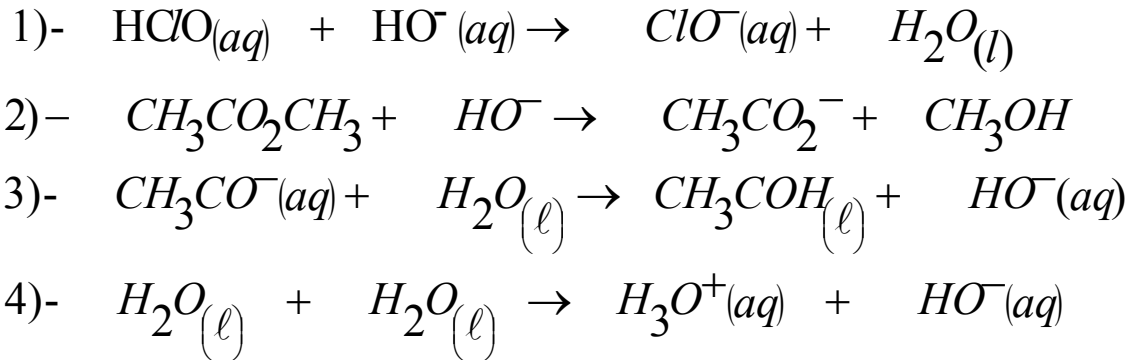


المستوى: 2: عت	الواجب المنزلي الثاني في مادة	ثانوية الحي الجديد شتمة
سلم يوم: 2014/ 3 /19	العلوم الفيزيائية	القسم: 2 عت

يعاد يوم 2014/ 4 /6

التمرين الاول:

نعطي معادلات التفاعلات التالية :



1/ هل هذه التفاعلات تفاعلات حمض-أساس ؟ علل إجابتك؟

2/ تعرف في كل حالة على الحمض و الأساس

3/ أعط الثنائية: (أساس/حمض) المشاركة في كل تفاعل وأكتب المعادلات النصفية لها ؟

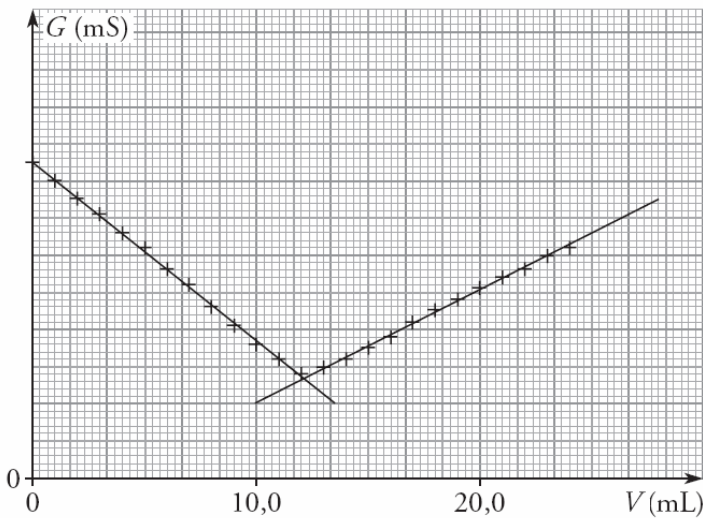
التمرين الثاني :

لتحديد التركيز C_0 لمحلول مائي لحمض الازوت $(\text{H}_3\text{O}^+(aq), \text{NO}_3^-)$. نتبع الخطوات التالية :

*تأخذ بواسطة الماصة حجما $V_0=20 \text{ ml}$ من هذا المحلول و نضيفه في كأس البيشر ثم نضيف اليه تقريبا 100ml من الماء المقطر وبضعة قطرات من ازرق البروموتيمول

نملا للسحاحة المدرجة بمحلول مائي لهيدروكسيد البوتاسيوم $(\text{K}^+(aq), \text{OH}^-(aq))$ ذي التركيز $C=0.1 \text{ mol/l}$

نضيف تدريجيا محلول البوتاس و نقيس بالنسبة لكل إضافة ناقلية المحلول المتحصل عليه فنحصل على البيان التالي



- 1- أنجز التركيب التجريبي المستعمل في تجربة المعايرة
- 2- عين المتفاعل المعايير .
- 3- عين المتفاعل المحد قبل التكافؤ ولون المزيج
- 4- اكتب معادلة التفاعل
- 5- انشئ جدول التقدم لهذا التفاعل ..
- 6- اوجد الحجم المضاف عند التكافؤ و استنتج التركيز C_0 ولون المزيج.
- 7- لون المزيج بعد التكافؤ

بالتوفيق