**NON TUTTE LE SOSTANZE SI SCIOLGONO IN ACQUA**

**Che cosa serve**

**6 bicchieri d’acqua, 6 cucchiaini da te, acqua, alcol, burro, zucchero, bicarbonato di sodio, olio, cera**

**Come si procede**

**Riempi a metà con acqua i bicchieri e in ciascuno versa un cucchiaio di una delle sostanze mescola e osserva cosa succede nei vari bicchieri.**

**Che cosa osservo**

**Il bicarbonato, lo zucchero e l’alcol si sciolgono; il burro, l’olio e la cera no.**

**Come lo spiego**

**La molecola dell’acqua è polare, cioè presenta un polo con carica positiva e uno con carica negativa. La presenza di questa carica elettrica fa sì che la molecola dell’acqua riesce a spezzare le molecole che sono anch’esse polari, cioè che presentano cariche positive e negative, come quella del bicarbonato di sodio, dello zucchero e dell’alcol. L’acqua non riesce a sciogliere le molecole dell’olio, del burro e della cera, che non sono molecole polari.**

**TEMPO: 20 MINUTI**