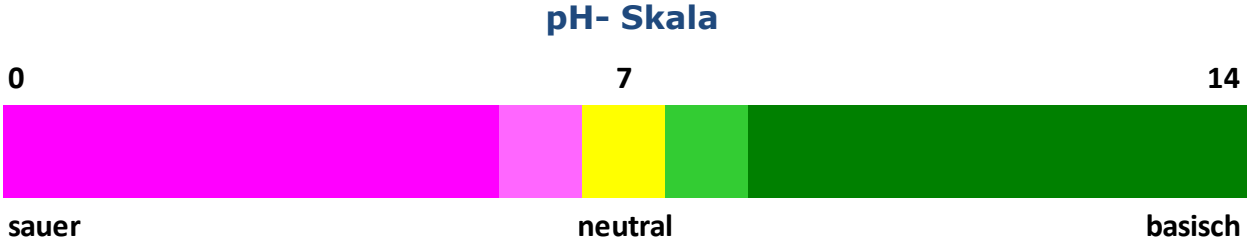
Anleitung: Titrations-Wettkampf

Vorbereitung:

1. Schutzbrille anziehen.
2. Becher mit Magnetrührstäbchen vorbereiten.
3. Je 10 mL Natronlauge 0.1 mol/L in die Becher füllen.
4. Je 2 - 3 Tropfen Bromthymolblau-Lösung(1) und Methylrot-Lösung(2) mit einer Pasteur-Pipette zugeben.
5. Lösungen auf je einen Magnetrührer platzieren und rühren lassen.

Wettkampf: *„neutralisiere deinen Gegner"*

Wer kann eine basische Lösung (grün) durch Zugabe von Säure schneller neutralisieren (gelb)....?



6. Auf Kommando startet der Titrationswettkampf: Die Zeit läuft.....!
7. Vorsichtig wird nun Salzsäure 0.1 mol/L (z.B. mittels Bürette) zur Natronlaue zugetropft.

   Sobald jemand den gelben Farbumschlag „stabil" erreicht hat, wird gestoppt. Wer darüber titriert (rosa) hat verloren.

(1) Bromthymolblau-Lösung: Bromthymolblau 0.1 % in Ethanol

(2) Methylrot-Lösung: Methylrot 0.1 % in Ethanol