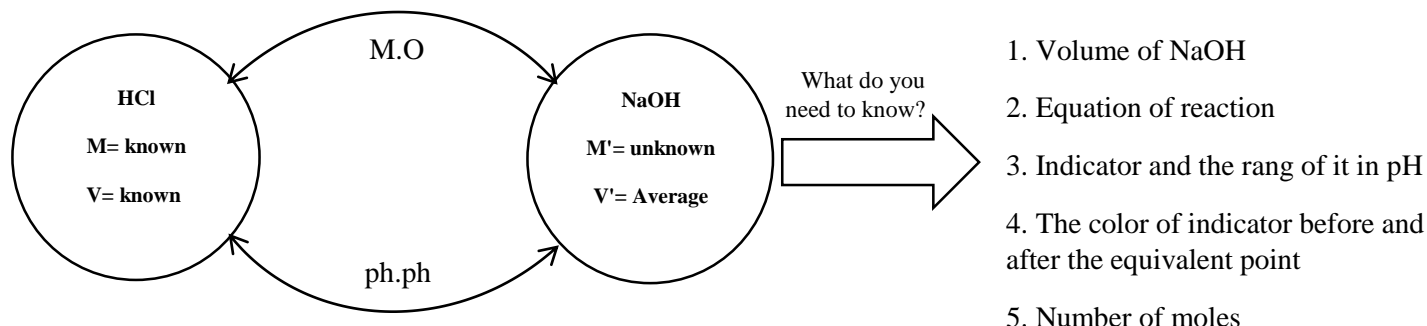


التجربة الرابعة: تعيين تركيز محلول هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) بمعايرة مع محلول حمض الكلوريد الهيدروجين (HCl)

Experiment 4: Determination of Sodium Hydroxide (NaOH) Concentration by Titrations with a Standard Solution of Hydrochloric Acid (HCl)



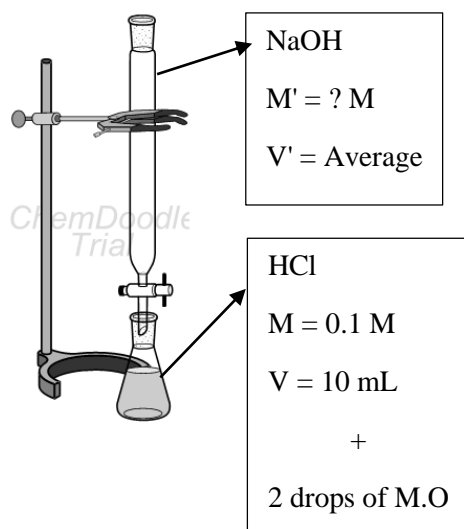
طريقة تحضير أدوات المعايرة:

١. أغسل جميع أدواتك بالماء المقطر.
٢. أغسل السحاحة بقليل من المحلول الذي سوف يوضع بالسحاحة.
٣. لا تغسل الدورق بقليل من المحلول الذي سوف يوضع في الدورق.
٤. بعد الانتهاء من المعايرة أغسل جميع أدواتك بالماء المقطر ثم أعدها مكانها.

أولاً: حجم NaOH الازم للمعايرة باستخدام M.O كدليل:

First: Volume of NaOH by using M.O as an indicator:

Exp.	Initial reading	Final reading	Volume ml	Average
1				
2				
3				



المحاليل و الادوات المستخدمة:

١. محلول HCl و NaOH.

٢. دليل M.O.

٣. سحاحة

٤. دورق

٥. كاسيين

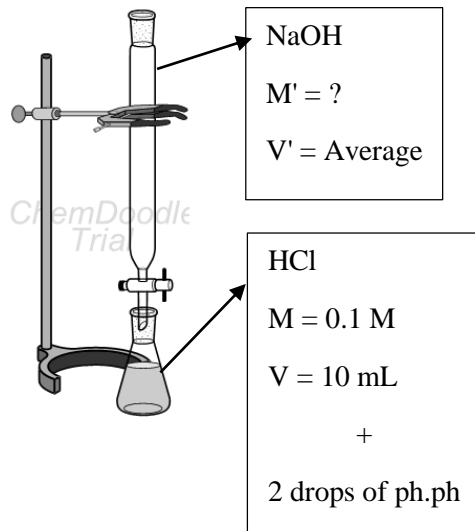
٦. قمع

٧. ورقة بيضاء

ثانياً: حجم NaOH اللازم للمعايرة باستخدام ph.ph كدليل:

Second: Volume of NaOH by using ph.ph as an indicator:

Exp.	Initial reading	Final reading	Volume ml	Average
1				
2				
3				



المحاليل و الادوات المستخدمة:

١. محلول HCl و NaOH.

٢. دليل ph.ph.

٣. سحاحة

٤. دورق

٥. كأسيين

٦. قمع

٧. ورقة بيضاء