

Determination of the Equivalence Point & NaOH Concentration

تركي الطراح الخليفي

1- Prepare 50ml Of [0.015M] of (HCl) from **Lab stock** with these information

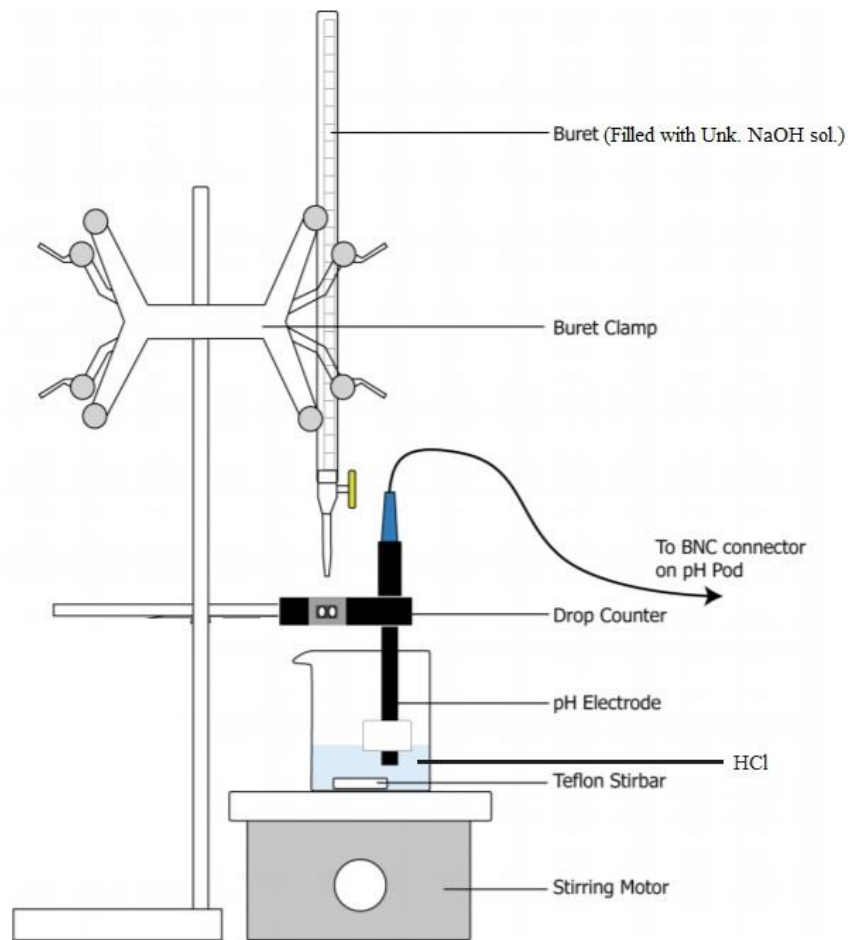
Faculty Member (BSc, MSc, DSc, Major in "Instrumental Analysis"-Expert & Advanced Major in "أساليب
FAAS, FAES, GC, GC-MS, HPLC, IEC, ICP-OES, ICP-MS, ICP-AE, FTIR & NMR

[[Density=1.17g/ml) & (Purity=37% w/w)].
العنوان: كلية العلوم - مبنى (ب) - الدور الأول - الطراح الخليفي - البريد الإلكتروني: 0114670404

2- Pour [1] in suitable beaker.

3- Fill the burette with (25ml) of given (NaOH) solution.

4- Construct the system as shown in the photo below:



نسبة اكمال الموقع

100%

نسبة الانجاز ليس لها علاقة بحد الحساب الالى

- اختبارات و تمارين
- التكاليف والمباد
- كتب كيميائية
- مادرات تفاعلية
- صور كيميائية
- برامج كيميائية
- مولد كيميائية
- مواقع كيميائية
- جداول دورية
- النتائج الدراسية
- التكاليف العلمية
- مواد تعليمية وبن

المواد الدراسية

- دراسات متقدمة (كيم)
- التدريب على الأ
- طرق الفصل الك
- طرق التحليل الك
- طرق التحليل الط

الإعلانات

- استاذات الدراسات
- إعداد
- مطبق الدراسات ال

دليل الاستخدام جديد

5- Merge the operated pH electrode in the (HCl) beaker and record the pH Value.

6- Drop (1 ml) of (NaOH) from the burette and record the pH Value-as instructed-

7- Repeat step [7] till you pass the End Point by 3-4ml(1ml each time)..

8- Find the Equivalence & End Points and calculate the (NaOH) concentration.

Results:

No	NaOH Added Volume(ml)	pH Value
1	0	$pH_1 < 7$
2	1	pH_2
3	2	pH_3
4	3	pH_4
5	4	pH_5
6	5	pH_6
7	6	pH_7
8	7	pH_8
9	8	pH_9
...	...	$pH_{...}$
...	...	$pH_{...}$
..n	n	$pH_n > 7$

Titration Graph:

