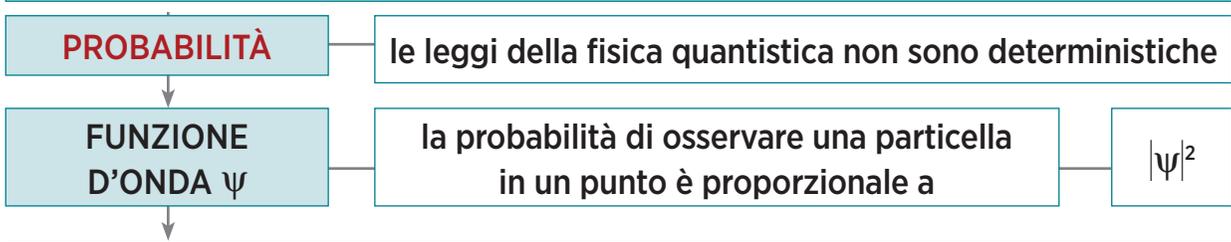
MAPPA DEI CONCETTI



ATOMO SEMICLASSICO → IDROGENO		
QUANTIZZAZIONE DELL'ENERGIA	$E_n = -\frac{13,6 \text{ eV}}{n^2}$	il numero quantico principale determina l'energia degli elettroni
QUANTIZZAZIONE DELL'ORBITA	$r_n = (5,3 \times 10^{-11} \text{ m})n^2$	il numero quantico principale determina l'orbita permessa
QUANTIZZAZIONE DEL MOMENTO ANGOLARE	$L_n = \frac{nh}{2\pi}$	il momento angolare di un elettrone può avere solo valori discreti



CONCETTI IMPORTANTI DELLA FISICA QUANTISTICA



LA FUNZIONE D'ONDA RAPPRESENTA UN STATO QUANTISTICO DEL SISTEMA

LUNGHEZZA D'ONDA DI DE BROGLIE	a ogni particella con quantità di moto p è associata una lunghezza d'onda	$\lambda = \frac{h}{p}$
PRINCIPIO DI INDETERMINAZIONE	istante per istante non si può definire con certezza quali siano la posizione e la quantità di moto di una particella	$\Delta x \cdot \Delta p \geq \frac{\hbar}{2}$
PRINCIPIO DI COMPLEMENTARITÀ	il comportamento corpuscolare e quello ondulatorio delle particelle quantistiche si escludono a vicenda	
PRINCIPIO DI SOVRAPPOSIZIONE	il generico stato quantistico ψ di un sistema è dato istante per istante dalla sovrapposizione di autostati ψ_1, ψ_2, \dots	$\psi = c_1 \psi_1 + c_2 \psi_2 + \dots$