



REAZIONI CHIMICHE: APPROFONDIMENTO



HCl

• È un acido

NaOH

• È una base

NaCl

• È un sale

Essere un ACIDO o un BASE è una **proprietà chimica** di una sostanza; in genere, acidi e basi sono sostanze corrosive



Anche essere un SALE è una proprietà chimica: NaCl è il *sale da cucina*, ma anche il bicarbonato è un sale!



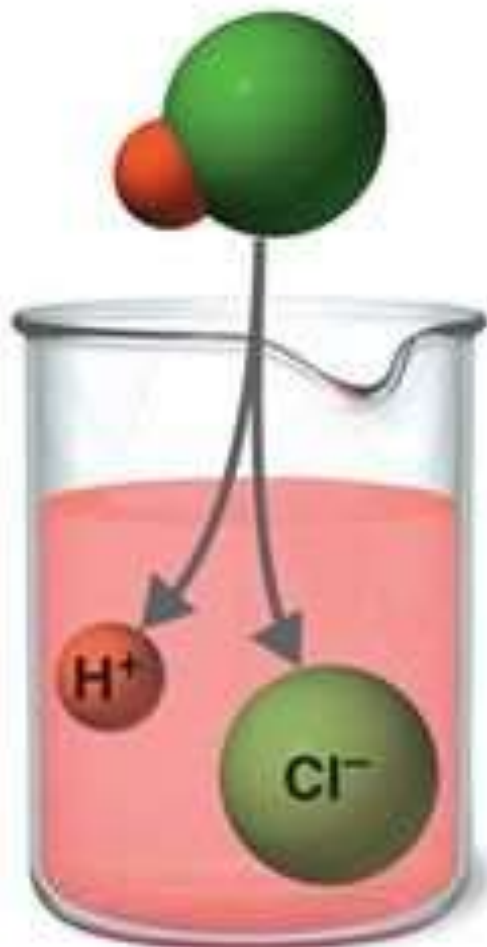
il **succo d'arancia**
ha un sapore aspro
perché è **acido**

alcune sostanze
comuni che
contengono **acidi**



alcune sostanze
comuni che
contengono **basi**

HCl



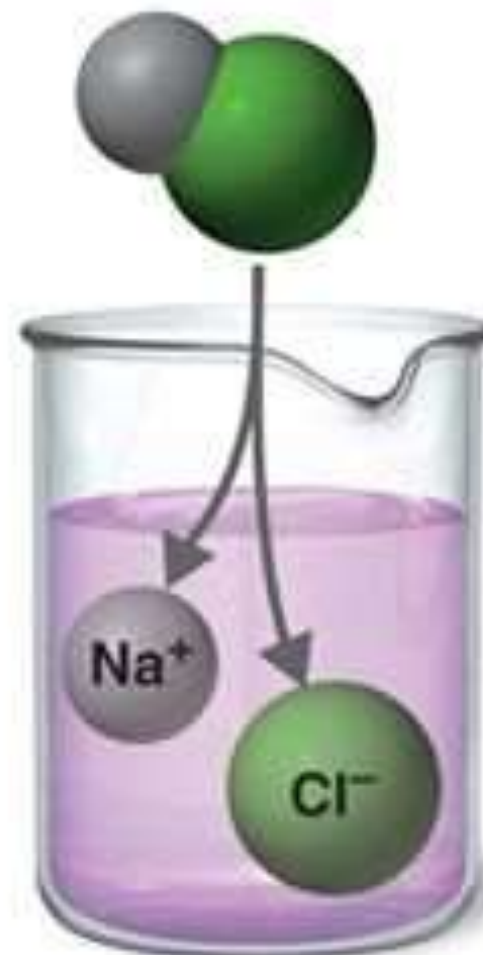
acido cloridrico

NaOH



Idrossido di sodio

NaCl



Cloruro di sodio

Reazioni esotermiche ed endotermiche

Reazioni:

esotermiche,
se liberano energia



endotermiche,
se assorbono energia
dall'ambiente



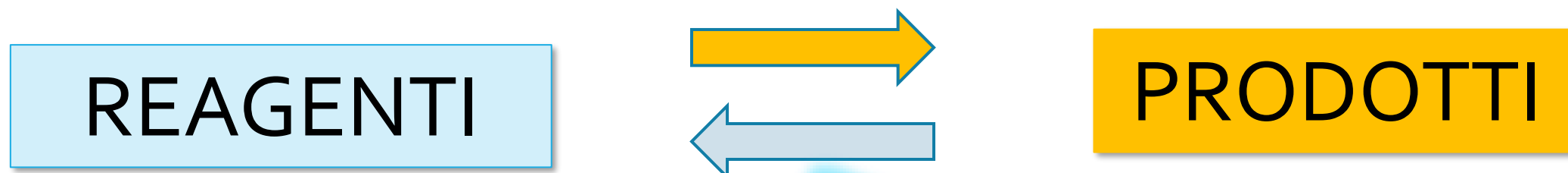


la **combustione** è una
reazione **esotermica**



la **cottura** è una reazione
endotermica

Una reazione chimica è **REVERSIBILE** se può «tornare indietro»



Quando una reazione è reversibile si scrive con la doppia freccia