

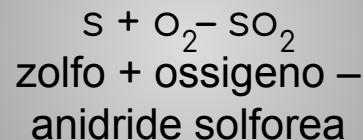
La chimica

Fatto da Samir Ouahbi e Francesca Belluzzi

OSSIDI

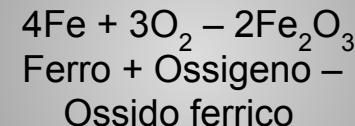
Acidi

Non metallo + Ossigeno



Basici

Metallo + Ossigeno



IDROSSIDI

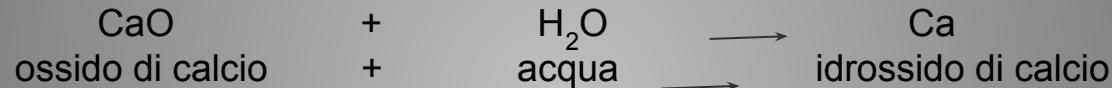
ossidi

+

acqua

→

idrossidi



se poi l'idrossido sciolto nell'acqua libera ioni di Na^+ e ioni OH^-



+



ACQUA - IONE IDROGENO - IONE
OSSIDRILE

IL PH

Nell'acqua distillata, c'è un piccolo numero di molecole di acqua è diviso in ioni di idrogeno (H^+) e ioni ossidrile (H^-).

Visto che il numero di molecole è uguale, si dice che l'acqua è neutra.

Per misurare l' ioni di idrogeno si usa una grandezza chiamata PH in cui i valori sono messi in scala da 0 a 14 , il numero 7 è il valore di una soluzione neutra.



Acidità aumenta
 $PH < 7$

Basicità aumenta
 $PH > 7$