

$$E_1 - E_2 = \frac{2\pi^2 m_e e^4}{h^2} \left( \frac{1}{n_2^2} - \frac{1}{n_1^2} \right)$$

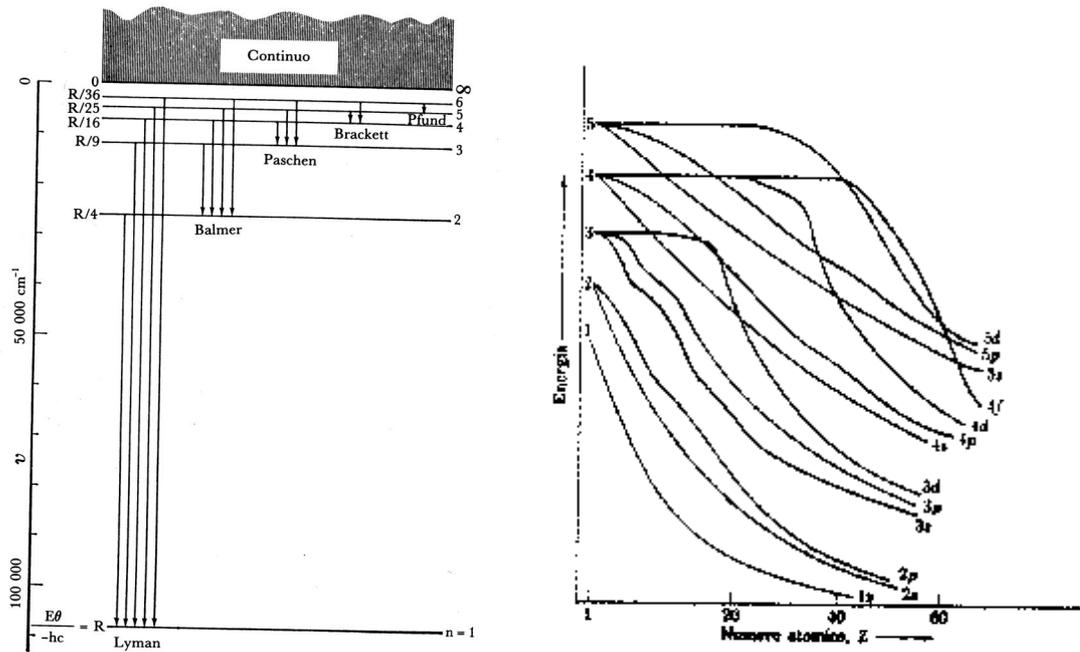


Fig. 2.12 - Diagramma dei livelli energetici dell'atomo di idrogeno, con le indicazioni delle serie.

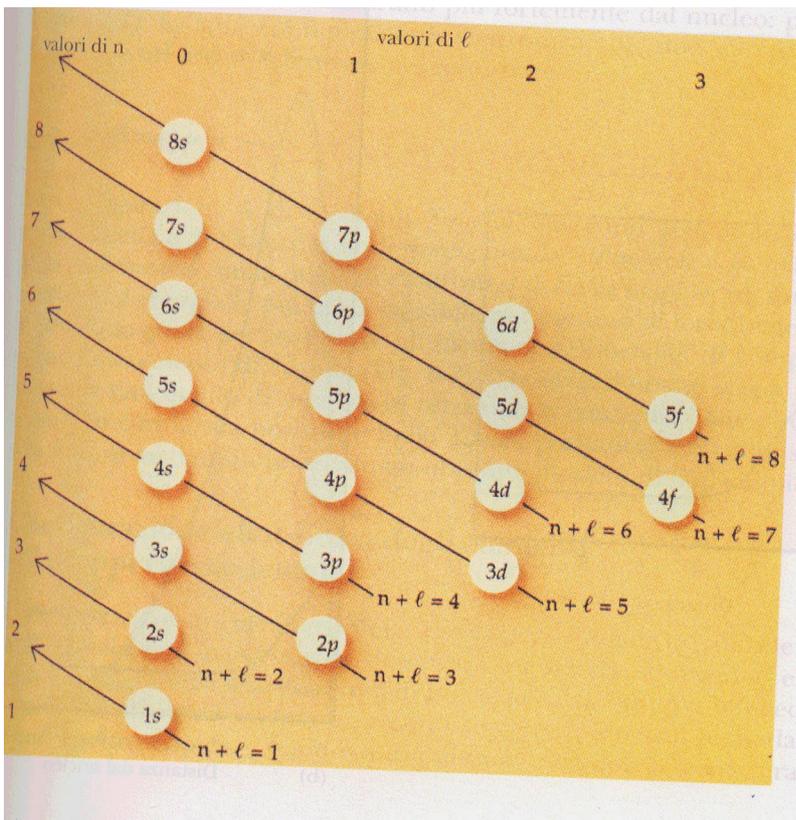


Figura 8.7 I sottostrati degli atomi vengono riempiti in ordine crescente del valore di  $n + l$ . Quando sottostrati diversi presentano lo stesso valore di  $n + l$ , i sottostrati stessi vengono riempiti in ordine crescente di  $n$ . Per usare il diagramma, si cominci da  $1s$  e si seguano le frecce che indicano l'incremento di  $n + l$ . L'ordine di riempimento, pertanto, risulta:  $1s \rightarrow 2s \rightarrow 2p \rightarrow 3s \rightarrow 3p \rightarrow 4s \rightarrow 3d$ , e così via.

