

Laboratorio scientifico

Semplici esperimenti da fare a casa

LA TENSIONE SUPERFICIALE

La tensione superficiale è una caratteristica di molti liquidi. **Cerchiamo di darne una spiegazione semplice.**

Le molecole tendono ad attrarsi tra loro. Una molecola all'interno del liquido è circondata da altre molecole e subisce attrazioni in tutte le direzioni. Invece le molecole in superficie sono attratte solo dalle molecole che stanno sotto. Per questo formano una specie di *pellicola*.

Grazie a questa proprietà, alcuni insetti riescono a camminare sull'acqua senza



affondare o alle foglie di restare sulla sua superficie.

La tensione superficiale tende anche a ridurre l'area superficiale del liquido. Per questo si formano le gocce.

Di conseguenza, quando l'area si riduce, diventa un bel problema per alcune specie viventi! Ma come si riduce la tensione superficiale?

Scopriamolo insieme.....

Materiale necessario : un bicchiere, una graffetta, un foglio di carta cucina, detersivo per i piatti.

Procedimento:



Con l'aiuto di un pezzetto di carta

Grazie alle FORZE DI COESIONE

Se aggiungiamo qualche goccia

lascia posare la graffetta sull'acqua resta sulla superficie dell'acqua di sapone per i piatti la graffetta

cade sul fondo.

segui le indicazioni del procedimento anche dal video e buon divertimento con la scienza "fatta in casa."

I docenti di scienze - Scuola sec. Maino

