

## Material, Stoffe, Sicherheitshinweise

### Jede Gruppe benötigt:

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

### Sicherheitshinweise

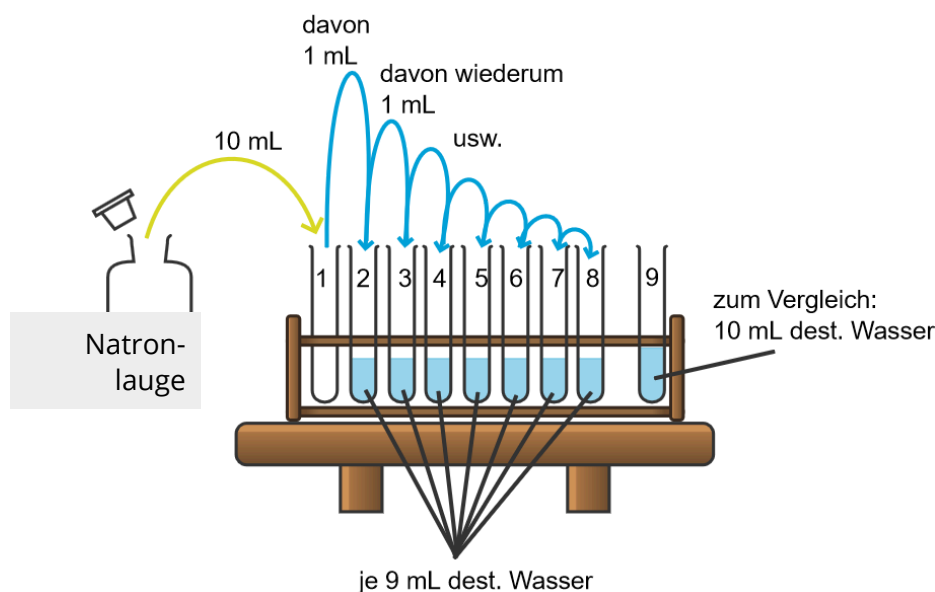
- **ACHTUNG:** Natronlauge verursacht schwere Verätzungen der Haut und schwere Augenschäden. Sie wirkt korrosiv, unter anderem gegenüber Metallen.

### Schutzbrille tragen!

## 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 Natronlauge
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 je zwei Tropfen Universalindikator in jedes der Reagenzgläser.

## Beobachtungen

	Natron- lauge ( $c=1$ 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
Verdünnung auf	.l.	0,1 (1/10)							.l.
Farbe									
pH-Wert									