**La scorsa volta la professoressa ci ha spigato della TENSIONE SUPERFICIALE e per farci capire meglio ci ha fatto visionare degli esperimenti**

**PRIMO ESPERIMENTO**

**MATERIALE**

* **Borotalco**
* **Detersivo**
* **Vaso di plastica**
* **Contenitore**

**PROCEDIMENTO**

**Prendiamo il contenitore e ci versiamo dentro dell’acqua. Successivamente ci versiamo del borotalco e un goccio di detersivo**

**OSSERVAZIONI**

**Abbiamo notato che versando il borotalco nell’acqua questo rimane sulla superficie del liquido perché vi è una “pellicola” che non lo fa scendere giù (tensione superficiale). Successivamente versiamo nell’acqua un goccio di detersivo e notiamo che con l’aggiunta di questo nuovo elemento la “pellicola” si dissolve facendo cadere giù il borotalco.**

**SECONDO ESPERIMENTO**

**MATERIALE**

* **Contenitore con acqua**
* **Ago**
* **Foglietto**
* **Detersivo**

**PROCEDIMENTO**

**Abbiamo notato che mettendo l’ago nell’acqua questo rimane sulla superficie del liquido perché vi è una “pellicola” che non lo fa scendere giù (tensione superficiale). Successivamente versiamo nell’acqua un goccio di detersivo e notiamo che con l’aggiunta di questo nuovo elemento la “pellicola” si dissolve facendolo cadere giù.**

**CONCLUSIONE**

**Abbiamo capito che il detersivo fa sciogliere la pellicola che si forma sulla superficie e che le molecole dell’acqua hanno la capacità di unirsi; però questo non avviene per le molecole che si trovano in superficie. Queste molecole infatti non avendo altre molecole superiori a cui legarsi, in quanto sovrastate dall’aria, si uniscono a quelle del lato; così facendo le molecole laterali diventano più forti.**