

AGREGAÇÃO DE MOLÉCULAS ANFIPÁTICAS

Sabões e detergentes são exemplos de moléculas anfipáticas. A reação de saponifcação é uma reação de hidrólise alcalina de uma gordura ou óleo e a conseqüente neutralização do ácido graxo formado (ácido de um hidrocarboneto de cadeia longa, -COOH, ácido carboxílico) pela base forte presente no meio. Por exemplo, na reação entre a triestearina(uma gordura) e a potassa cáustica (hidróxido de potássio), com adição de calor, temos a formação de glicerina e do estearato de potássio, um sal mais conhecido por sabão, traduzidos pela seguinte representação química:



https://www.youtube.com/watch?v=xW8zfy4oO54

ATIVIDADE

Vamos construir um barquinho de papel movido a detergente. Coloque água em um prato ou bacia e dobre um pedaço de papel de forma que ele flutue na água. Coloque umas gotas de detergente de cozinha na água, perto do papel.

Você perceberá que o papel se moverá no momento em que você colocar o detergente.

- a. Observe o sentido do movimento e explique o fenômeno.
- **b**. Se você repetir muitas vezes o processo de pingar o detergente próximo ao barquinho, você perceberá que ele não mais se movimentará. Explique.