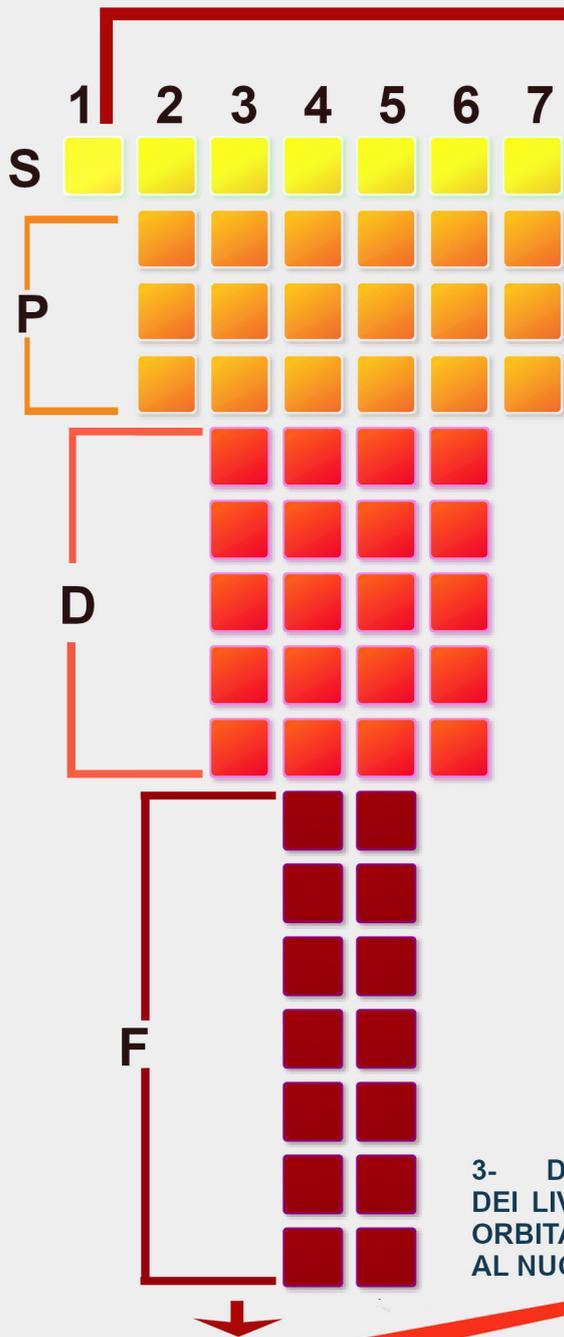


LIVELLI, ORBITALI E SPIN DEGLI ATOMI

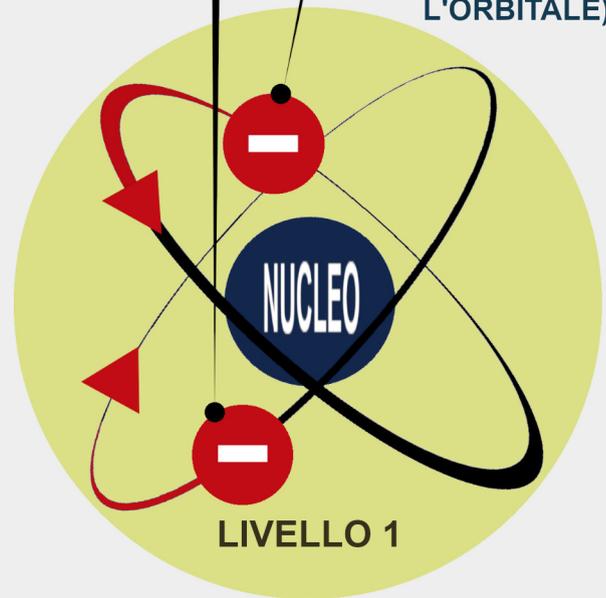
1- GLI ELETTRONI SI DISPONGONO ATTORNO ALL'ATOMO, IN VARI STRATI O LIVELLI DI ENERGIA. QUESTI SONO SETTE OVVERO 1,2,3,4,5,6 E 7. GLI ELETTRONI SI DISPONGONO, IN OGNI LIVELLO, IN SPAZI DETTI ORBITALI, NOMINATI S, P, D e F.



1 S



2-OGNI ORBITALE PUO' CONTENERE DA UNO A DUE ELETTRONI, I QUALI RUOTANO IN DIREZIONE CONTRARIA. LA DIREZIONE ORARIA O ANTIORARIA, DELLA ROTAZIONE DEGLI ATOMI, E' INDICATA DAGLI SPIN (FRECCHE NERE DENTRO L'ORBITALE).



3- DISTRIBUZIONE DEI LIVELLI E DEGLI ORBITALI, ATTORNO AL NUCLEO.

1S																			
2S	2P	2P	2P																
3S	3P	3P	3P	3D	3D	3D	3D	3D											
4S	4P	4P	4P	4D															
5S	5P	5P	5P	5D															
6S	6P	6P	6P	6D	6D	6D	6D	6D	6D										
7S	7P	7P	7P																

