



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 - Cod. Fisc. 80091160012 - Cod. Mecc. TOPS020006



Gruppo: I FANTASTICI 5

Lubello Antonio

Ez Zarhrate Ouassim

Trisca Delia

Agnello Giulia

Halip Andreea

Molecole e reazioni chimiche

COS'È UNA MOLECOLA?

Tutto ciò che ci circonda è composto da molecole

COS'È UNA REAZIONE CHIMICA ?

Una reazione che si ottiene mischiando due o più sostanze

ESPERIMENTO

materiali

- 0.25 g di carbonato;
- 10 ml di acido cloridrico;
- Provette ;
- Tappo per provette;
- Bilancia;
- Cilindro graduato ;

SVOLGIMENTO

Abbiamo pesato 0.25g di carbonato e preso 10 ml di acido cloridrico (che corrispondono a 9.1 g). Successivamente abbiamo mischiato le due sostanze all'interno di una provetta ed è così avvenuta una reazione chimica.

Secondo i nostri calcoli la massa dei due composti sarebbe dovuta essere di 9.35g ma a noi è risultato minore.

Abbiamo ragionato sui nostri errori e abbiamo capito che lo sbaglio è stato non tappare la provetta perché in una reazione chimica si liberano dei gas che hanno una loro massa .

CONCLUSIONE

- Abbiamo ripetuto l'esperimento tappando la provetta e abbiamo notato che effettivamente le due masse combaciavano.