

● OSSIDAZIONE = OSSIGENO + ACIDO ⇒ FERRO OXIDE ⇒ LAVORISIER -

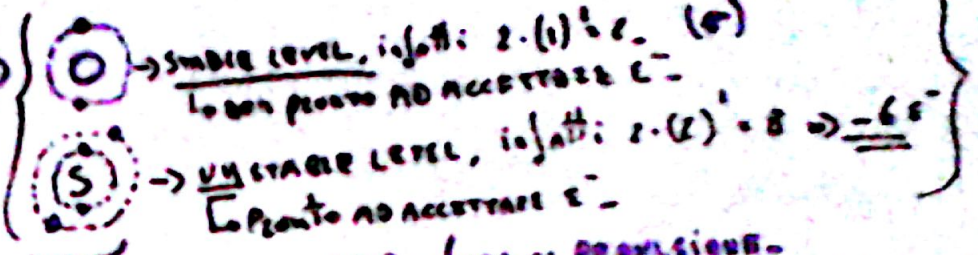
Chimica e Fisica Nucleare

H⁺ ⇒ VALENZA E
MULTIPLICI ⇒ $\frac{1}{2} \frac{1}{2} \frac{1}{2}$

5, 6 → VALENZA ⇒ POLI
0 → VALENZA ⇒ OSSIDAZIONE

livelli quantici: $s \cdot l^1 \Rightarrow$ → ottetto ⇒

H⁺ = ione di (H) ⇒ 0 o 2 Ossidazioni



M.B. $\left\{ \begin{array}{l} \text{legami covalenti e punto} \\ \text{legami ionici e non} \\ \text{covalenti} \Rightarrow \text{JONNA} \\ \text{ELETTRORREPLICAZIONE} \end{array} \right\}$

ELETTRONICITÀ ⇒ JONNA DI REPULSIONE.
ORDINANDO LA DISTANZA DAL NUCLEO E L'ATOMO
VICINTE NOI LEGAMI IONICI!
VICINTE TENDONO VERSO L'INFINITO ⇒ ELETTRONICITÀ
T⁻ EQUIVALENZA

LEGAMI COVALENTE: GLI s⁺ ULTIMO LEVEL SI COMBINANO TRONDO TRONDO CON UN ALTRO ⇒ ELETTRONICITÀ
LEGAMI IONICO: UN ATOMO CEDE I SUOI s⁺ AD UN ALTRO ⇒ ELETTRONICITÀ

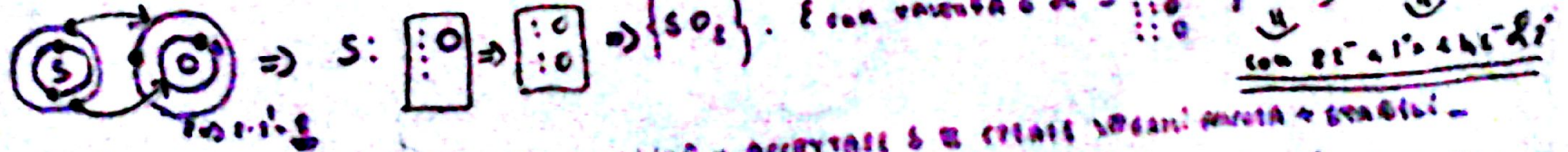
ISOTOP: DI H: $\left\{ \begin{array}{l} \text{DEUTERIO} \\ \text{TRITIO} \end{array} \right\}$

classi di H che con O formano H₂O ma diversa MASSA/ PESO in quanto
hanno un > n° di neutroni.

spazio/tempo = spazio

$E = m \cdot c^2 \Rightarrow \int'(s) = (m \cdot c^2) \Rightarrow E' = m \Rightarrow E = m$ io (s) osservata ⇒ **NON ESISTE E SENZA M E VICINARITÀ.** (1)

(a) Picchi d'ossigeno s⁺ + s⁺ dell'ossigeno dello scudo si prepara ad accettare il legame ionico da quest'altro
O, con il livello I ⇒ e dispone un s⁺ sul 1° e un s⁺ sul 2° ⇒ ACCIOM E' FINALE
pronto ad accettare gli e⁻ del II livello (inibibile dallo scudo) ⇒



⇒ anche in questo caso O TEMPRE LA STABILITÀ E ACCETTARE E SE CREATI LEGAMI IONICI + STABILI -
Anche lo ione di idrogeno H⁺ si comporta in modo analogo ad idrogeno in H₂O ⇒ H⁺ + H₂O ⇒ H₃O

Dalla (2) si osserva anche che: $E = m$ & $M = m$ × spazio e che se, $\left\{ \begin{array}{l} \text{ASSIEME} \\ \text{O} \cdot \text{H} \cdot \text{H} \end{array} \right\} \Rightarrow H_2O$ -
MA ANCHE E' E' IL M & ANCHE E' - ⇒ L'ENERGIA NON PÒ MAI TRATTENERE TOTALMENTE IN STABILITÀ! ⇒
IL NULLA PERFETTO IN PRESENZA DI NOC NON ESISTE!