

表面活性剂的作用

走进表面活性剂

研究问题

哎呀!吃饭的时候不小心把番茄酱酒在了T恤上,而且盘子也很脏。这时候,清洗T恤需要用到洗衣粉,而清洗盘子则要用到洗洁精。这两种清洁产品均含有表面活性剂,表面活性剂又被称为清洁物质。那么表面活性剂的工作原理是什么呢?表面活性剂对水和污渍有什么作用呢?

所需材料

- 两个带螺旋盖的玻璃罐
- 玻璃碗
- 一刮勺煤灰(例如从煤块 上刮下一些碎屑)。
- 洗洁精
- 图钉
- 水









怎么做

实验步骤



- 在玻璃碗中加水,小心地将三枚图钉平放在水面上,针尖朝上。
- 2. 现在用移液器小心地往水里加入1-2滴洗 洁精。
- 3. 观察会发生什么。





- 1. 分别往两个玻璃罐中注入半罐水,玻璃罐需要选用带螺旋盖的。
- 2. 用小刮勺分别往两个玻璃罐中加入一刮勺的煤灰。
- 3. 现在用移液器往其中一个玻璃罐中加入2滴洗洁精。
- 4. 小心地给两个玻璃罐盖上螺旋盖,将玻璃罐摇晃约15秒。
- 5. 将两个玻璃罐并排放置。你观察到了什么-污垢发生了什么变化?

观察结果是否有助于回答你的研究问题?





补充信息

适用于家长和教师



背景介绍

本节课所属的教学单元主要研究洗涤剂的环境足迹。我们首先看一下表面活性剂赋予洗涤剂的主要特性。表面活性剂是洗涤剂的重要成分之一,也存在于洗洁精中。它们可以降低表面张力,有助于分解污垢,去除衣物污渍。

表面活性剂

表面活性剂可用于改变水的表面张力,有助于表面清洁、表面润湿、发泡和乳化。表面活性剂通常是两亲性有机化合物,也就是说它既含有疏水基团,也含有亲水基团。因此,表面活性剂同时具备水不溶(或油溶)成分和水溶成分。表面活性剂会在水中扩散,并吸附在空气和水的交界面上。当表面活性剂处于水与油混合的液体中时,则会吸附在油和水的交界面上。



