

# RELAZIONI CHIMICHE

## PRINCIPIO DI LAVOISIER

LA MASSA SI CONSERVA: LA SOMMA DEI REAGENTI E' UGUALE ALLA SOMMA DEI PRODOTTI

## LEGGE DI PRUST PROPORZIONI DEFINITE

QUANDO DUE ELEMENTI SI COMBINANO TRA LORO FORMANO COMPOSTI DIVERSI  
LE DIVERSE QUANTITA' DEL 1° SI COMBINANO CON UNA QUANTITA' FISSA DEL 2°  
SONO IN RAPPORTI RAZIONALI IN NUMERI INTERI

## LEGGE DI DALTON PROPORZIONI MULTIPLE

DUE O PIU' ELEMENTI IN UN COMPOSTO SI COMBINANO IN RAPPORTI DI MASSA FISSI E DEFINITI

## TRASFORMAZIONI CHIMICHE

DETTE ANCHE **REAZIONI CHIMICHE**:  
LE SOSTANZE DI PARTENZA SONO DETTE **REAGENTI**  
QUELLE FINALI **PRODOTTI**

## FORMULA

**EQUAZIONE CHIMICA** RAPPRESENTAZIONE DELLE REAZIONI CHIMICHE  
IL + TRA I REAGENTI  
LA FRECCIA  $\rightarrow$  PRIMA DEL PRODOTTO  
ACCANTO AD OGNI SIMBOLO LE SIGLE  
**g** (GAS)  
**l** (LIQUIDO)  
**aq** (ACQUOSO)

## BILANCIAMENTO

GLI ATOMI DEI REAGENTI DEVONO ESSERE UGUALI AGLI ATOMI DEI PRODOTTI PUR COMBINATI DIVERSAMENTE

## COEFFICIENTI STECHIOMETRICI

NUMERO DAVANTI ALLE FORMULE MOLTIPLICA TUTTI GLI ATOMI SCRITTI NELLA FORMULA ES:  
 $O_2(g) + 2H_2(g) \rightarrow 2H_2O(g)$

## CLASSIFICAZIONE

LE REAZIONI SONO CLASSIFICATE SECONDO TIPO E NUMERO DI SOSTANZE E SONO DI:

SINTESI  $A + B \rightarrow AB$   
DECOMPOSIZIONE  $AB \rightarrow A+B$   
SCAMBIO SEMPLICE  $A + BC \rightarrow AC+B$   
DOPPIO SCAMBIO  $AB + CD \rightarrow AC+BD$