







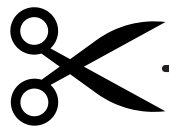




### Hinweis Versuch "elektrische Leitfähigkeit"



ab der 2. Minute anschauen



### Versuch "Rotkohlindikator"

Ein pH-Indikator zeigt an, ob es sich bei einer Probe um eine **saure, neutrale oder alkalische Lösung** handelt. Denn er verändert seine **Farbe**, je nachdem ob es sich um eine saure, neutrale oder alkalische Lösung handelt.

Rotkohlblätter enthalten **Anthocyane**, die für die **Farbänderung**, je nach **pH-Wert**, verantwortlich sind.

**Überprüft** die Farbe eurer Probe bei **Zugabe des Rotkohlindikators**. Beachtet, dass ihr nur ein Teil eurer gereinigten Probe verwendet, da ihr den Rest noch benötigt.

Hinweis: Ein Vergleich im Verborgenen? **Blindproben** führen oft zur Lösung.  
Alle benötigten Flüssigkeiten stehen dafür bereit.

## Versuch "elektrische Leitfähigkeit"

Verbinde die richtigen Aussagen und Beispiele miteinander, um Hinweise für die Auswertung des Versuchs zu erhalten.

Da ist ein selbst gebautes Messgerät mit dem die elektrische Leitfähigkeit gemessen werden kann.

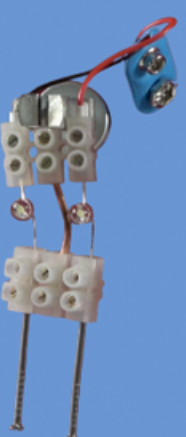
3

... wie viel Ionen und welche Art von Ionen im Wasser gelöst sind.

3

Die elektrische Leitfähigkeit von Flüssigkeiten hängt u.a. davon ab, ...

4



2

Je leitfähiger eine Flüssigkeit ist ...

7

..., desto heller leuchten die LEDs.

1

Hinweis: Ein Vergleich im Verborgenen? Blindproben führen oft zur Lösung.



Code:

# Rotkohlindikator      elektrische Leitfähigkeit

Die Ergebnisfarbe umgewandelt in Zahlen



Summe erstes Paar

Summe zweites Paar

Summe drittes Paar



Für die Reihenfolge ist die linke Spalte entscheidend.