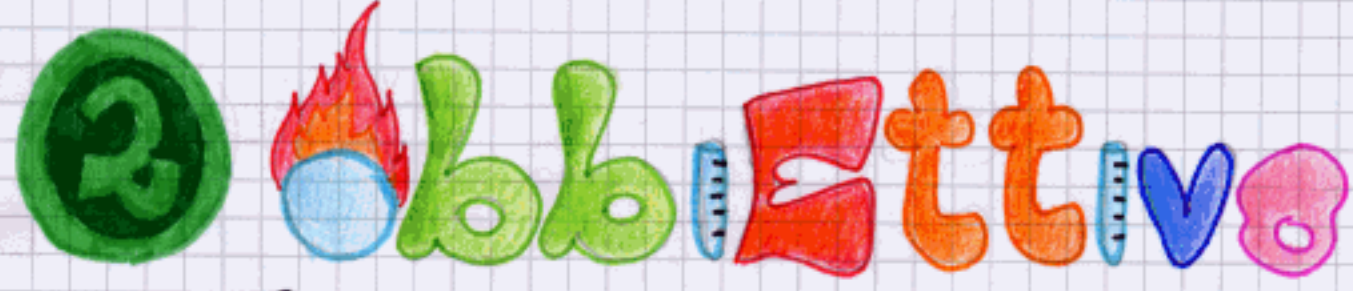




Deflessione dell'acqua

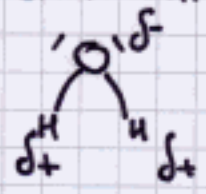


Verificare se la molecola dell'acqua è polare o apolare

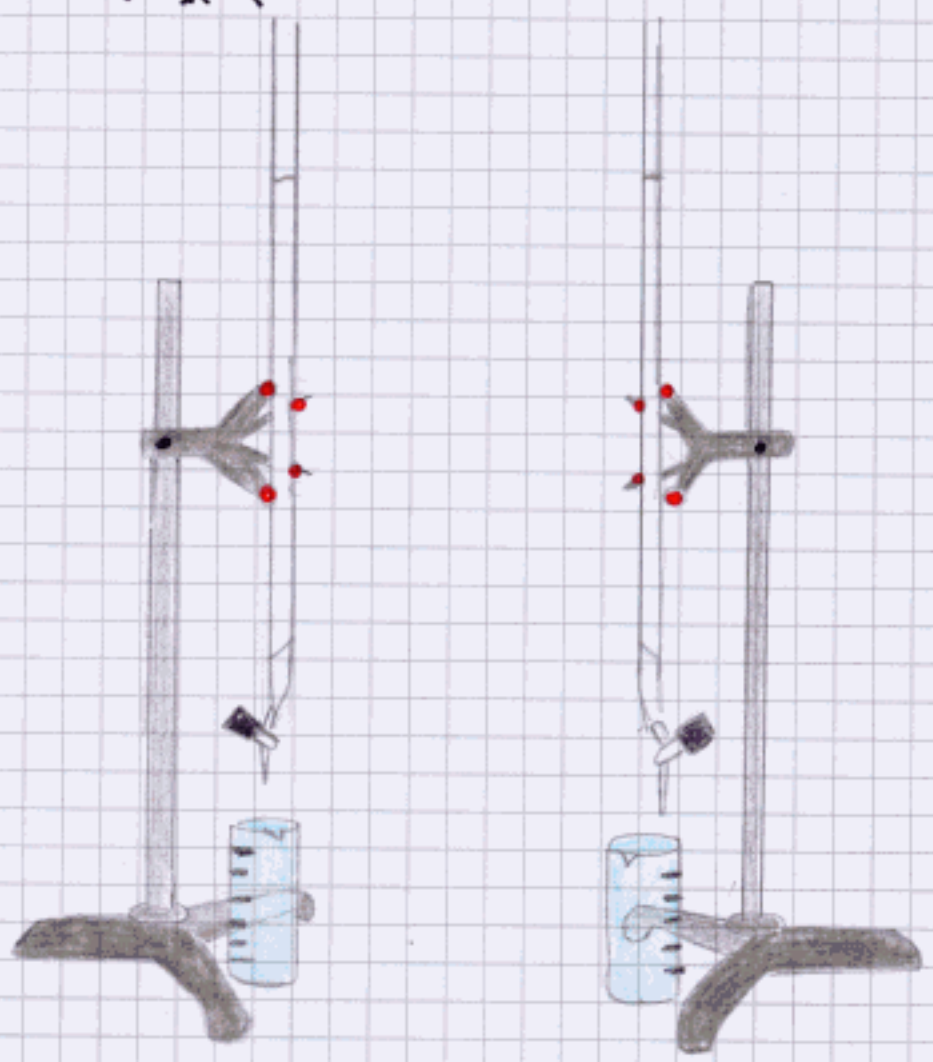
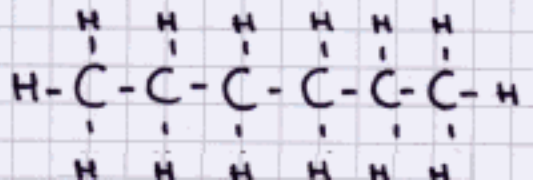


2 burette, sostenute da 2 piedistalli, a cui piedi vi erano posti 2 becher.

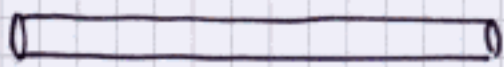
200 ml di acqua contenuta nella buretta di destra



200 ml di esano contenuto nella buretta di sinistra



1 bacchetta di ~~brachelite~~



1 panno di cotone ~~leue~~

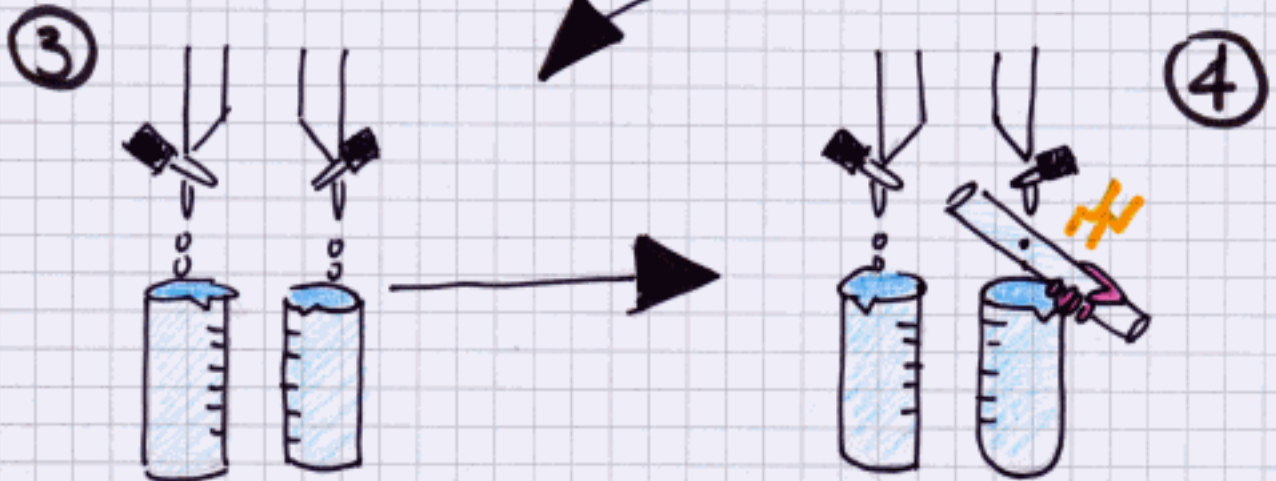


4 deservizione

delle fasi di






Abbiamo, inizialmente, elettrizzato per strofinio la bacchetta di ~~brachelite~~, e, tramite ciò, sulla bacchetta, si sono concentrate cariche negative. Abbiamo, successivamente, aperto i rubinetti delle burette, facendo scorrere esano e acqua. Abbiamo, infine, avvicinato la bacchetta alle traiettorie dei 2 liquidi.



5 CONCLUSIOME



Dopo aver avvicinato la bacchetta di brachelite, con concentrazione di cariche negative, i comportamenti dei 2 liquidi potevano essere i seguenti:

-  se hanno la stessa carica si allontanano (polari)
-  se hanno cariche opposte si attraggono
-  se il liquido è apolare non accade nulla

Avvicinata la bacchetta all'esano, 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 H_2O è polare.

Relazione svolta da:

Serena Pirrello