

# Laborjournal zur Herstellung von Gummibärchen und Seife

Oliver Schütz

December 19, 2023

## **1 Gummibärchen aus Pektin**

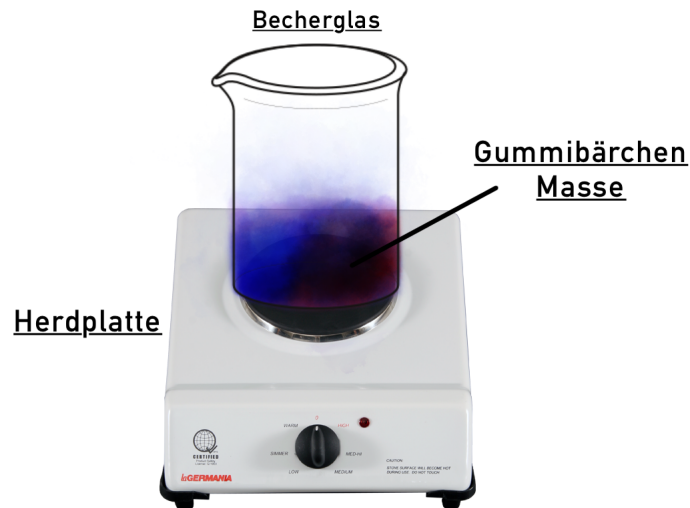
### **1.1 Ziel**

Ziel ist die Herstellung von Gummibärchen (essbar wenn Möglich) unter Verwendung von Pektin als Geliermittel.

### **1.2 Theorie**

Pektin ist ein Geliermittel, das aus Äpfeln gewonnen wird. Es kann zusammen mit Zucker Lösungen verdicken oder sogar fest werden lassen. In Kombination mit Zucker und Säure bilden sich bei Erwärmung Pektin-Gele, die die Grundlage für Gummibären bilden.

### 1.3 Durchführung



- Herstellung von Invertzucker: 100 g Saccharose, Prise Weinsäure, 50 g Wasser mischen und 30 Minuten bei 70 °C erhitzen.
- Zitronensäurelösung: 5g Zitronensäure in 5g Wasser lösen.
- Mischung aus 0,6 g Natriumcitrat, 7,5 g Apfelpektin und 30 g Saccharose in 60-ml (50°C) Wasser geben und umrühren.
- 25 g Saccharose und Invertzucker in Pektinmischung einrühren und auf 100°C erhitzen.

Nun noch Aromen und dann Farbstoffe mit Zitronensäurelösung hinzugeben. Die Formen mit Stärke bestäuben und die Masse einfüllen.

### 1.4 Beobachtungen

Zu Beginn war die Masse recht flüssig, da das Pektin mit Apfelsäure vertauscht wurde. Als im Nachgang noch Pektin hinzugefügt wurde, wurde die Masse fester. Es haben sich während des Erhitzens Blasen gebildet, die auch bis Ende nicht verschwunden sind. Die Masse konnte leicht in die Formen gefüllt werden, ist jedoch schnell zähflüssig geworden.

## 1.5 Fazit

Auch wenn ein Vielfaches an Apfelsäure verwendet wurde, waren die Gummibären noch gut essbar, etwa so sauer wie Center-Shocks. Die Konsistenz der Gummibären war sehr weich und leicht brüchig.

## 1.6 Erklärung

Die Blasen entstehen durch die Verdampfung des Wassers. Die Masse wird zähflüssig, da das Pektin mit dem Zucker reagiert und ein Gel bildet.

## 1.7 Verbesserungsvorschläge

Ursachen für Konsistenz und Geschmack:

- Zu wenig Pektin
- Zu hoher Wasseranteil
- Zu kurze Kochzeit

Für festere Gummibären ist mehr Pektin, weniger Wasser und längere Kochzeit bei höherer Temperatur eine Option. Auch langsames Abkühlen und längeres Trocknen würde die Konsistenz verbessern. Es sollte zudem genau darauf geachtet werden, die richtige Zutat zu verwenden.

## 2 Seifenherstellung

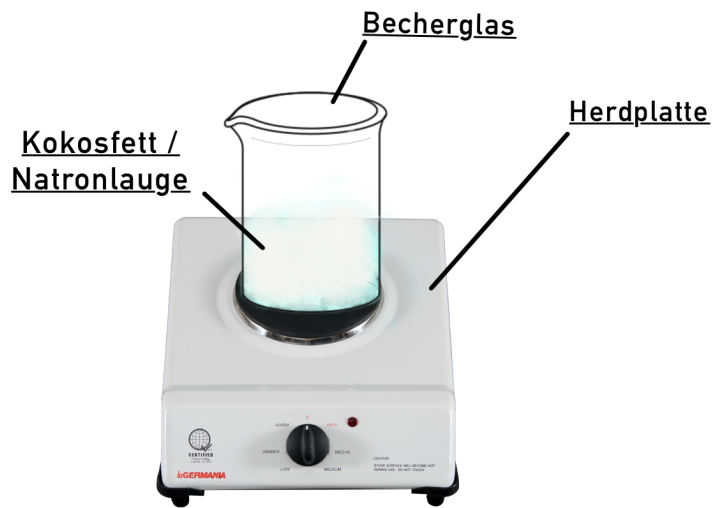
### 2.1 Ziel

Herstellung von Seife aus Kokosfett, Rapsöl und Natriumhydroxid.

### 2.2 Theorie

Seifen entstehen durch die alkalische Verseifung von Fetten unter Abspaltung von Glycerin.

### 2.3 Durchführung



Zuerst wird 100g Kokosfett mit 100g Olivenöl in einem Becherglas püriert. In einem separaten Becherglas, wird Natriumhydroxid in Wasser gelöst. Anschließend wird beides in einem neuen Becherglas bei heißer Herdplatte gerührt.

## 2.4 Berechnung

$$\text{Rapsöl} = 100g$$

$$\text{Kokosfett} = 100g$$

$$\text{Verseifungszahl}_{\text{Rapsöl}} = 0,1354$$

$$\text{Verseifungszahl}_{\text{Kokosfett}} = 0,1830$$

$$m_{\text{NaOH}} = 13,54g + 18,30g$$

$$m_{\text{NaOH}} = 31,84g$$

$$m_{\text{Wasser}} = \frac{1}{3} \cdot 200g = 67g$$

## 2.5 Beobachtungen

Beim Lösen des Natriumhydroxids wurde das Becherglas spürbar warm und es hat sich ein Gas gebildet. Als alles verrührt wurde, wurde die Masse über Zeit zäh und fing an zu kleineren Klumpen zu werden.

## 2.6 Erklärung

Es sind Klumpen entstanden, weil zu lange gerührt wurde. Es könnte auch an einer falsch eingestellten Temperatur gelegen haben.

## 2.7 Reflexion

Um ein besseres Ergebnis zu erhalten, könnte weniger gerührt werden und das Mischverhältnis noch überdacht werden.