



*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 DNA**  
SOUMAA Karim  
YAMBAO Margharet  
ZAREMBA Andreea  
BOUSSALEM Aya  
DALLE RIVE Danny

# MOLECOLE E REAZIONI CHIMICHE

# OCCORENTE

- 10 ml Di HCl
- 0.25g Di Fe
- Bilancia
- Provetta+tappo
- Cilindro graduato
- Pongo

# Cos'è una reazione chimica

- Una reazione chimica avviene quando facciamo reagire due o più elementi e si forma nuova materia
- Le massa dei reagenti sono uguali alla massa dei prodotti

# Svolgimento

- 1. Abbiamo misurato 0.25g di Fe
- 2. Abbiamo misurato 10ml di HCl e gli abbiamo pesati  $m = 9.1\text{g}$
- 3. Gli abbiamo fatti reagire
- 4. Abbiamo notato che la massa dei reagenti non coincide con la massa dei prodotti
- 5. Abbiamo svolto per la seconda volta l'esperimento, però chiudendo velocemente la provetta con un tappo

# CONCLUSIONE

- Nella reazione viene liberato l'idrogeno e quindi le masse non risultavano uguali
- Rifatto l'esperimento con il tappo, le masse risultavano uguali