1. \textbf{TITOLO:}

2. \textbf{Obbiettivo:}
   - Verificare se la molecola dell’acqua è polare o apolare.

3. \textbf{Descrizione dello strumentale:}

   - 2 burette, sostenute da 2 piedistalli, a cui piedi vi erano posti 2 becher.

   - 200 ml di acqua contenuta nella buretta di destra.

   - 200 ml di esano contenuto nella buretta di sinistra.

\[
\text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{C} - \text{H}
\]
4. **Descrizione lavoro**

delle fasi di

Abbiamo, inizialmente, elettrizzato per strofinio la bacchetta di bakelite; e tramite ciò, sulla bacchetta, si sono concentrate cariche negative. Abbiamo, successivamente, aperto i rubinetti delle burette, facendo correre esano e acqua. Abbiamo, infine, avvicinato la bacchetta alle traiettorie dei 2 liquidi.
Dopo aver avvicinato la bacchetta di brachelite, con concentrazione di cariche negative, i comportamenti dei 2 liquidi potevano essere i seguenti:

1. se hanno la stessa carica si allontanano (polari)
2. se hanno cariche opposite si attraggono
3. se il liquido è apolare non accade nulla

Avvicinata la bacchetta all'essano, il liquido continua a seguire la sua traiettoria regolare; pertanto la molecola del suddetto liquido è apolare.

Avvicinata all'acqua, invece, la regolare traiettoria viene deviata (la parte positiva viene attratta da quella negativa), pertanto la molecola H₂O è polare.

Relazione svolta da: Serena Pirrello