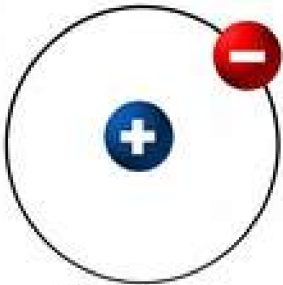
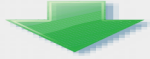


CHIMICA – GLI ORBITALI 1

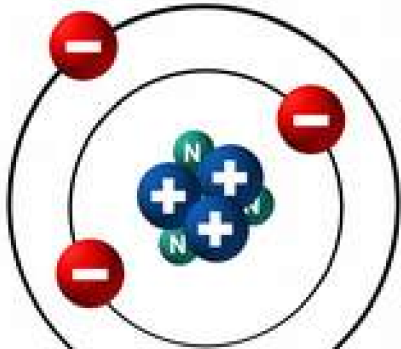
ATOMI DIVERSI E DIVERSO NUMERO DI ELETTRONI,
STESSO ELEMENTO E STESSO NUMERO DI ELETTRONI.

OGNI ELEMENTO CHIMICO E' CARATTERIZZATO DA UN PRECISO NUMERO
DI ELETTRONI;



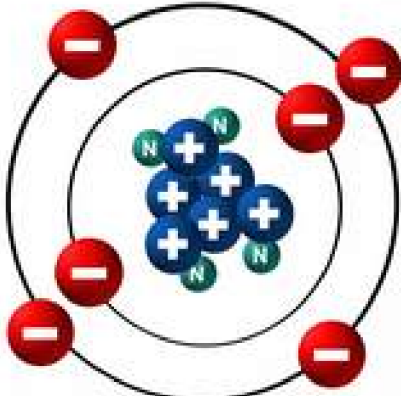
IDROGENO

H
IL CARBONIO HA
UN ELETTRONE



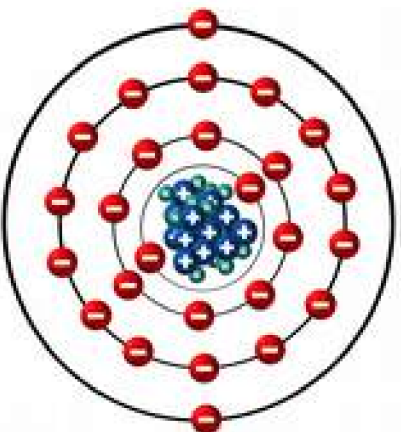
LITIO

Li
IL LITIO HA
TRE ELETTRONI



CARBONIO

C
IL CARBONIO HA
SEI ELETTRONI

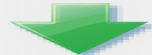


FERRO

Fe
IL FERRO HA
VENTISEI ELETTRONI

GLI ELETTRONI NON RUOTANO IN MODO
DISORDINATO ATTORNO AL NUCLEO, SI
DISPONGONO ATTORNO AD ESSO
SECONDO ORBITALI CONCENTRICI;

	1	2	3	4	5	6	7
S							
P							
D							
F							



CON S, P, D e F SI INDICANO GLI
ORBITALI ,OVVERO LO SPAZIO IN
CUI RUOTANO DA 1 A 2 ELETTRONI.
CON 1, 2, 3, 4, 5, 6 E 7 SI INDICANO I
LIVELLI, OVVERO LE SFERE
CONCENTRICHE IN CUI SI TROVANO
GLI ORBITALI, CHE HANNO DIVERSA
DISTANZA DAL NUCLEO, SECONDO
L'ORDINE NUMERICO CRESCENTE.