

# Neutralisation von Salzsäure mit Natronlauge

## Material und Chemikalien:

2 BG 25mL  
 1 Pipette  
 1 Meßzylinder (25mL)  
 Universalindikator und Farbtabelle  
 10 mL Salzsäure  $c = 1 \text{ mol/L}$   
 12 mL Natronlauge  $c = 1 \text{ mol/L}$

## Durchführung:

Gibt 10 mL der Salzsäure mit der Konzentration  $c = 1 \text{ mol/L}$  in ein Becherglas. Füge 3 Tropfen Universalindikator hinzu. Füge nun immer 1 mL Natronlauge der Konzentration  $c = 1 \text{ mol/L}$  hinzu. Schwenke das Becherglas und notiere den jeweiligen pH-Wert anhand der Farbe des Universalindikators. Gib insgesamt mindestens 11 mL Natronlauge hinzu.

## Beobachtung:

Volumen Natronlauge in mL	pH-Wert	Volumen Natronlauge in mL	pH-Wert
0		7	
1		8	
2		9	
3		10	
4		11	
5		12	
6			

## ① Vorüberlegung:

Wieviel mL Natronlauge wirst du wohl benötigen, um die komplette Salzsäure zu neutralisieren?

## Auswertung: