

الانبار	الجامعة
التربية للبنات	الكلية
الكيمياء	القسم
الاولى	المرحلة
الكيمياء التحليلية عملي	اسم المادة باللغة العربية
Analytical Chemistry practical	اسم المادة باللغة الانكليزية
م.م. نبراس باسم محمد	اسم التدريسي
تجربة التسحيح الثانية	عنوان المحاضرة باللغة العربية
Second Titration Experiment	عنوان المحاضرة باللغة الإنكليزية
8	رقم المحاضرة
كتاب تجارب في الكيمياء التحليلية (التحليل الكمي الحجمي والوزني)	المصادر او المراجع

اسم التجربة

تحضير (0.1N) من هيدروكسيد الصوديوم ومقارنته مع محلول قياسي لحامض الهيدروكلوريك

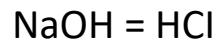
المواد والادوات :

- حامض الهيدروكلوريك
- هيدروكسيد الصوديوم النقية
- دليل الفينولفثالين
- ماصة
- دوارق مخروطية
- قناني حجمية
- سحاحة
- محرك وزجاجة ساعة

طريقة العمل :

- 1- تملأ السحاحة بحامض الهيدروكلوريك المعلوم العيارية
- 2- نأخذ بواسطة الماصة (10mL) من محلول هيدروكسيد الصوديوم وننقله إلى دورق مخروطي.
- 3- نضيف قطرتين من دليل الفينولفثالين في الدورق المخروطي الذي يحتوي على هيدروكسيد الصوديوم نلاحظ تلون المحلول باللون الوردي
- 4- نسح مع حامض الهيدروكلوريك الموجود في السحاحة ونستمر بالاضافة إلى حين تغير لون المحلول من اللون الوردي الفاتح إلى عدم اللون عندها نكون قد وصلنا إلى نقطة التفاعل
- 5- تكرر العملية ثلاث مرات حتى نحصل على قراءات متقاربة او متطابقة.
- 6- نستخرج المتوسط الحسابي للقراءات الثلاثة لنوجد عيارية هيدروكسيد الصوديوم النقية

.المتوسط الحسابي= مجموع القراءات تقسيم عدد القراءات
و باستعمال قانون التخفيف نحسب العيارية لهيدروكسيد الصوديوم



$$N_1V_1=N_2V_2$$