


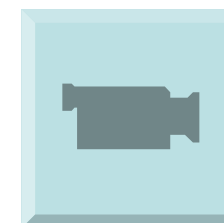
MAIN-GROUP ELEMENTS														MAIN-GROUP ELEMENTS												
Period	1A (1)		2A (2)		TRANSITION ELEMENTS										3A (13)		4A (14)		5A (15)		6A (16)		7A (17)		8A (18)	
	1	1 H 1.008																				2 He 4.003				
	2	3 Li 6.941	4 Be 9.012												5 B 10.81	6 C 12.01	7 N 14.01	8 O 16.00	9 F 19.00	10 Ne 20.18						
	3	11 Na 22.99	12 Mg 24.31	3B (3)	4B (4)	5B (5)	6B (6)	7B (7)	8B (8) (9) (10)			1B (11)	2B (12)	13 Al 26.98	14 Si 28.09	15 P 30.97	16 S 32.07	17 Cl 35.45	18 Ar 39.95							
	4	19 K 39.10	20 Ca 40.08	21 Sc 44.96	22 Ti 47.90	23 V 50.94	24 Cr 52.00	25 Mn 54.94	26 Fe 55.85	27 Co 58.93	28 Ni 58.70	29 Cu 63.55	30 Zn 65.39	31 Ga 69.72	32 Ge 72.59	33 As 74.92	34 Se 78.96	35 Br 79.90	36 Kr 83.80							
	5	37 Rb 85.47	38 Sr 87.62	39 Y 88.91	40 Zr 91.22	41 Nb 92.91	42 Mo 95.94	43 Tc (98)	44 Ru 101.1	45 Rh 102.9	46 Pd 106.4	47 Ag 107.9	48 Cd 112.4	49 In 114.8	50 Sn 118.7	51 Sb 121.8	52 Te 127.6	53 I 126.9	54 Xe 131.3							
	6	55 Cs 132.9	56 Ba 137.3	57 La 138.9	72 Hf 178.5	73 Ta 180.9	74 W 183.9	75 Re 186.2	76 Os 190.2	77 Ir 192.2	78 Pt 195.1	79 Au 197.0	80 Hg 200.6	81 Tl 204.4	82 Pb 207.2	83 Bi 209.0	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)							
	7	87 Fr (223)	88 Ra (226)	89 Ac (227)	104 Unq (261)	105 Unp (262)	106 Unh (263)	107 Uns (262)	108 Uno (265)	109 Une (267)																
INNER TRANSITION ELEMENTS																										
6	Lanthanides	58 Ce 140.1	59 Pr 140.9	60 Nd 144.2	61 Pm (145)	62 Sm 150.4	63 Eu 152.0	64 Gd 157.3	65 Tb 158.9	66 Dy 162.5	67 Ho 164.9	68 Er 167.3	69 Tm 168.9	70 Yb 173.0	71 Lu 175.0											
7	Actinides	90 Th 232.0	91 Pa (231)	92 U 238.0	93 Np (244)	94 Pu (242)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (252)	100 Fm (257)	101 Md (258)	102 No (259)	103 Lr (260)											

LA TAVOLA PERIODICA CI VIENE IN AIUTO

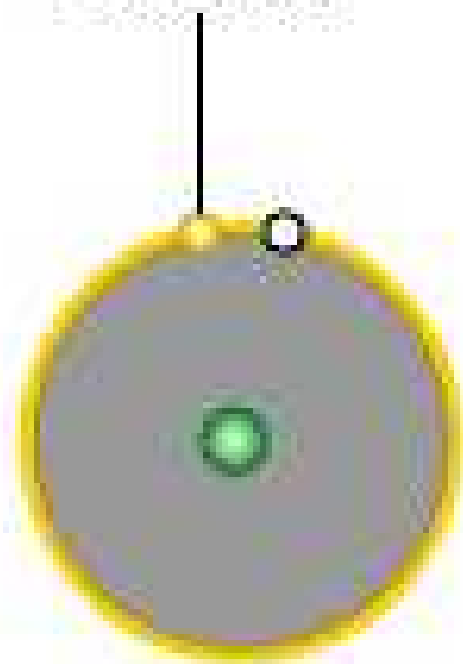
	GRUPPO	<u>NUMERO ATOMICO</u>	proton i	elettro ni	PERIODO	<u>valenza</u>
H	I	1	1	1	1	1
O	VI	8	8	8	2	2

CONFIGURAZIONE ELETTRONICA:

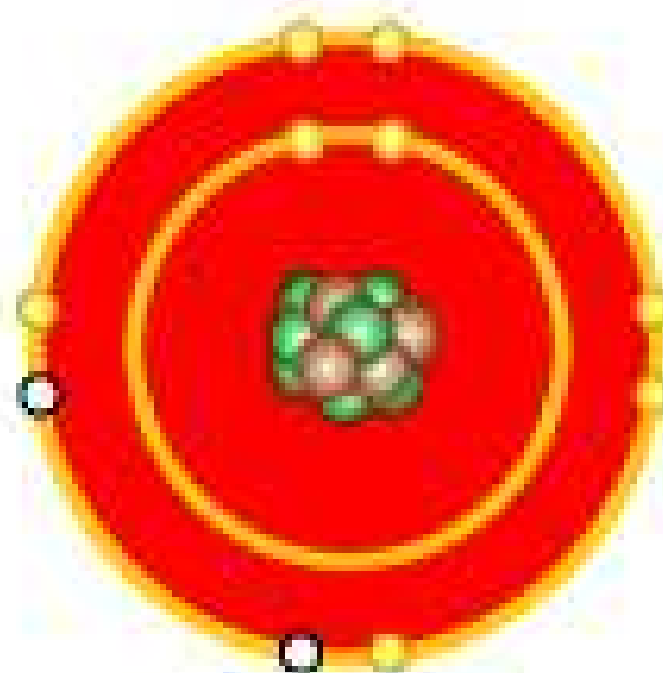
IDROGENO	OSSIGENO
$1s^1$	$1s^2 2s^2 2p^4$ 





Elettrone



Idrogeno (H)
Numero atomico = 1



Ossigeno (O)
Numero atomico = 8

ELEMENTO $\begin{smallmatrix} A \\ Z \end{smallmatrix} X$	N°PROTONI (numero atomico) Z 	n°protoni + n°neutroni (NUMERO DI MASSA) A	Peso Molecolare (u.m.a.) 
H	1	1 (0 neutroni)	1
O	8	8	16

PESO MOLECOLARE ACQUA = 18 u.m.a.
(1 + 1 + 16 = 18)

L'atomo ${}^1_1\text{H}$, non ha neutroni

Dato che la mole è il peso atomico espresso in grammi una mole d'acqua è uguale a 18 g d'acqua.

in un qualsiasi atomo neutro il
numero degli elettroni è uguale a
quello dei protoni nel nucleo.



Esposito Leonardo, Guglielmo Letteria, Rizzi Antonia, Veneziani Rosa



Associazione per lo sviluppo professionale degli insegnanti
Qualificazione MIUR Prot. N. AOODGPER.12684 DEL 29-07-08
www.laboratorioformazione.it
Per informazioni: tel. 3337128694 - dalle 17 alle 19