Exp. 4:

Q1. What is the purpose of adding phenol in the experiment of “effect of temperature on reaction rate?

للاستدلال على نهاية التفاعل حيث الزيادة من البروم هي المسؤلة عن اختفاء لون الدليل حسب المعادلة



Q2. What is activation energy?

 هي اقل طاقة ممكنة للوصول الى الحالة المستقرة للمركب لبدء التفاعل

Q3. What is effect of tempter on the Rate of Reaction?

تزيد من سرعة التفاعل

Exp.5.

Q1. Can you calculate t½ for the reaction of ethyl acetate and sodium hydroxide at different concentration?

نعم يمكن لكن بصعوبة

Exp.4

Q1. In the experiment of H2O2 hydrolysis, the indicator was not used. Why؟

بسبب استخدام برمنكنات البوتاسيوم التي هي مادة ملونة

Q2. What is the purpose of used MnO2 in the experiment of hydrolysis of H2O2 ?

 عامل مساعد يزيد من سرعة التفاعل

Q3. What is the kind of Titration is the hydrolysis of H2O2 ?

 تسحيح اكسدة واختزال

Q.4 How can you follow the reaction of the hydrolysis of H2O2?

 (a-x) 1- المتبقي من البيروكسيد

2- قياس الحجم المتحرر من الاوكسجين بمرور الزمن

Q.5 what is the order of the hydrolysis of H2O2?

تفاعل من المرتبة الاولى

Q. 6. Why is the hydrolysis of H2O2 called (Heterogeneous Catalysis)?

) يعمل كعامل محفز والطور MnO2سمي التفاعل بالتحفيز غير المتجانس لانه تم استخدام طورين مختلفين الطور الصلب (

 )H2O2 السائل(

Q. Write the units of

 Ea=J/mole, R= J/mole.K-1, T=K, A= sec-1