الجامعة	الانبار
الكلية	التربية للبنات
القسم	الكيمياء
المرحلة	الاولى
اسم المادة باللغة العربية	الكيمياء التحليلية عملي
اسم المادة باللغة الانكليزية	Analytical Chemistry practical
اسم التدريسي	م.م. نبراس باسم محمد
عنوان المحاضرة باللغة العربية	تجربة التسحيح الثالثة
عنوان المحاضرة باللإنكليزية	third titration experiment
رقم المحاضرة	9
المصادر او المراجع	كتاب تجارب في الكيمياء التحليلية (التحليل الكمي الحجمي والوزني)

اسم التجربة

تعين كمية حامض الخليك في الخل

يحتوي الخل اعتياديا على (4-5%) من وزنه حامض الخليك ولهذا يمكن اعتبار وزنه النوعي 1 ، يحضر الخل الجيد اعتياديا بفعل بكتريا خاصة مسببة تأكسد شراب كحولي مخفف ، اما الخل الرخيص فيحضر بتخفيف حامض الخليك الناتج من تقطير الخشب المضاف اليه بعض من المواد العضويه لتكسبه طعما ولونا شبيهين بالخل الجيد ، ويستعمل عادة محلول هيدروكسيد الصوديوم في تعيين نسبة الحامض في الخل وذلك بتسحيحها بوجود دليل الفينونفثالين .

طريقة العمل:

١- يوزن 50غم من الخل تنقل كلها الى قنينة حجمية سعة 250مل .

٢- يخفف الحامض المنقول الى القنينة الحجمية بالماء المقطر الى حد العلامة مع الرج المستمر للتاكد من المزج التام .

٣- ينقل 10مل من الخل المخفف ويوضع في دورق مخروطي نظيف ثم يضاف له قطرتين من دليل الفينونفثالين ماهو لون المحلول ؟)

٤- نسحح مع هيدروكسيد الصوديوم الى ان يتغير لون الدليل عندها نكون قد وصلنا الى نقطة انتهاء التفاعل.

٥- نكرر عملية التسحيح عدة مرات ونجد المتوسط الحسابي

المتوسط الحسابي= مجموع القراءات على عدد القراءات

أ - وزن حامض الخليك في 50غم من الخل

N base x Vbase = N acid x V acid

N base x Vbase =(Wt/eg.wt x 1000/V) x 10

ب- النسبة المؤية = وزن الحامض / وزن النموذج x 100