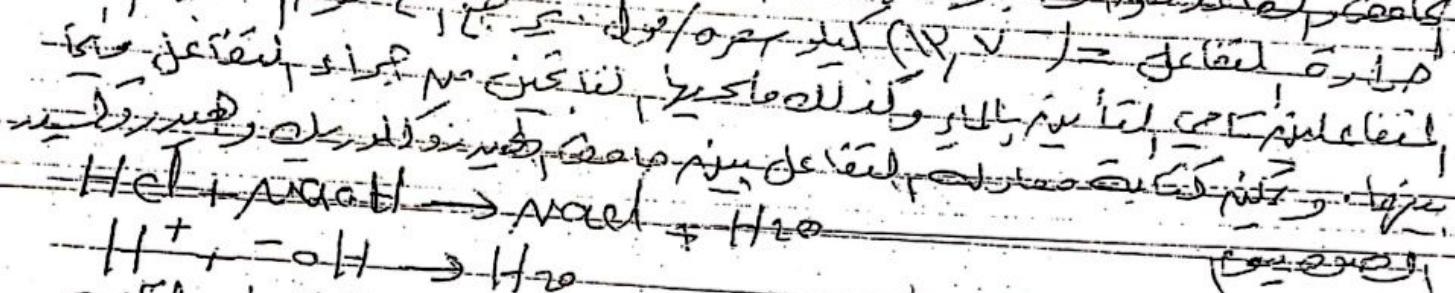
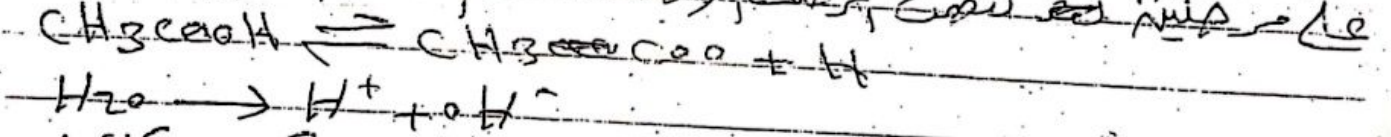


حرقه رقم (8) بواجبة المسهر

تدخين حماره، لتقارن في كحاضه بقاعده بواجبة المسهر
 لو صفا ان الحرارة التفاعلية من تفاعل محاليل مخفضه من كحاضه لتقارن
 مثل حامض الهيدروكلوريك وحمض النتريك مع القواعد لتقارن مثل
 الهيدروكسيد البوتاسيوم والهيدروكسيد الليثيوم (13.7) وتسمى ثابت



بما ان له ثابتية توضع على اعداد حرارة لتقارن على نوعيت كحاضه بقاعده
 لما ان الحرارة التفاعلية من التفاعل هي بالقيمة حرارة التآين في الماء اي ان
 ايون الهيدروكسيد اعان لكحاضه مع ايون الهيدروكسيد القاعده لتقارن
 الا ان هذه القيمة لا تظهر في حالت كحاضه بقاعده لتقارن بقاعده
 او عكسها في عكسها التآين في الماء كحاضه بقاعده في تآين جزيء التفاعل
 على من حيثية التآين في الماء او عكسها كحاضه بقاعده في تآين جزيء التفاعل



وهذا يدور في كحاضه بقاعده لتقارن بقاعده لتقارن بقاعده لتقارن بقاعده
 مع القواعد كحاضه بقاعده لتقارن بقاعده لتقارن بقاعده لتقارن بقاعده
 حماره كحاضه بقاعده بقاعده لتقارن بقاعده لتقارن بقاعده لتقارن بقاعده

جهازه والمواد

١. حدود ديجوار ليتعل كاسبر
٢. قضيت زجاجي للتحريك
٣. مزارر
٤. هيدروكسيد الصوديوم عطري (او)
٥. Hel Gas عطري (او)
٦. مادة تترتريك عطري (او)
٧. حمض كبريتك عطري (او)

الطريقة العمل

١- ايجاد نسبة الحرارة :-

١. مناسبا على صلا اقل في دورق ديجوار و اقل مرة في دكانة
٢. اقل معدل درجة الحرارة (او) ^{للمسحوق}
٣. قضيت (او) غرام من تترات الامونيوم و اقل كفا في دورق الحرارة (تفاعلها مع الحرارة) لمدة دقيقة بعد الوصول الى اقل درجة (T₂)
٤. اقل في العنق بدرجة الحرارة المقنونة : $\Delta T = T_1 - T_2$

٢- ايجاد نقطة التبادل :-

١. من لوسي على عطري (او) هيدروكسيد الصوديوم في دورق ديجوار و اقل (او) على
٢. Hel Gas في سياره اقل لينة لتكون في نفس درجة الحرارة في
٣. اقل معدل درجة الحرارة (T₁)
٤. اقل لينة رافد ديجوار و اقل لينة رافد ديجوار بدرجة حرارة
٥. كليب (T₂)
٦. اقل الفرق ب درجات الحرارة (ΔT) : $\Delta T = T_1 - T_2$

ABD MTH

الحسابات

1. يجب معرفة الحرارة للمركب، إذا علمت ان حرارة محلول نترات
الامونيوم هي 1000 ج/مول

$$C = \frac{\text{تغير حرارة الامونيوم} \times \text{حرارة محلول نترات الامونيوم}}{\text{الفرق في درجة الحرارة} \times \text{الجزء من نترات الامونيوم}}$$

2. في الحرارة للمركب، الحرارة، للنزعة بالفرق لدرجة حرارة (1) 1000
من الدرجة مئوية واحدة

3. الحرارة المقاد (ΔH) =

$$\Delta H = C \times \Delta T \times \frac{1000}{V}$$

حيث ان C هي الحرارة = 1000 المقاد V
تأخذ المقاد في المقاد ΔT

هذا القانون تابع للنقطة وفيه في كبرية العمل