

مذكرة بيداغوجية

الأستاذة :
نوع النشاط: عمل مخبري
المدة: 2 سا

المستوى : 2 ت ر ، 2 ر ، 2 ع ت
المجال : المادة وتحولاتها

الموضوع : المعايرة اللونية في تفاعلات حمض- اساس

– يتعرف على طريقة المعايرة اللونية – يعرف كيف يستغل جدول التقدم لتحديد كمية المادة . – يكون قادرا على استغلال نقطة التكافؤ من اجل تحديد كمية المادة	<u>مؤشرات الكفاءة:</u>
– فهم مبدأ المعايرة حمض - اساس اعتمادا على خاصية تغير لون كاشف وفهم مدلول نقطة التكافؤ – حساب تركيز مجهول . تركيزه معلوم NaOH بواسطة معايرته بمحلول HCl (لمحلول) – التعرف على نقطة التكافؤ اعتمادا على تغير اللون.	<u>الكفاءات المستهدفة:</u>
<u>التجربة 1:</u> المعايرة اللونية في تفاعلات حمض-اساس	<u>النشاطات المقترحة:</u>
<u>الزجاجيات</u> بيشر-سحاحة مدرجة- ماصة – كؤوس	<u>الادوات و الاجهزة:</u> حامل – مخلاط مغناطيسي – محرك مغناطيسي <u>المواد الكيميائية</u> محلول HCl - محلول NaOH - كاشف BBT
المناهج – الوثيقة المرافقة – الكتاب المدرسي – وثائق من شبكة الانترنت	
<u>التوقيت</u>	<u>مراحل سير الدرس</u>
	<u>التجربة</u> نعاير محلول HCl ذو تركيز مجهول بواسطة محلول NaOH ذو تركيز معلوم باستعمال كاشف BBT <u>تحليل نتائج التجربة:</u>
<u>الملاحظة:</u>	<u>التقويم:</u>

