

**Datum: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Name: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Versuchsprotokoll**

**Versuchsfrage:** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_?

**Material:** Wasserkocher, Messer, Schneidebrett, Messbecher (1Liter), 250ml-Becherglas, 3 x 150ml-Bechergläser, 2 Messzylinder, Folienstift, Filzstifte, Spatel oder Rührstab

**Stoffe:** Rotkohl, Zitronensäure, Kaiser-Natron (Natriumhydrogencarbonat), Wasser

**Durchführung:**

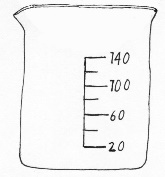
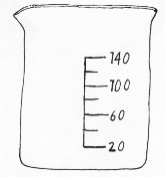
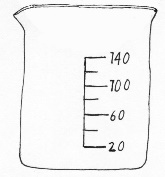


**Beobachtungen:** Trage die beobachtete Färbung in die Tabelle ein.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Indikator | Färbung – neutral | Färbung bei Zugabe einer sauren Lösung | Färbung bei Zugabe einer  alkalischen Lösung |
| Rotkohl-Lösung |  |  |  |

Zeichne die Färbungen der Rotkohl-Lösung in die Bechergläser ein**:**

**neutral sauer alkalisch**



**Vervollständige den Merksatz – nutze das Lexikon der Indikatoren:**

Rotkohl-Lösung wird \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, wenn er mit einer \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ in Berührung

kommt und \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, wenn er mit einer \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ in Berührung kommt.

Deshalb kann man mit Rotkohlsaft saure Lösungen und Laugen \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Rotkohl-Lösung ist ein \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Indikator.