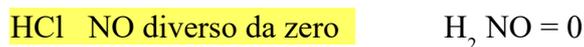


Numero di ossidazione N.O.

Numero di elettroni coinvolti nelle reazioni rispetto alla valenza ci da un'indicazione sulla tendenza a cedere o acquistare gli elettroni può essere positivo, negativo, anche zero

Regole per assegnare correttamente il numero di ossidazione:

- 1) Tutti gli elementi allo stato elementare hanno NO = 0



- 2) Idrogeno: NO = +1 tranne gli Idruri NO = -1 es NaH
3) Ossigeno: NO = -2 (perossidi NO = -1) es. H-O-O-H
4) Metalli alcalini (gruppo I tav period) NO = +1
5) Metalli alcalino-terrosi (gruppo II tav period) NO = +2
6) Alogeni -1 se nella molecola non c'è ossigeno
6b Zolfo: -2 quando non c'è ossigeno
- 7) In una Molecola neutra la somma dei numeri di ossidazione di tutti gli atomi presenti è uguale a zero
- 8) In uno ione la somma dei numeri di ossidazione di tutti gli atomi presenti è uguale alla carica dello ione

esempi:

