



# 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!



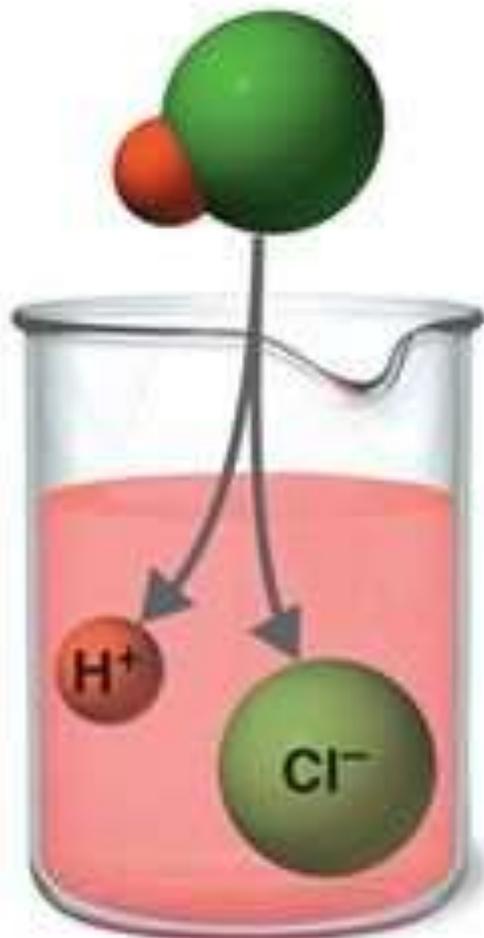
il **succo d'arancia**  
ha un sapore aspro  
perché è **acido**

alcune sostanze  
comuni che  
contengono **acidi**



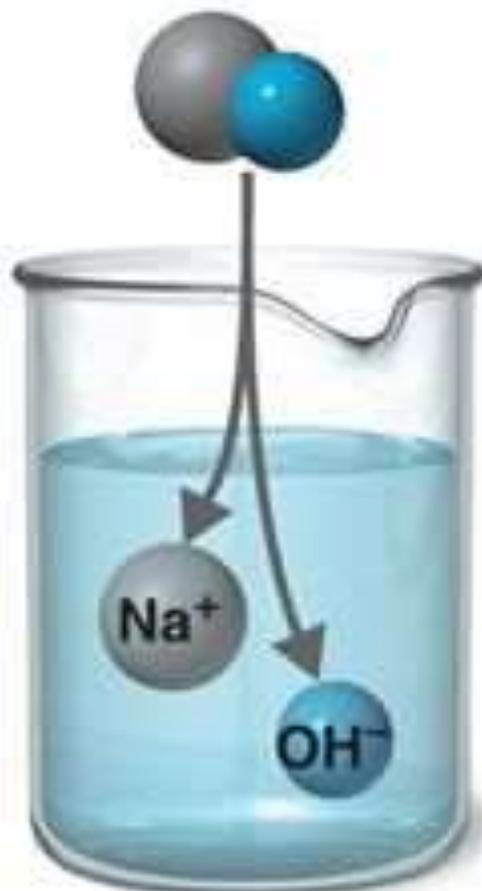
alcune sostanze  
comuni che  
contengono **basi**

HCl



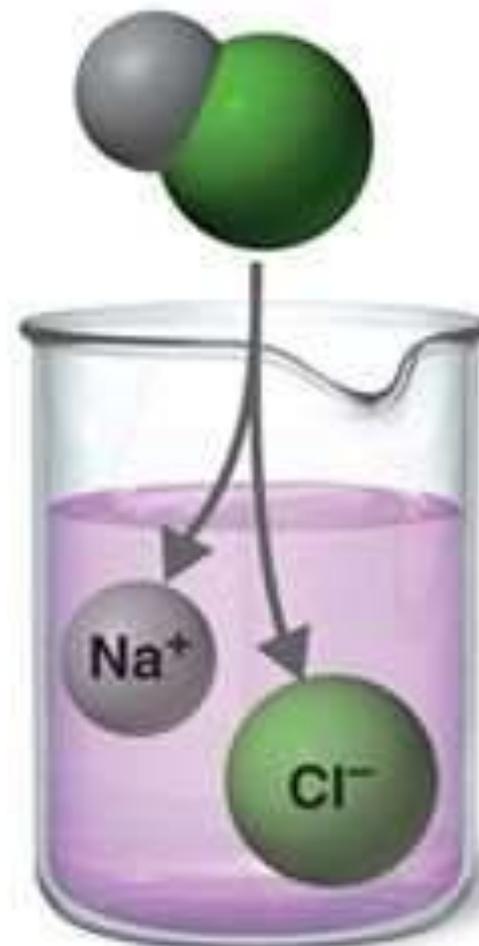
acido cloridrico

NaOH



Idrossido di sodio

NaCl



Cloruro di sodio

# Reazioni esotermiche ed endotermiche

## Reazioni:

esotermiche,  
se liberano energia



endotermiche,  
se assorbono energia  
dall'ambiente



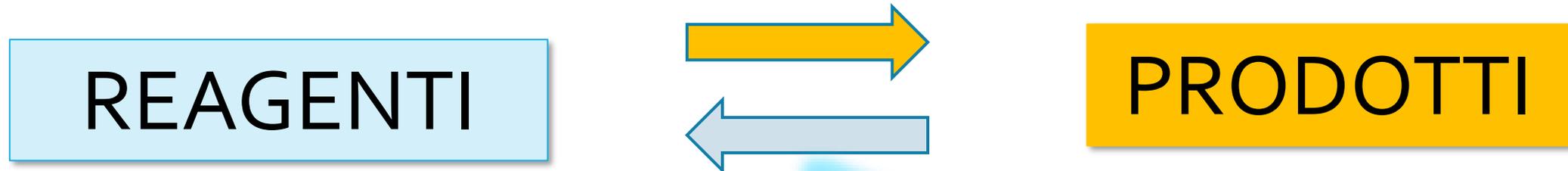


la **combustione** è una  
reazione **esotermica**



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