



Herstellung von Kernseife

Material:

- Becherglas (200 ml)
- Becherglas (400 ml)
- Glasrührspatel
- Löffelspatel
- Magnetheizrührer
- Streichholzschachtel

Substanzen/ Chemikalien:

- NaOH-Lösung (w 25%)
- Kokosfett
- Natriumchlorid

Durchführung:

1. 10 g Kokosfett und 5 ml destilliertes Wasser werden langsam in einem Becherglas erhitzt
2. Nach und nach werden unter Rühren 10 ml Natronlauge hinzugegeben. Man lässt die Mischung 20 Minuten unter ständigem Rühren auf kleiner Flamme kochen. (Verdampftes Wasser wird durch dest. Wasser ersetzt)
3. In der Zwischenzeit wird eine konzentrierte Natriumchlorid-Lösung hergestellt.
4. Nun wird die die gelöste Kokosfettlösung in das Becherglas mit der konzentrierten Salzlösung gegossen
5. Die entstehende Seife sammelt sich auf der Oberfläche der Flüssigkeit. Sie wird mit einem Löffelspatel abgeschöpft und in eine Streichholzschachtel gepresst. Nach etwa 2 Stunden ist die Seife trocken.

Wichtige Hinweise:

- Bei dem Versuch ist Schutzbrillenpflicht!
- Die Seife kann zum Waschen der Hände benutzt werden. Dennoch sollte anschließend mit genügend Wasser nachgewaschen werden da die Seife noch Natriumhydroxid enthalten kann!

Reaktion:

- Versuche aus dem Chemiebuch die Reaktion zur Herstellung von Seife hier einzutragen!