



*Presidenza del Consiglio dei Ministri*

*Dipartimento per le Pari Opportunità*

*Corso di formazione realizzato con il contributo del Dipartimento per le  
Pari Opportunità, nell'ambito dell'avviso In estate si imparano le STEM*



**LICEO SCIENTIFICO STATALE "Alessandro Volta"**

Via Juvarra n. 14 - 10122 TORINO Tel. 011.54.41.26 - E-mail: tops020006@pec.istruzione.it - tops020006@istruzione.it

Sito web: [www.liceovoltatorino.gov.it](http://www.liceovoltatorino.gov.it) - Cod. Fisc. 80091160012 - Cod. Mecc. TOPS020006



**Gruppo: I DESOSSIRIBONUCLEICI**

Beatrice Agostini

Leonard Ifrim

Anna Merisio

Alessia Micu

Mafalda Stolfi

**La molecola**

## Cos'è una molecola?

- Una molecola è un insieme di due o più atomi
- Le molecole sono la parte più piccola di un elemento capace di esistenza indipendente

H=idrogeno

CL=cloro

Na=sodio

C=carbonio

O=ossigeno

$\text{NaHCO}_3$ =bicarbonato di sodio

$\text{HCl}$  =acido cloridico

$\text{H}_2\text{CO}_3$ =acido carbonico

$\text{NaCl}$ =cloruro di sodio

$\text{H}_2\text{O}$ =acqua

$\text{CO}_2$ =diossido di carbonio

Come reagisce una molecola con un atomo estraneo?

Per provare la reazione di una molecola con un diverso atomo abbiamo messo 0.25 g di bicarbonato e 9.20g di acido cloridrico.

Il peso sarebbe dovuto essere uguale alla somma dei due elementi, ma durante la reazione sono stati espulsi dei gas.

Nel secondo tentativo abbiamo tappato la provetta in cui stava accadendo la reazione e in questo modo i gas sono rimasti all' interno della provetta.

