

## Station 1: Untersuchung des pH-Wertes

### Chemikalien & Material

- Essig
- Salzsäure
- Wasser
  
- Glasschale
- Stückchen Indikatorpapier
- Glasstäbe

### Durchführung

- Nimm ein kleines Stück vom **Indikatorpapier** und lege es in die Glasschale.
- Nimm mit dem Glasstab einen Tropfen **Essig** auf und tropfe ihn auf das Indikatorpapier. Beobachte!
- Wiederhole den Versuch mit **Wasser** und **Salzsäure**.

### Beobachtungen

- Notiere deine Beobachtungen
- Bestimme anhand der **runden Skala** die pH-Werte der drei Flüssigkeiten

	Beobachtung	pH-Wert
Essig		
Wasser		
Salzsäure		

### Auswertung

- **Erkläre** die Bedeutung der pH-Werte.
- Welche Aussage kannst du nun über **Essigsäure** treffen?

## Station 2: Reaktion mit Kalk

### Chemikalien & Material

- Essig
- Kalkstückchen
- Muschelschale
- 2 x Becherglas
- Spatel
- Pinzette



### Durchführung

- Gib etwas **Kalk** in ein ein Becherglas und ein Stückchen **Muschelschale** in das andere.
- Gib in beide Bechergläser **Essig**, bis der Kalk/die Schale vollständig bedeckt sind.
- Beobachte! Du musst vielleicht kurz **warten**.



### Beobachtungen

- Notiere deine Beobachtungen
- unterscheide dabei **vor**\während\**nach** dem Experiment

	vor	während	nach
Kalk			
Muschel-schale			



### Auswertung

- **Beschreibe** die Wirkung von Essig auf Kalk.
- **Erkläre** einen möglichen **Nutzen** von Essig und mögliche **Gefahren**, die daraus folgen.