

La chimica

Fatto da Samir Ouahbi e Francesca Belluzzi

OSSIDI

Acidi

Non metallo + Ossigeno

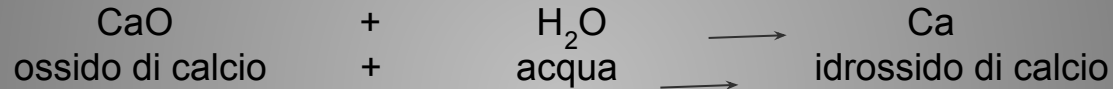
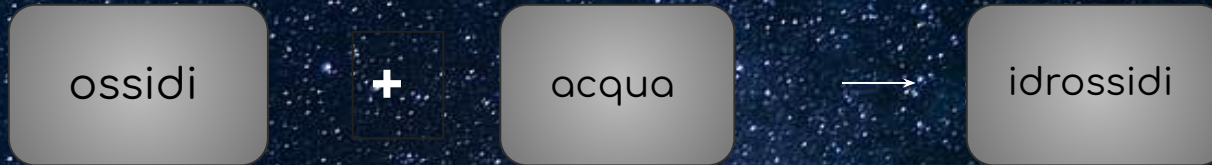
$S + O_2 \rightarrow SO_2$
zolfo + ossigeno –
anidride solforea

Basici

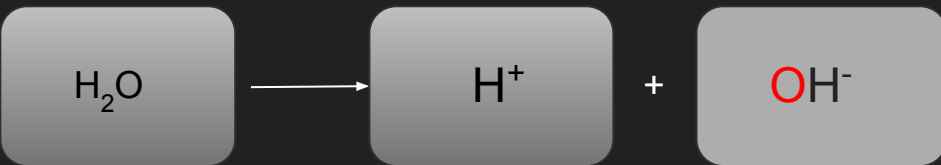
Metallo + Ossigeno

$4Fe + 3O_2 \rightarrow 2Fe_2O_3$
Ferro + Ossigeno –
Ossido ferrico

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 che è diviso in ioni di idrogeno (H^+) e ioni ossidrile (OH^-).

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
 $PH > 7$