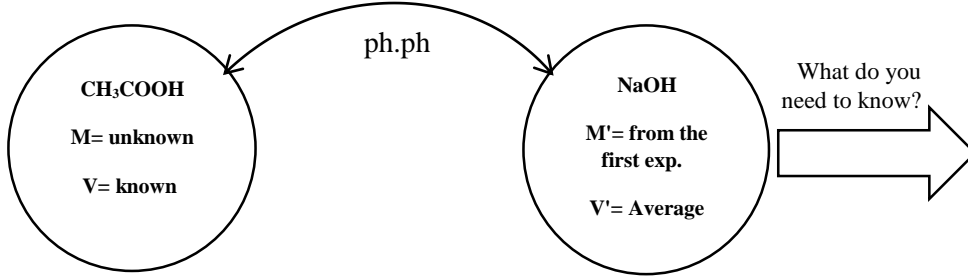


التجربة الخامسة: تعيين تركيز محلول حمض الخل ( $\text{CH}_3\text{COOH}$ ) بمعايرته مع محلول هيدروكسيد الصوديوم ( $\text{NaOH}$ )

Experiment 5: Determination of Acetic Acid ( $\text{CH}_3\text{COOH}$ ) Concentration by Titrations with a Standard Solution of Sodium Hydroxide ( $\text{NaOH}$ )



1. Volume of NaOH
2. Equation of reaction
3. Indicator and the rang of it in pH
4. The color of indicator before and after the equivalent point
5. Number of moles

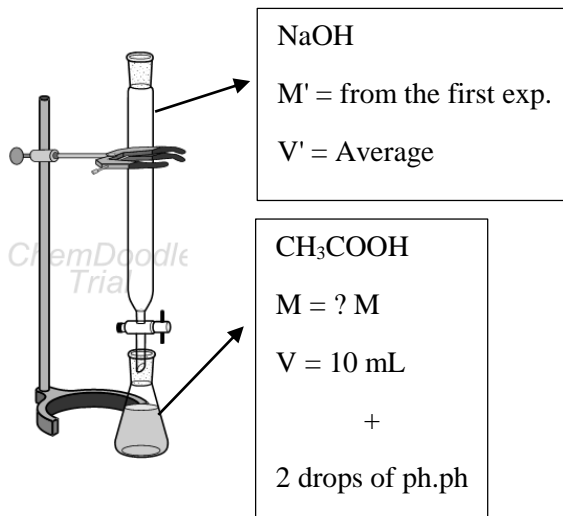
طريقة تحضير أدوات المعايرة:

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.

حجم NaOH الازم للمعايرة باستخدام ph.ph كدليل:

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

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



المحالييل و الادوات المستخدمة:

١. محلول  $\text{CH}_3\text{COOH}$  و  $\text{NaOH}$ .
٢. دليل ph.ph.
٣. سحاحة
٤. دورق
٥. كأسيين
٦. قمع
٧. ورقة بيضاء

أ/ سلطان المضحي