


# **Herstellung von Natriumacetat**



**Chemikalien:**  
200 mL Essigessenz,  
50 g Natron  
(Natriumhydrogencarbonat)

**Geräte:**  
Topf, Esslöffel, Kochlöffel,  
Marmeladenglas,  
Backblech mit Backpapier

# Durchführung-Teil 1

A close-up photograph of a person's hands in a kitchen. The person is pouring a white, powdery substance from a metal spoon into a silver pot. The pot is placed on a black induction cooktop. The person's other hand is holding a wooden spoon and stirring the contents of the pot. The background shows a wooden countertop and a portion of a wooden cabinet.

Unter ständigem Rühren  
wird schrittweise 50g Natron  
mit 200ml Essigessenz  
vermischt

Dieses Stoffgemisch wird bis zum Sieden erhitzt





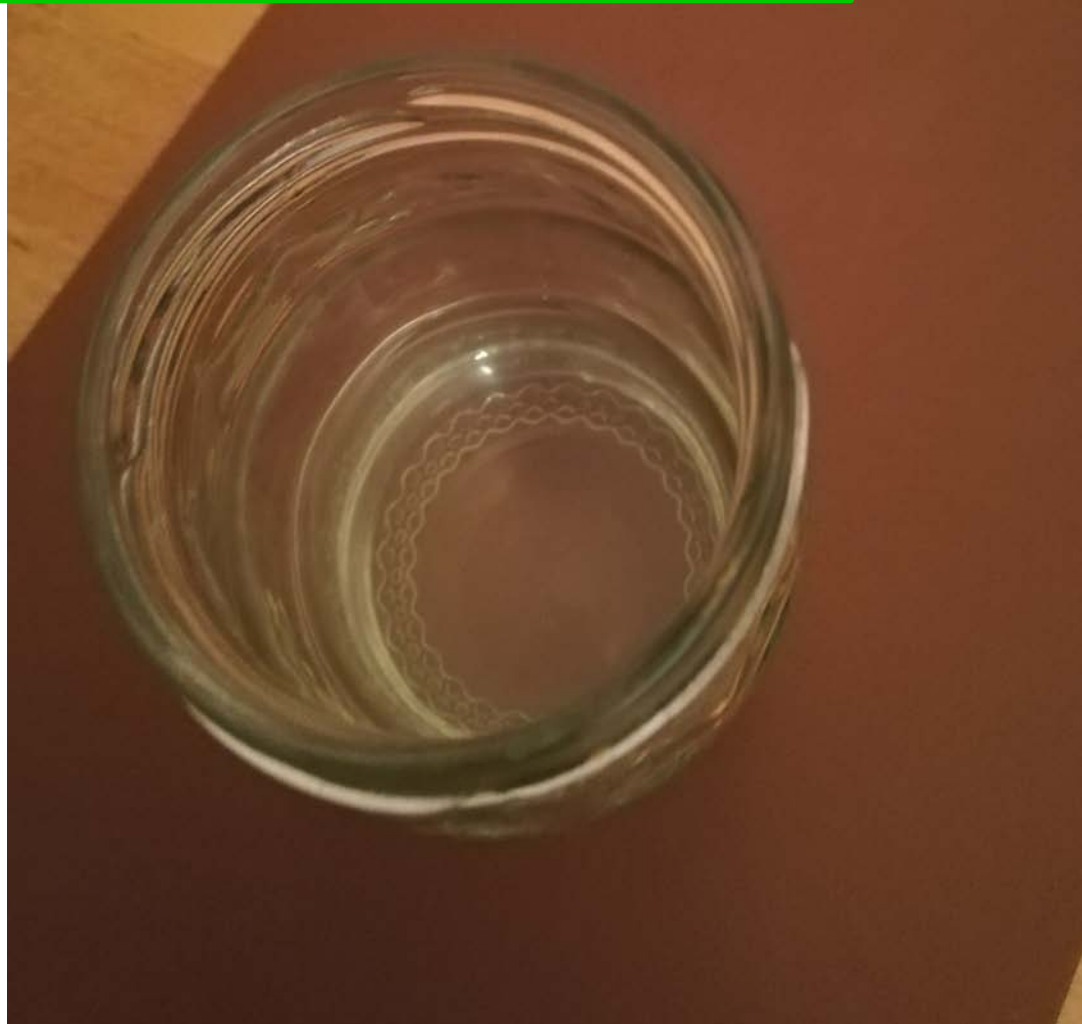
Nachdem sich eine leichte Haut gebildet hat, wird die Lösung in ein Marmeladenglas überführt

**Nach einer Weile im  
Kühlschrank...**



### **Meine Beobachtung:**

Die Lösung ist gallertartiger geworden und bei Berührung ist eine gewisse Oberflächenspannung zu spüren





# Durchführung-Teil 2



Nachdem die Lösung wieder in den Topf überführt worden ist, wird unter ständigem Rühren die Lösung langsam erhitzt



Solange bis sich eine  
krümelige Masse (Natriumacetat)  
gebildet hat



Die Masse wird im nächsten Schritt  
auf ein Backblech mit Backpapier  
platziert

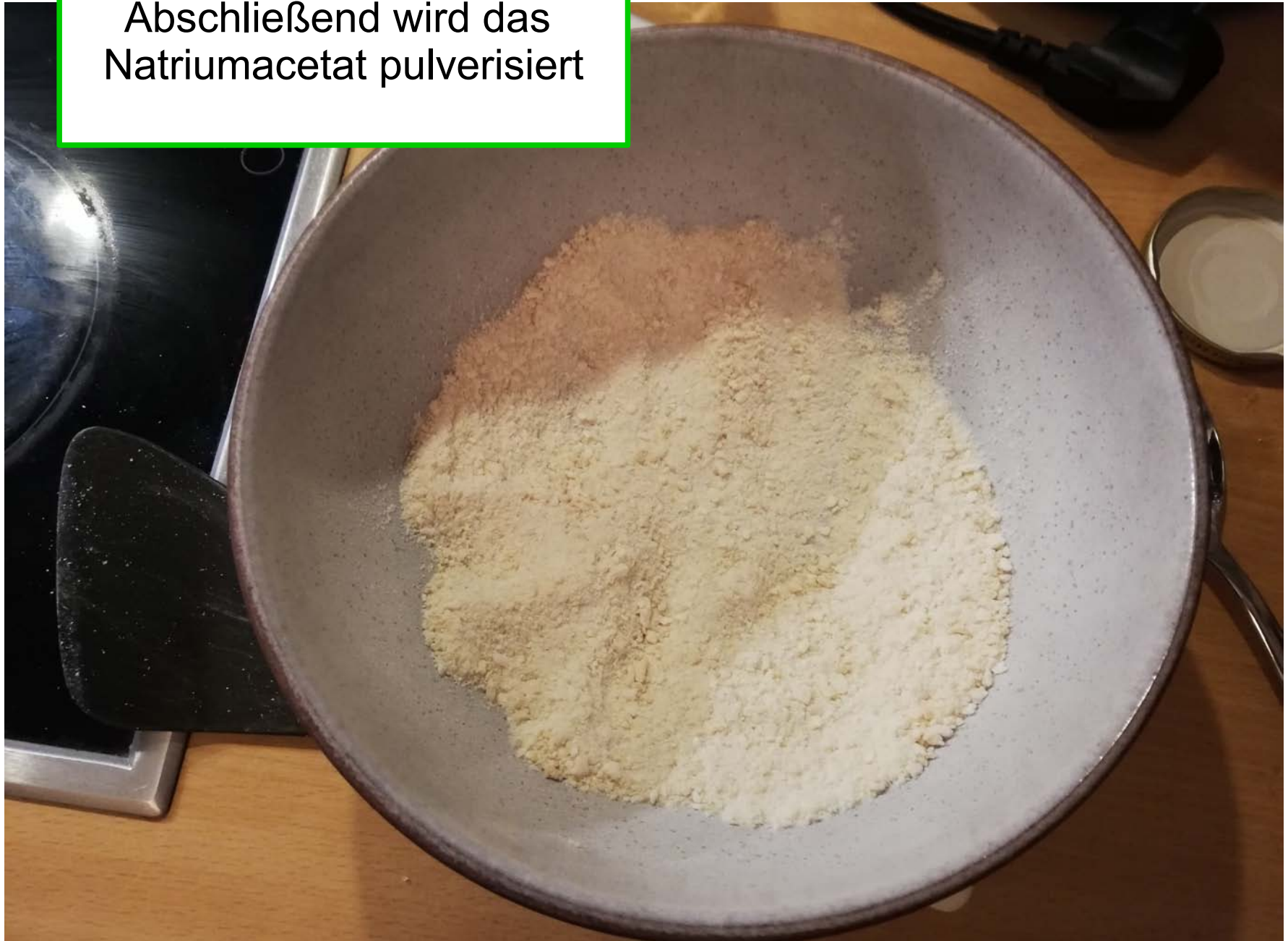
**Nach 45 min bei 150°C  
im Backofen...**





Das Natriumacetat wird  
dadurch getrocknet.

Abschließend wird das  
Natriumacetat pulverisiert



**Ausbeute:**

**$m(\text{Natriumacetat}) = 45 \text{ g}$**