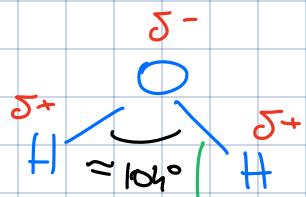


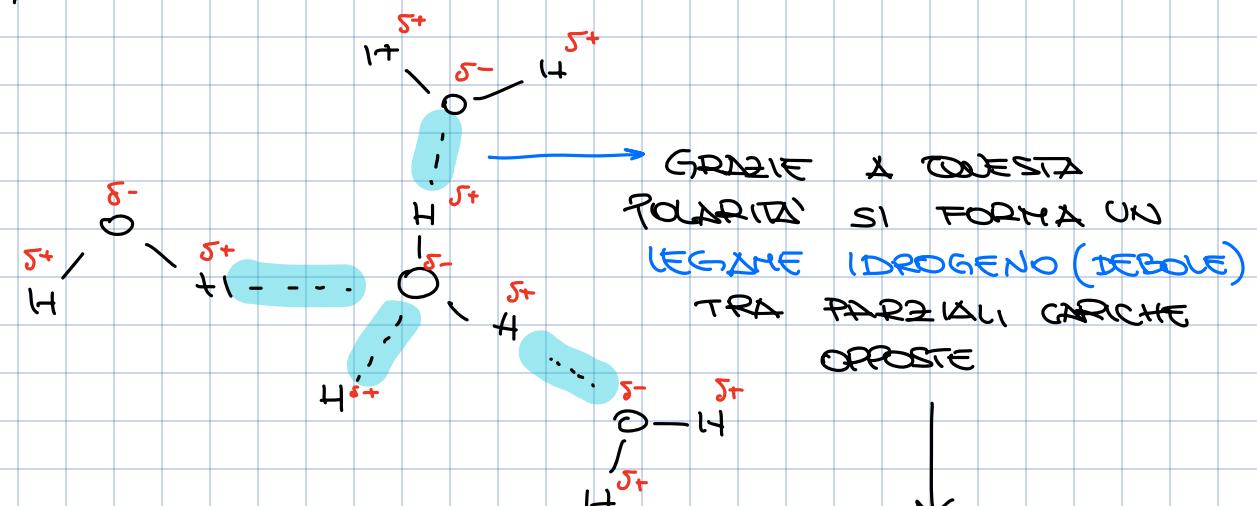
L'ACQUA H_2O MONOSSIDO DI DIDROGENO



δ → SIMBOLO CHE INDICA PARZIALE CARICA

E COME HA? ??!

GLI e⁻ DI LEGAME SONO ATTRATTI TEMPORANEAMENTE DALL'ATOMO DI OSSIGENO, SI DICE CHE È + ELETTRONEGATIVO



PROPRIETÀ DELL' H_2O !

MAMM! PRIMA 1 PO' DI RIFASSO



REGOLA DELL'OTTETO \Rightarrow GLI ATOMI CERCANO DI RAGGIUNGERE L'OTTETO NELL'ULTIMO FUSCO CONDIVIDENDO (LEGAME COVALENTE) O CEDENDO/ACQUISTANDO e⁻ (LEGAME IONICO)

Tavola periodica degli elementi

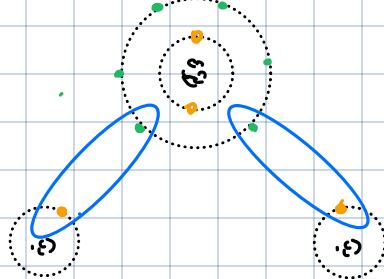
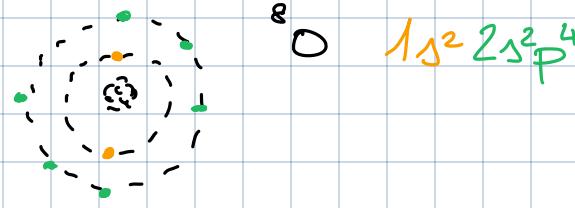
Z = numero atomico numeri di ossidazione

massa atomica elettronegatività

1 I H Idrogeno 1.008 2.2	2 II Be Berillio 9.012 1.57	3 III Li Litio 6.941 0.99	4 IV Mg Magnesio 24.31 1.31	5 V Sc Scandio 44.97 1.36	6 VI Ti Titano 47.87 1.54	7 VII Cr Cromo 50.94 1.63	8 VIII Mn Manganese 54.94 1.55	9 I Fe Ferro 55.85 1.83	10 II Co Cobalto 58.93 1.88	11 III Ni Nickel 58.7 1.91	12 IV Cu Rame 63.55 1.90	13 V Zn Zinco 65.38 1.65	14 VI Al Alluminio 26.98 1.61	15 VII Si Silicio 28.09 1.90	16 VIII P Fosforo 30.97 2.19	17 I S Zolfo 32.06 2.38	18 II Cl Cloro 35.45 3.16	19 III Ar Argon 39.95 —
20 K Potassio 39.10 0.80	21 Ca Calcio 40.08 1.0	22 Sc Scandio 44.97 1.36	23 Ti Titano 47.87 1.54	24 Cr Cromo 50.94 1.63	25 Mn Manganese 54.94 1.55	26 Fe Ferro 55.85 1.83	27 Co Cobalto 58.93 1.88	28 Ni Nickel 58.7 1.91	29 Cu Rame 63.55 1.90	30 Zn Zinco 65.38 1.65	31 Ga Gallo 69.72 1.81	32 Ge Germanio 72.59 2.01	33 As Arsenico 78.95 2.18	34 Se Selenio 79.90 2.35	35 Br Bromo 79.90 2.46	36 Kr Krypton 83.8 —		
37 Rb Rubidio 84.47 0.80	38 Sr Stronzio 87.62 0.95	39 Y Ytrio 88.91 1.22	40 Zr Zirconio 91.22 1.33	41 Nb Niobio 92.91 1.61	42 Mo Molibdeno 95.95 2.18	43 Tc Tecnecio [98] 1.90	44 Ru Rutenio 101.1 2.20	45 Rh Rodio 102.91 2.28	46 Pd Palladio 106.4 2.31	47 Ag Argento 107.9 1.93	48 Cd Cadmio 112.4 1.69	49 In Indio 114.8 1.78	50 Sn Stagno 118.7 1.80	51 Sb Antimonio 121.8 2.05	52 Te Tellurio 127.6 2.10	53 I Iodio 127.0 2.46	54 Xe Xenon 131.3 —	
55 Cs Cesio 132.91 0.79	56 Ba Bario 137.33 0.89	57 La Lantano 138.91 1.10	72 Hf Afrino 178.49 1.30	73 Ta Tantalio 180.95 1.50	74 W Tungsteno 183.84 2.36	75 Re Renio 186.2 1.90	76 Os Osmio 190.2 2.20	77 Ir Iridio 192.2 2.20	78 Pt Platino 195.1 2.28	79 Au Oro 196.9 2.54	80 Hg Mercurio 201.0 2.00	81 Tl Tallio 204.3 2.04	82 Pb Piombo 207.2 2.33	83 Bi Bismuto 209.0 2.02	84 Po Polonio 210.0 2.00	85 At Astato 212.0 2.20	86 Rn Radon 222.0 —	
87 Fr Francio 223.02 0.79	88 Ra Radon 226.03 0.99	89 Ac Attinio 227.03 1.18	104 Rf Rutherfordio [261] —	105 Db Dubnio [262] —	106 Sg Seaborgio [266] —	107 Bh Bohrio [264] —	108 Hs Hassio — —	109 Mt Meitnerio — 268	110 Ds Darmstadtio [271] —	111 Rg Roentgenio [272] —	112 Cn Copernicio [285] —	113 Nh Nihonio — —	114 Fl Flerovio — —	115 Mc Moscovio — —	116 Lv Livermorio — —	117 Ts Tennesse — —	118 Og Oganesson — —	
58 Ce Cerio 140 1.12	59 Pr Praseodimio 141 1.13	60 Nd Neodimio 144 1.14	61 Pm Promezio 145 —	62 Sm Samario 150 1.17	63 Eu Europio 152 1.20	64 Gd Gadolino 157 1.20	65 Tb Terbio 159 1.22	66 Dy Disprosio 163 1.23	671 Ho Olmino 165 1.23	68 Er Erbio 167 1.24	69 Tm Tullio 169 1.25	70 Yb Iterbio 173 1.27	71 Lu Lutezio 175 —	— —	— —	— —	— —	
90 Th Torio 232 1.30	91 Pa Protoattinio [209] 1.50	92 U Uranio 238 1.38	93 Np Nettunio 237 1.36	94 Pu Plutonio [244] 1.28	95 Am Americio [243] 1.30	96 Cm Curio [247] 1.30	97 Bk Berkelio [247] 1.30	98 Cf Californio [252] 1.30	99 Es Einsteinio [252] 1.30	100 Fm Fermio [257] 1.30	101 Md Mendelevio [258] 1.30	102 No Nobelio [259] 1.30	103 La Laurenzio [260] —	— —	— —	— —	— —	

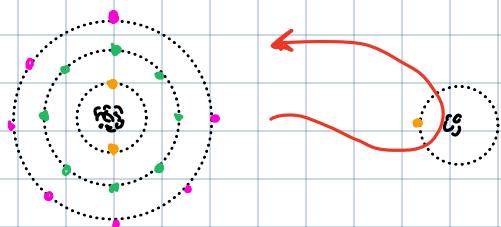
${}^1\text{H} \rightarrow 1 \text{ protone} \rightarrow 1 \text{ e}^-$
 ${}^2\text{He} \rightarrow 2 \text{ " } \rightarrow 2 \text{ e}^-$
 ${}^3\text{Li} \rightarrow 3 \text{ " } \rightarrow 3 \text{ e}^-$

IL Numero Atomico
 È IL "NOME" DI UN ELEMENTO,
 LO IDENTIFICA.

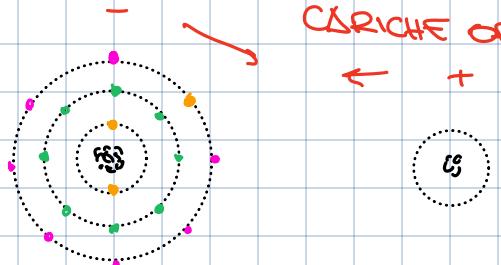


* VEDI PONGO (*)

Ce^+



$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$



CARICHE OPPoste SI ATTRAGGONO: LEGAME
IONICO

H Ce Acido cloridrico
↓
presente nella Stomach!