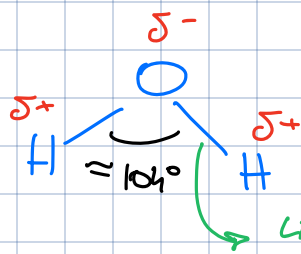


# L'ACQUA $H_2O$ MONOSSIDO DI DIIDROGENO



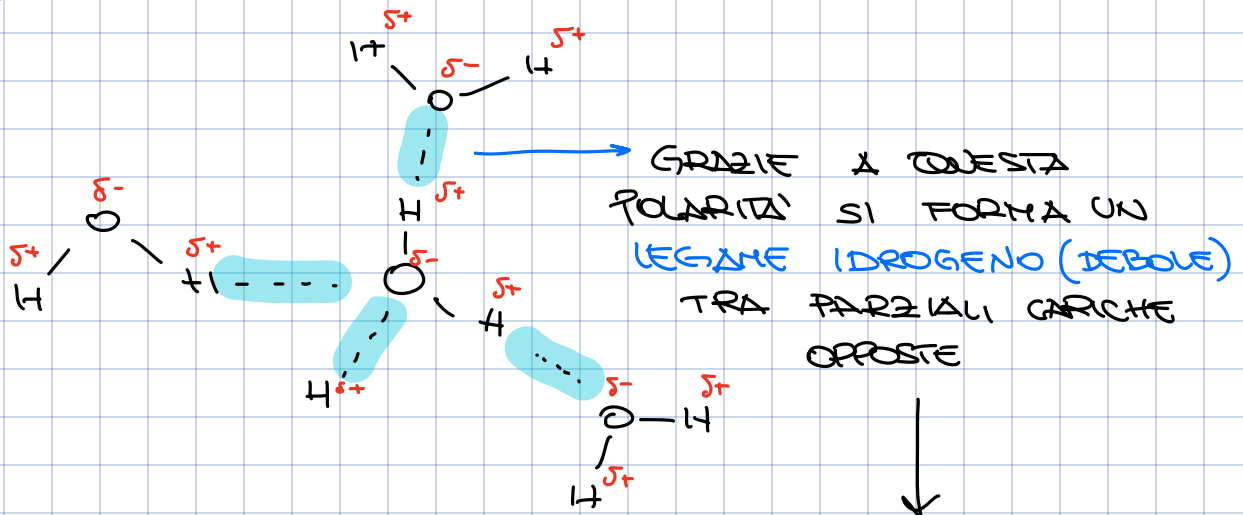
→ È UNA MOLECOLA POLARE

LA STANGHETTA TRA GLI ATOMI INDICANO UN LEGAME COVALENTE

$\delta$  → SIMBOLO CHE INDICA PARZIALE CARICA

E COME HA! ??!

GLI  $e^-$  DI LEGAME SONO ATTRATTI MAGGIORMENTE DALL'ATOMO DI OSSIGENO, SI DICE CHE È + ELETTRONEGATIVO



GRAZIE A QUESTA POLARITÀ SI FORMA UN LEGAME IDROGENO (DEBOLE) TRA PARZIALI CARICHE OPPOSITE

↓  
PROPRIETÀ DELL' $H_2O$ !

MAAA! PRIMA 1 PO' DI RIPASSO

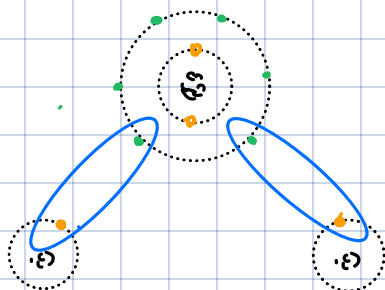
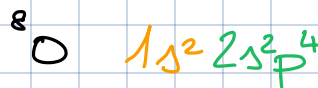


2 COPPIE DI ELETTRONI NON CONDIVISI IN LEGAMI

REGOLA DELL'OTTETO → GLI ATOMI CERCANO DI RAGGIUNGERE L'OTTETO NELL'ULTIMO GUSCIO CONDIVIDENDO (LEGAME COVALENTE) O CEDENDO/ACQUISTANDO  $e^-$  (LEGAME IONICO)

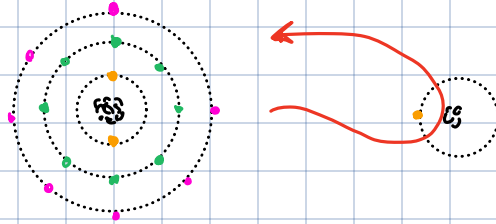
Tavola periodica degli elementi																	
1 I <b>H</b> Idrogeno 1.008																	18 VIII <b>He</b> Elio 4.00
3 <b>Li</b> Litio 6.941	2 II <b>Be</b> Berillio 9.012											13 III <b>B</b> Boro 10.81	14 IV <b>C</b> Carbonio 12.01	15 V <b>N</b> Azoto 14.01	16 VI <b>O</b> Ossigeno 16.00	17 VII <b>F</b> Fluoro 19.00	10 <b>Ne</b> Neon 20.18
11 <b>Na</b> Sodio 22.99	12 <b>Mg</b> Magnesio 24.31											13 <b>Al</b> Alluminio 26.98	14 <b>Si</b> Silicio 28.09	15 <b>P</b> Fosforo 30.97	16 <b>S</b> Zolfo 32.06	17 <b>Cl</b> Cloro 35.45	18 <b>Ar</b> Argon 39.95
19 <b>K</b> Potassio 39.10	20 <b>Ca</b> Calcio 40.08	21 <b>Sc</b> Scandio 44.97	22 <b>Ti</b> Titanio 47.87	23 <b>V</b> Vanadio 50.94	24 <b>Cr</b> Cromo 51.10	25 <b>Mn</b> Manganese 54.94	26 <b>Fe</b> Ferro 55.85	27 <b>Co</b> Cobalto 58.93	28 <b>Ni</b> Nichel 58.7	29 <b>Cu</b> Rame 63.55	30 <b>Zn</b> Zinco 65.38	31 <b>Ga</b> Gallio 69.72	32 <b>Ge</b> Germanio 72.59	33 <b>As</b> Arsenico 74.92	34 <b>Se</b> Selenio 78.96	35 <b>Br</b> Bromo 79.90	36 <b>Kr</b> Krypton 83.8
37 <b>Rb</b> Rubidio 84.47	38 <b>Sr</b> Stronzio 87.62	39 <b>Y</b> Yttrio 88.91	40 <b>Zr</b> Zirconio 91.22	41 <b>Nb</b> Niobio 92.91	42 <b>Mo</b> Molibdeno 95.95	43 <b>Tc</b> Tecnezio [98]	44 <b>Ru</b> Rutenio 101.1	45 <b>Rh</b> Rodio 102.91	46 <b>Pd</b> Palladio 106.4	47 <b>Ag</b> Argento 107.9	48 <b>Cd</b> Cadmio 112.4	49 <b>In</b> Indio 114.8	50 <b>Sn</b> Stagno 118.7	51 <b>Sb</b> Antimonio 121.8	52 <b>Te</b> Tellurio 127.6	53 <b>I</b> Iodio 127.5	54 <b>Xe</b> Xenone 131.3
55 <b>Cs</b> Cesio 132.91	56 <b>Ba</b> Bario 137.33	57 <b>La</b> Lantanio 138.91	58 <b>Ce</b> Cerio 140.12	59 <b>Pr</b> Praseodimio 140.91	60 <b>Nd</b> Neodimio 144.24	61 <b>Pm</b> Promezio [145]	62 <b>Sm</b> Samario 150.12	63 <b>Eu</b> Europio 152	64 <b>Gd</b> Gadolinio 157.25	65 <b>Tb</b> Terbio 158.93	66 <b>Dy</b> Disprosio 162.5	67 <b>Ho</b> Olimio 164.93	68 <b>Er</b> Erbio 167.26	69 <b>Tm</b> Tullio 168.93	70 <b>Yb</b> Itterbio 173.05	71 <b>Lu</b> Lutezio 175.07	
87 <b>Fr</b> Francio 223.02	88 <b>Ra</b> Radon 226.03	89 <b>Ac</b> Attinio 227.03	90 <b>Th</b> Torio 232.04	91 <b>Pa</b> Protoattinio [231]	92 <b>U</b> Uranio 238.03	93 <b>Np</b> Nettunio 237.05	94 <b>Pu</b> Plutonio 244.08	95 <b>Am</b> Americio [243]	96 <b>Cm</b> Curio [247]	97 <b>Bk</b> Berkelio [247]	98 <b>Cf</b> Californio [251]	99 <b>Es</b> Einstenio [252]	100 <b>Fm</b> Fermio [257]	101 <b>Md</b> Mendelevio [258]	102 <b>No</b> Nobelio [259]	103 <b>Lr</b> Lawrencio [260]	

IL NUMERO ATOMICO  
E IL "NOME" DI UN ELEMENTO,  
LO IDENTIFICA.

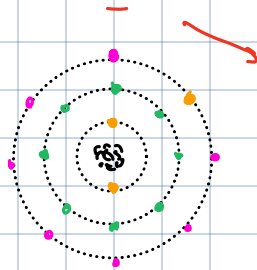


\* UED1 PONGO (

${}^7\text{Cl}$



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



CARICHE OPPOSITE SI ATTRAGGONO: LEGAME IONICO

$\text{HCl}$  acido cloridrico  
↓  
presente nello stomaco!