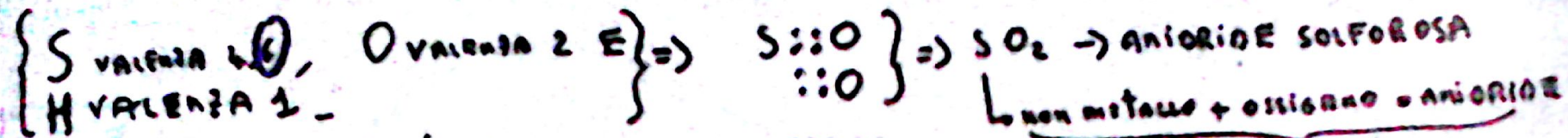
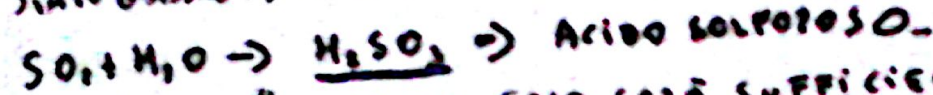


TRASFORMAZIONE OSSIDO → ACIDO → SALE

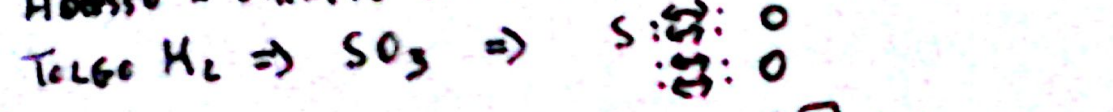


non metallo + ossigeno = ANIDRIDE

Per formare un acido, che in natura ha sempre lo stato gassoso, allo stato liquido aggiungo una mole (ca di H₂O all'acido) → ossidi - ottenendo:



Adesso = ottenere un sale sarà sufficiente togliere 1 o + atomi di idrogeno →

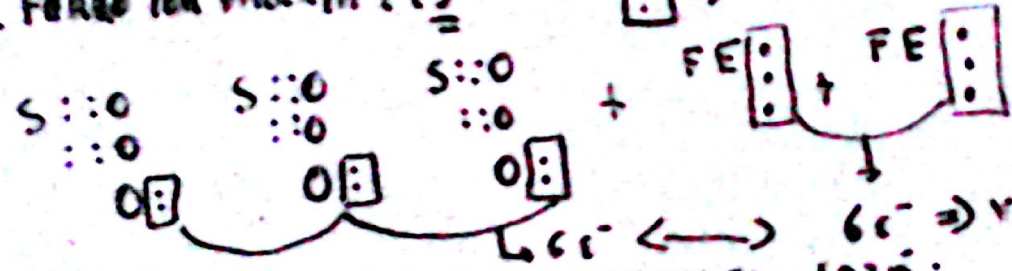
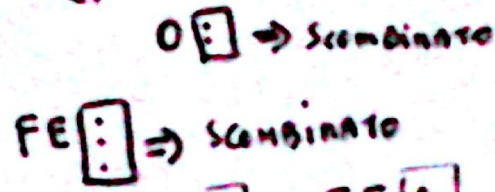


REGOLA DEL N.C.N. & IL BILANCIAMENTO ATOMICO

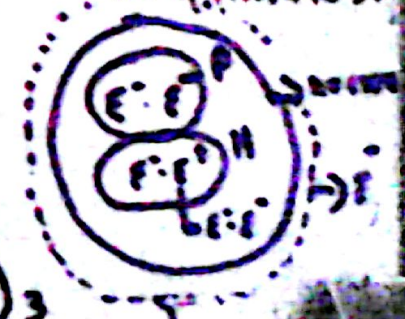
TRA 2 & 3 ⇒ N.C.N. = 6
 DOVRO' PERTANTO AGGIUNGERE UN ALTRO ATOMO DI FE E ALTRI 2 di (SO₃)
 ((6/3=2) ((6/2=3))

E LO SOSTITUISCO

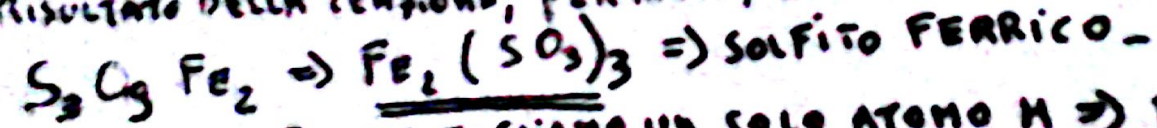
CON UN METALLO, AD ESEMPIO IL FERRO CON VALENZA 2 & 3



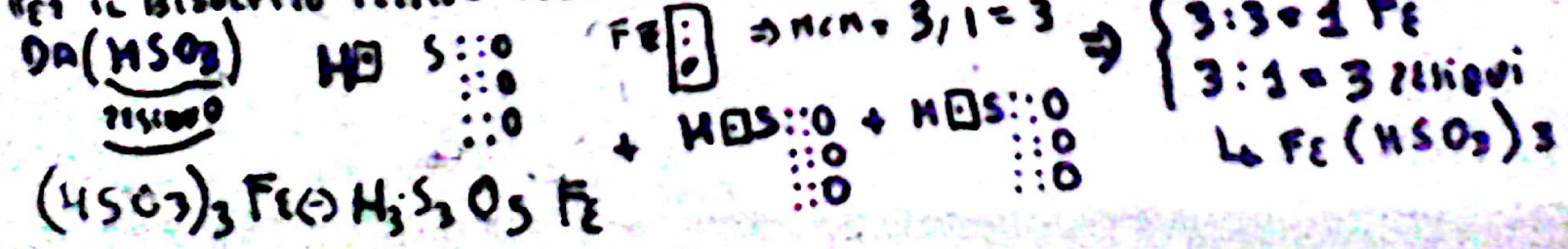
IL RAGIONE VA MOSSO TRA PARENTESI!



IL RISULTATO DELLA REAZIONE, PERTANTO, SARÀ: 6e⁻ ⇒ VALENZA BILANCIATA



Per il bisolfito ferrico togliamo un solo atomo H ⇒ $Fe (HSO_3)_3$



$\begin{cases} 3:3 = 1 \text{ Fe} \\ 3:1 = 3 \text{ restanti} \end{cases} \Rightarrow Fe (HSO_3)_3$

ATOMO