

LA CONFIGURAZIONE ELETTRONICA

È
IL MODO IN CUI
GLI
ELETTRONI
SI SISTEMANO
INTORNO
ALL'ATOMO O AD UNO IONE

È
LO FANNO
PARTENDO
DAL GIRO PIÙ VICINO
AL NUCLEO
(CON MINORE ENERGIA)

FINO A
RAGGIUNGERE
I
SOTTOLIVELLI
PIÙ ALTI
(CON MAGGIORE)
ENERGIA

VEDIAMOLA
GRAFICAMENTE

LIVELLI	SOTTOLIVELLI	POSTI
1	s	s = 2
2	s-p	p = 6
3	s-p-d	d = 10
4	s-p-d-f	f = 14
...	...	

QUESTA TABELLA SIGNIFICA

CHE

LA
CONFIGURAZIONE
ELETTRONICA

È FORMATA
DA

7
LIVELLI

4
SOTTOLIVELLI

DOVE

NEL
1° LIVELLO

NEL
2° LIVELLO

NEL
3° LIVELLO

C'È
↓
1
SOTTOLIVELLO
s

CI SONO
↓
2
SOTTOLIVELLI
s-p

CI SONO
↓
4
SOTTOLIVELLI
s, p, d, f

NEL
3° LIVELLO

CI SONO

3 SOTTOLIVELLI
s, p, d

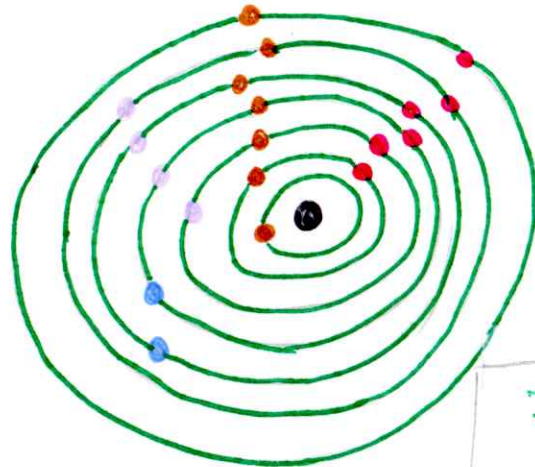
s p d f
↑↓ ↑↑↑↓ ↑↑↑↑↑↓ ↑↑↑↑↑↑↑↓
2 posti 6 posti 10 posti 14 posti

● ESEMPIO

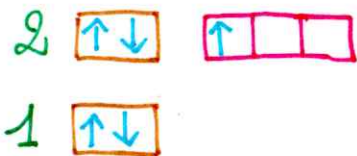
- CONFIGURAZIONE
ELETTRONICA
DEL
BORO (B)

↓
HA
5 ELETTRONI

↓
QUINDI
PARTIAMO DAL
1° LIVELLO



↓
CHE
↓
OCCUPANO
IL
POSTO
NEI
SOTTOLIVELLI



LE FRECCETTE SI
CHIAMANO

↓
SPIN

↓
E SONO GLI
ELETTRONI

7	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$		
6	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$	
5	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$
4	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$
3	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$	
2	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow\uparrow\downarrow$		
1	$\uparrow\downarrow$			
LIVELLI	s^2	p^6	d^{10}	f^{14}