



*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: GLI ACCA 2 O**

**LA PLACA Jessica**

**MARTIS Leon**

**ROJAS Jharly**

**RUFFATTI Pietro**

**SQUARTINI Anita**

**RELAZIONE DI CHIMICA: COSA SI MISCHIA  
E COSA NO**

Abbiamo provato a mischiare alcune sostanze e elaborato delle teorie:

1) Acqua e olio: abbiamo provato a mischiarli ma l'acqua è rimasta sul fondo e l'olio è rimasto sopra.

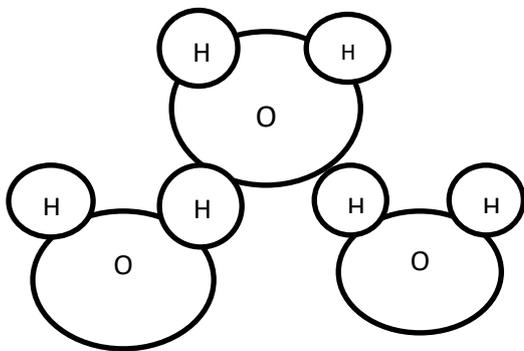
La nostra teoria era che l'acqua fosse più pesante dell'olio perché era rimasta sotto.

2) acqua e alcol: abbiamo mischiato acqua e alcol, non si distinguevano più l'uno dall'altro

Si sono mischiati perché, secondo noi, l'acqua e l'alcol hanno lo stesso peso.

3) alcol e olio: abbiamo provato a mischiarli, ma il risultato è stato come il primo: non si sono mischiati, l'olio è rimasto sotto.

Mischiando alcol e olio ci siamo accorti che la nostra teoria era sbagliata. Infatti, pesando alcol, acqua e olio abbiamo scoperto che il più leggero era l'alcol, l'intermedio era l'olio e il più pesante l'acqua.



MOLECOLA ACQUA

Poi ci hanno spiegato che l'alcol e l'acqua si mischiano perché contengono entrambi dei poli, invece l'olio che non contiene poli è impermeabile.

