

## NEUTRALISATIONSTITRATION

1. Lies den Text → *Zusammenfassung* „Kapitel 6“  
Punkt 7.1. „Neutralisation“ und → *Experimentieren* „Die Titration“  
genau durch.
2. An deinem Arbeitsplatz befinden sich  
Natronlauge NaOH ( $c =$  unbekannt, im Bereich von 0,1 mol/l ),  
Salzsäure HCl ( $c = 0,10$  mol/l), 2 Pipetten (beschriftet, 2 ml) ein RGG-  
Ständer mit einem RGG, Phenolphthalein-Lösung:  
  
Führe folgendes Experiment durch: (*die Pipetten sind beschriftet!*)  
Ermittle die Konzentration der Natronlauge durch Titration:  
Gib 1 Tropfen Phenolphthalein und 15 Tropfen NaOH in das RGG. Wie  
viel Tropfen Salzsäure musst du nun mit der zweiten Pipette zugeben,  
bis die Lösung neutralisiert ist? (*gelegentlich schütteln!*)
3. Berechne die Konzentration der Natronlauge in mol/l  
*Hinweis: Für das **Volumen** in der Titrationsformel ( $c_1V_1=c_2V_2$ ) kann man  
auch **Tropfen** als Einheit verwenden!*  
  
Entsorgung:  
  
Leere die Lösung in den Ausguss und spüle das Reaktionsgefäß mit  
deionisiertem Wasser aus. Entleere die Pipetten in den Ausguss.
4. Lösungsblatt mit Versuchsbeschreibung, Skizze und Ergebnissen in die  
Mappe einheften.