**Schulversuchspraktikum**

Tabea Bönisch

SoSe 16

Klassenstufen: 9 & 10







**Saure und alkalische Substanzen im Haushalt**

**Kurzprotokoll**

**Auf einen Blick:**

Der folgende Versuch zeigt eine Anwendungsmöglichkeit für Alltagschemikalien. Hierbei wird die Wirkungsweise einer Protesenreinigungstablette anhand von Rotkohl-Indikator sichtbar.

Inhalt

[1 Weiterer Schülerversuch 1](#_Toc457886627)

[1.1 Säure-Base-Gemische in Zahnprotesenreiniger 1](#_Toc457886628)

# Weiterer Schülerversuch

## Säure-Base-Gemische in Zahnprotesenreiniger

In diesem Versuch wird die Änderung des pH-Wertes einer Lösung von Zahnprotesenreiniger über eine gewisse Zeit beobachtet und interpretiert.

## 

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Gefahrenstoffe** | | | | | | | | |
| Destilliertes Wasser | | | H: - | | | P: - | | |
| Zahnprotesenreiniger | | | H: - | | | P: - | | |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |

Materialien: Becherglas (250 mL), Eine Zahnprotesenreinigertablette (z.B. Coregatabs), Rotkohl-Indikator

Chemikalien: Destilliertes Wasser

Durchführung: In ein Becherglas wird ca. 100 mL destilliertes Wasser gefüllt. Dahinein werden einige Tropfen Rotkohl-Indikator getropft, bis die Lösung neutral-blau erscheint. Daraufhin wird eine Zahnprotesenreinigertablette in die Lösung gegeben.

Beobachtung: Sofort nach Tablettenzugabe ist eine Gasentwicklung sowie eine kurzeitige schwache Rotfärbung zu erkennen (ist nicht bei allen Tablettensorten der Fall, muss ausprobiert werden). Danach stellt sich eine blau-violette Färbung der Lösung ein. Nach einiger Zeit (ca. 10-15min) färbt sich die Lösung tiefblau.



Abbildung 1 links: Färbung direkt nach Tablettenzugabe, Mitte: Farbveränderung zu blau-violett, rechts: es stellt sich nach 19-15 min eine dunkelblaue Färbung ein.

Deutung: Die Erklärung der Farbveränderung ergibt sich aus der Zusammensetzung der Reinigungstablette. Zunächst überwiegt die Wirkung der sich gut lösenden Säuren (Citronensäure, Maleinsäure und Amidoschwefelsäure). Nach der Freisetzung von Kohlenstoffdioxid aus den Salzen Carbonat und Hydrogencarbonat und von Sauerstoff aus dem Monosulfat und dem Perborat ist die Lösung dann annähernd neutral.

Entsorgung: Entsorgung über den Abfluss

Literatur: Schwendt, G. Experimente mit Supermarktprodukten: Eine chemische Warenkunde, Wiley-Ych, 2003 1. Auflage