

GLI
OSSIDIACIDI

sono acidi

N.B. Gli acidi sono quei
composti che messi in
soluzione acquosa
formano ioni H^+

GLI IONI H^+ IN UN
TERRENO, DI COSA
SONO RESPONSABILI?

Sono composti

TERNARI

Cioè formati da 3
elementi che ci sono
SEMPRE:

H

IDROGENO

Non

metallo

O

OSSIGENO

Li troviamo sempre in questo ordine

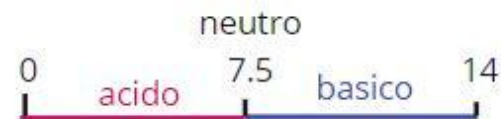
Del PH, cioè
determinano la
REAZIONE DEL TERRENO,
che può essere

ACIDA

BASICA

NEUTRA

"più è alta la concentrazione
degli ioni H^+ , più il terreno è ACIDO"



scala del ph

In che modo si ottengono gli ossiacidi?

facendo reagire la CORRISPONDENTE anidride con una molecola di acqua

FACCIAMO UN ESEMPIO....

① Dobbiamo ottenere

ACIDO SOLFORICO

il termine solforico ci dice che:

dobbiamo ottenere L'ANIDRIDE con questo elemento, S (zolfo)

l'anidride è **SOLFORICA**, cioè lo zolfo preso con la valenza più grande

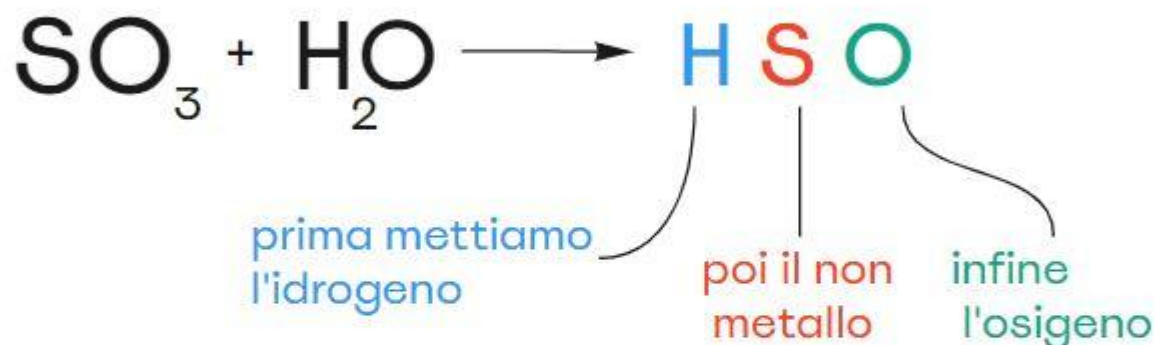
② Facciamo l'anidride solforica:

ANIDRIDE:
non metallo +
ossigeno



In che modo si ottengono gli ossiacidi?

③ Facciamo reagire l'anidride solforica con una **molecola di acqua**:



④

adesso aggiungiamo gli indici e mettiamo a destra lo stesso numero di atomi che abbiamo a sinistra



contiamo gli atomi

Come si legge
la reazione?



PRIMO METODO:

esse o tre più acca due
o ci danno acca due esse
o quattro

SECONDO METODO:

una molecola
di anidride
solforica

più

una molecola
di acqua

ci
danno

una molecola
di acido
solforico