

## Material, Stoffe, Sicherheitshinweise

### Jede Gruppe benötigt:

- 9x Reagenzglas
  - 1x Reagenzglasständer
  - 1x Stopfen
  - 1x Messzylinder (10 mL)
  - 1x Einmalpipette
- 
- 10 mL Salzsäure (c=1,0 mol/L)

### Sicherheitshinweise

- ACHTUNG: Salzsäure ist ätzend. Sie wirkt korrosiv, unter anderem gegenüber Metallen.

### Schutzbrille tragen, lüften!

**Deine Gruppe benötigt zusätzlich:**  
 Bromthymolblau-Lösung oder  
 Universalindikator-Lösung oder Rotkohlsaft



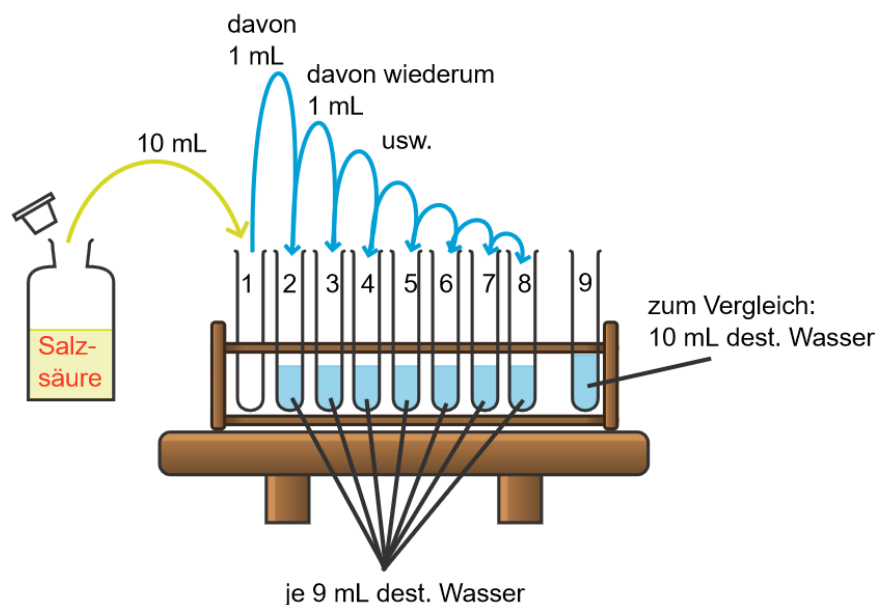
### Arbeitsteiliges Experiment!

Ihr führt dieses Experiment arbeitsteilig durch.

## Aufbau

1. Stelle die Reagenzgläser nebeneinander in den Reagenzglasständer
2. Fülle in Reagenzgläser Nr. 2 bis Nr. 8 jeweils 9 mL dest. Wasser (möglichst genau)
3. Fülle in Reagenzglas Nr. 1 ungefähr 10 mL Salzsäure
4. Fülle in Reagenzglas Nr. 9 ungefähr 10 mL dest. Wasser

## Durchführung



1. Überführe nun mit der Pipette genau 1 mL aus **Reagenzglas Nr. 1** in **Reagenzglas Nr. 2**
  2. Mische den Inhalt von Reagenzglas Nr. 2 mit Hilfe des Stopfens gut durch
  3. Überführe nun mit der Pipette genau 1 mL aus **Reagenzglas Nr. 2** in **Reagenzglas Nr. 3**
  4. Mische den Inhalt von Reagenzglas Nr. 3 mit Hilfe des Stopfens gut durch
  5. Überführe nun...
- ...und so weiter.

6. Gib zum Schluss zwei Tropfen eures Indikators in jedes der Reagenzgläser.

## Beobachtungen

	Salz- säure (c=1 mol/L)	Rggl. Nr. 2	Rggl. Nr. 3	Rggl. Nr. 4	Rggl. Nr. 5	Rggl. Nr. 6	Rggl. Nr. 7	Rggl. Nr. 8	dest. Wasser
Verdünn- ung auf	./.	0,1 (1/10)							./.
+ Univers- alindikat- or									
+ Bromth- ymolbla- u									
+ Rotkohl- saft									

## Auswertung

- ① Vervollständige den Satz: *Die Farbe eines Indikators hängt davon ab, ...*
  
- ② Vergleiche die pH-Skala der Indikatoren mit den Versuchsbeobachtungen. Formuliere anschließend, wie die pH-Skala und die Verdünnung einer Säure zusammenhängen.
  
- ③ Was versteht man unter *Stoffmengenkonzentration*? Recherchiere in deinem Schulbuch und schreibe die Definition auf:
  
- ④ Fülle die Lücke: Ändert sich die Konzentration der Säure um den Faktor , dann steigt oder sinkt der pH-Wert um 1.