

# MODELLO ATOMICO A STRATI

si basa sul

modello atomico di Bohr

attorno al nucleo prevede

7 livelli principali di energia

ognuno di essi dispone di

sottolivelli

in cui si dispongono gli

elettroni

a seconda della loro

energia

indicati in ordine crescente con

- $n = 1$
- $n = 2$
- $n = 3$
- $n = 4$
- ...
- $n = 7$

numero del loro livello

per i primi 4 il numero è uguale al

ovvero

- $n = 1$  ha 1 sottolivello
- $n = 2$  ha 2 sottolivelli
- $n = 3$  ha 3 sottolivelli
- $n = 4$  ha 4 sottolivelli

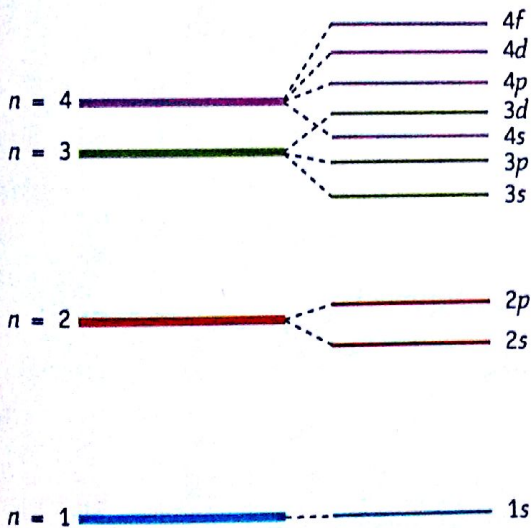
contraddistinti dalle lettere

*s, p, d, f,*

ognuno di essi può contenere al massimo

- 2 elettroni per *s*
- 6 elettroni per *p*
- 10 elettroni per *d*
- 14 elettroni per *f*

energia crescente



la collocazione degli elettroni si indica con la

configurazione elettronica

il loro ordine di riempimento è

- $1s \rightarrow 2s \rightarrow 2p \rightarrow 3s \rightarrow 3p$
- $\rightarrow 4s \rightarrow 3d \rightarrow 4p \rightarrow 5s \rightarrow$
- $4d \rightarrow 5p \rightarrow 6s \rightarrow 4f \rightarrow$
- $5d \rightarrow 6p \rightarrow 7s \rightarrow 5f \rightarrow$
- $6d \rightarrow$

livello energetico



numero di elettroni

sottolivello energetico