

Neutralisation



Definition:

Materialien: Bürette, Bechergläser, Stativ, Messzylinder

Chemikalien: Verd. HCl-Lösung, verd. Natronlauge, Universalindikator

Durchführung: Mit einem Messzylinder wird 10 ml der Salzsäure Lösung abgemessen und in ein Becherglas gegeben. Die Lösung wird mit Universalindikator versetzt. Nach und nach wird die Natronlauge hinzugegeben und die Farbe der Lösung wird beobachtet.

- ① Beschreibe den Farbverlauf in Bezug auf das Volumen der zugegebenen Natronlauge.
② Dies ist eine einfache Beispielaufgabe.

- Klicken Sie doppelt oder auf den Stift, um den Inhalt **direkt im rechten Menü** zu bearbeiten.
- Nutzen Sie den roten Radiergummi oben rechts im Menü des Bausteins, um seinen Inhalt zu leeren.

- ③ Formuliere für jede Farblösung eine Reaktionsgleichung.

- ④ Zeichne ein Koordinatensystem, indem auf der x-Achse die Zugabe der Natronlauge angegeben wird und auf der y-Achse der pH Wert. Zeichne daraufhin den vermuteten Graphen ein.