

# Versuche zu sauren und basischen Lösungen

## Versuch 1: Saure und basische Lösungen, Indikatoren

### Durchführung:

1. Zerkleinere ein Rotkohlblatt und schüttele es in einem Reagenzglas mit Stopfen so lange mit warmem Wasser, bis eine intensiv gefärbte Lösung entstanden ist.
2. Verteile die Rotkohllösung auf zehn Reagenzgläser und gib kleine Mengen der folgenden Stoffe hinzu. 1-molare Salzsäure, 1-molare Natronlauge, Rohrreiniger, Geschirrspülmittel, Seife, Wein, Essig, Cola, Mineralwasser, Zitronensaft.
3. Versuche durch Zusammengießen passender Mengen roter und grüner Lösungen eine blaue (neutrale) Lösung herzustellen.

### Auswertung:

Unterstreiche die oben aufgeführten Stoffe jeweils in der Farbe, die der Rotkohlsaft annimmt.

## Versuch 2: pH-Werte wässriger Lösungen

### Durchführung:

Untersuche die folgenden Lösungen mit Hilfe des pH-Papiers auf ihren pH-Wert und ordne sie in die Tabelle im Skript ein: 1-molare Salzsäure, 1-molare Natronlauge, Lösungen von Rohrreiniger, Geschirrspülmittel, Waschmittel, Seife, Wein, Essig, Cola, Mineralwasser, Essigessenz, Zitronensaft.

### Auswertung:

Vergleiche mit der Tabelle im Buch auf S. 33 und ergänze die Tabelle im Skript mit den Körperflüssigkeiten Blut, Speichel, Magensaft und Darmsaft.