**PROVE SULL’ACQUA**

1°ESPERIMENTO-*Lo “swarovski”*

 MATERIALI

-Allume di Rocca;

-Acqua;

-Stecchino;

-Piastra riscaldante;

-Pentola;

-Barattolo;

-Filo di lana

 PROCEDIMENTO

Abbiamo preso dell’allume di rocca frantumato e lo sciogliamo, insieme all’acqua, nella piastra riscaldante a 300°C.Poi abbiamo preso un pezzettino di allume e lo abbiamo legato a un filo di lana. Di conseguenza, abbiamo legato, sul filo di lana, uno stacchino; poi abbiamo messo, nel barattolo, l’allume di rocca sciolto sulla piastra.

 OSSERVAZIONI

Il giorno dopo, abbiamo notato che l’allume, sciolto sulla piastra, è diminuito e il resto si è attaccato al pezzettino dell’allume facendolo diventare più grande.

2°ESPERIMENTO

 MATERIALI

-Barattolo;
-Olio;

-Acqua

 PROCEDIMENTO

Abbiamo messo nel barattolo dell’acqua, e poi abbiamo aggiunto un goccio di olio, e infine lo abbiamo agitato. Subito dopo, abbiamo aggiunto dell’alcool.

 OSSERVAZIONI

Dopo che abbiamo aggiunto l’alcool, abbiamo agitato il barattolo e i liquidi si sono mischiati ma….dopo due secondi i due liquidi si sono “allontanati” di nuovo.

 CONCLUSIONI

Questi due esperimenti, sono riusciti grazie alla “SOLUZIONE” chimica. In chimica una soluzione è un sistema omogeneo che può essere decomposto per mezzo di metodi di separazione fisici. Nell’ambito delle soluzioni, si usa chiamare SOLUTO la sostanza in quantità minore e SOLVENTE la sostanza in quantità maggiore. Tuttavia in alcuni casi le sostanze sono miscibili, ovvero solubili l’una nell’altra.