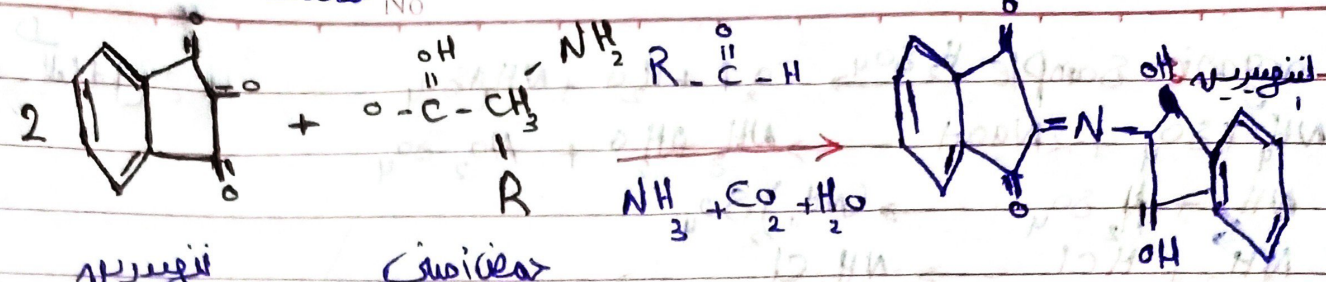
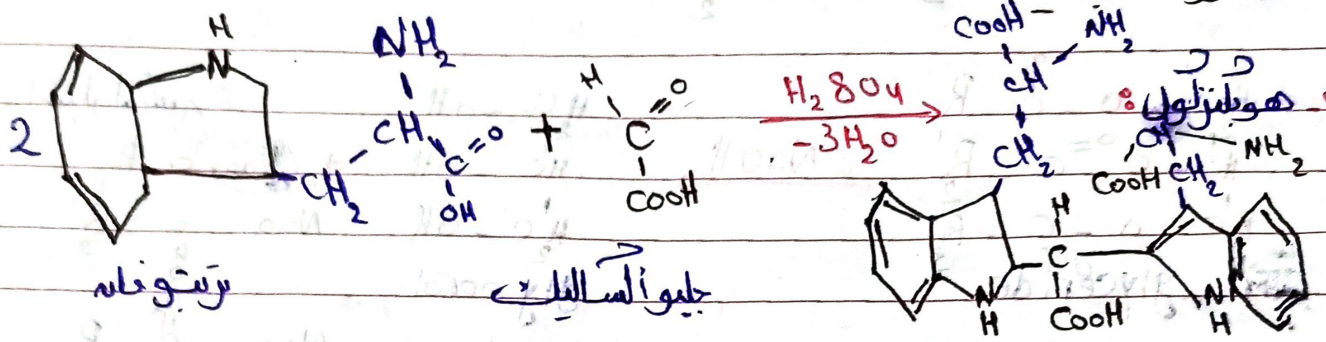
معادلات ساخنة حيوية



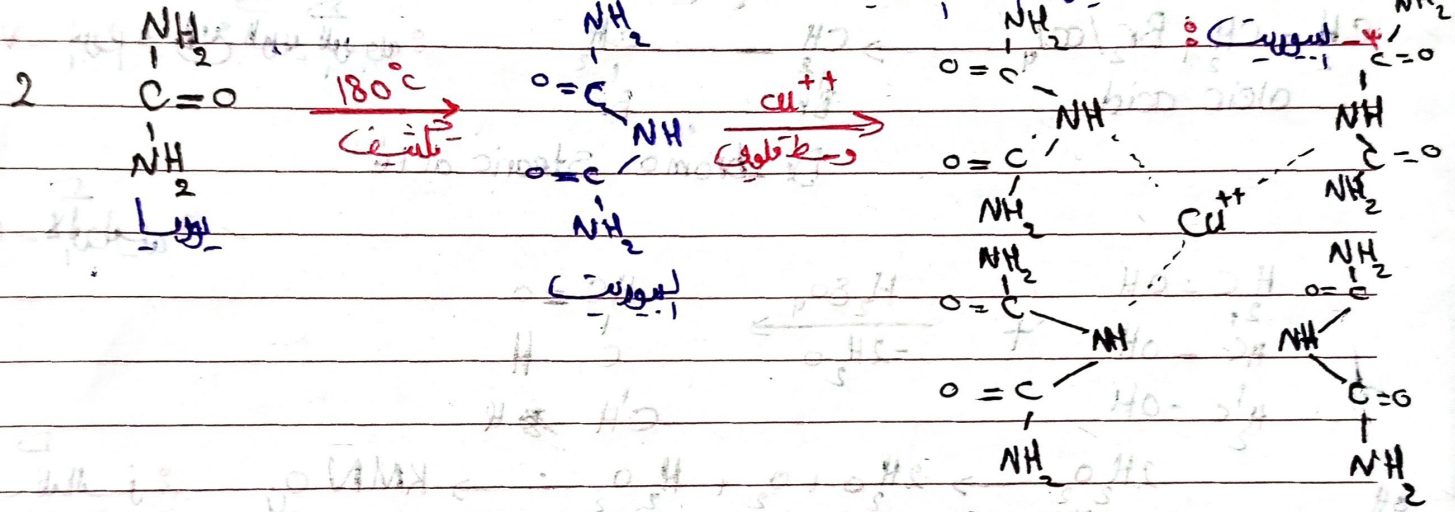
نينهيدرين — حمض أميني — 1- نينهيدرين

معقد أزرق / بنفسجي



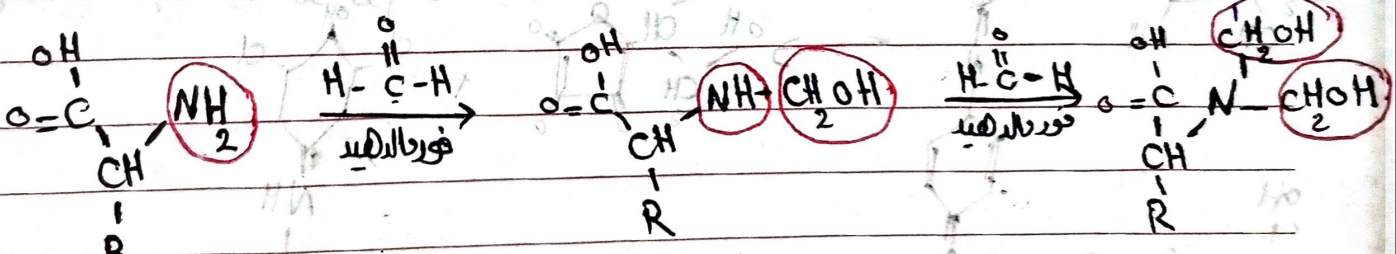
برتونه — حليو ألسالين — 2- هوبنزلول

مركب مسؤول عن لون كلمة القرفزة



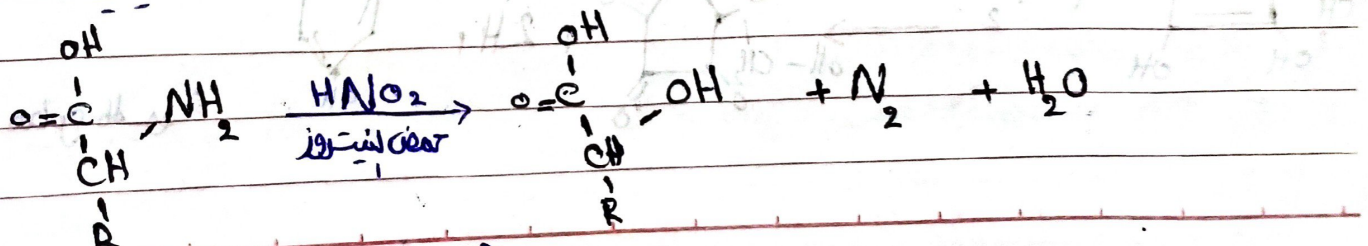
يوريا — ليبوريت — 3- ليبوريت

معقد ليبوريت النفسجي



4- أمونحول

حمض أميني



حمض أميني — حمض ألفا هيدروكسيلي

5- حمض سليلوز

٥- الهاضل:

organic sample $\xrightarrow{H_2SO_4}$ $CO_2\uparrow + H_2O + NH_4HSO_4$

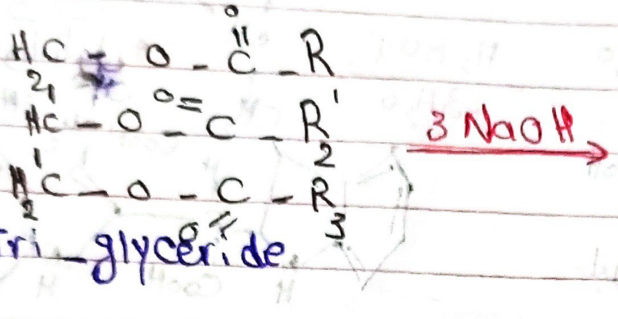
$NH_4HSO_4 + 2NaOH \longrightarrow NH_3 + 2H_2O + Na_2SO_4$

$NH_3 + H_2SO_4 \longrightarrow (NH_4)_2SO_4$

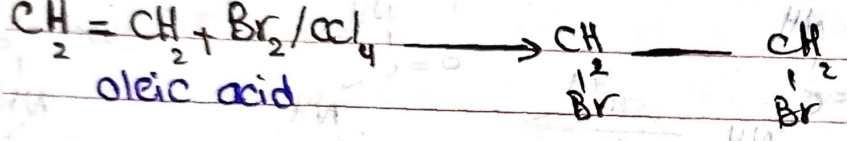
$NH_3 + HCl \longrightarrow NH_4Cl$

$HCl + NaOH \longrightarrow NaCl + H_2O$

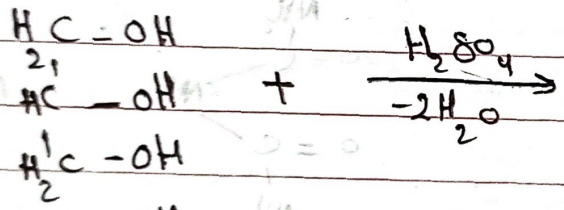
٦- اختبار الصبن:



٧- البروم في رابع كلوريد الكربون:



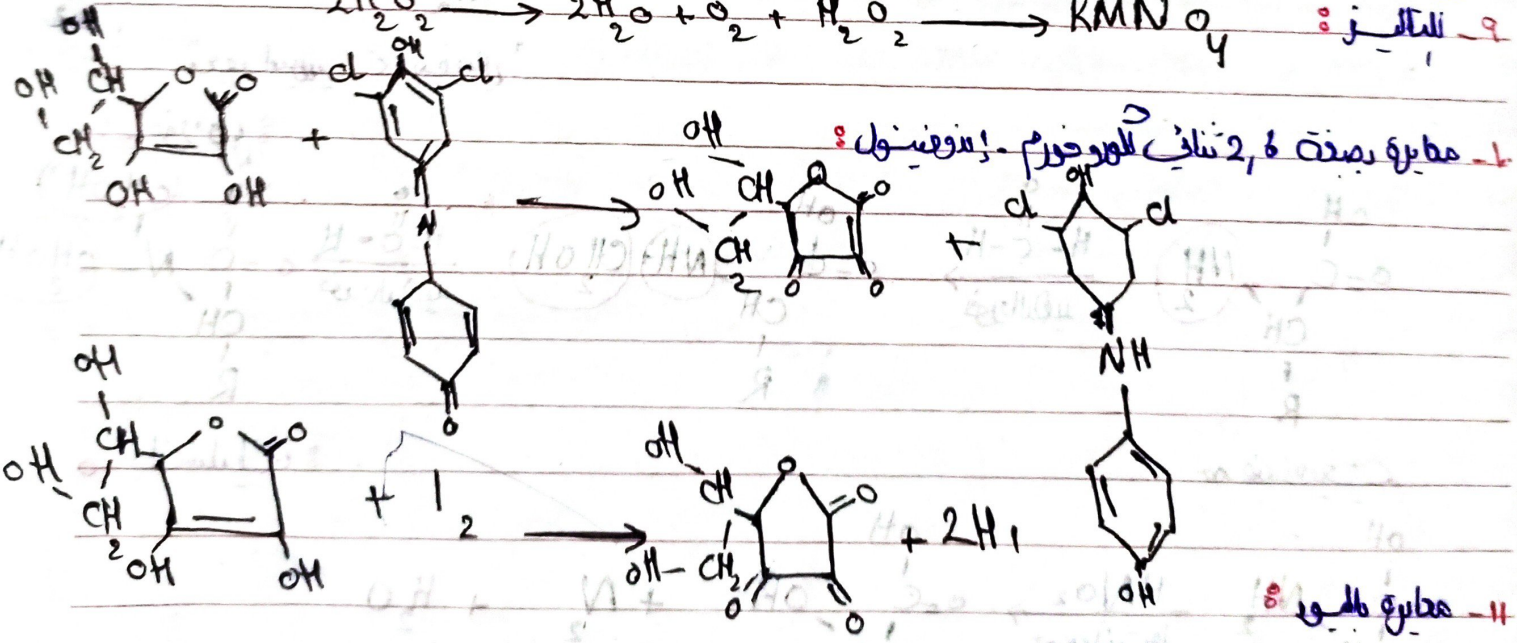
٨- الأكرولين:



$2H_2O_2 \longrightarrow 2H_2O + O_2 + H_2O_2 \longrightarrow KMNO_4$

٩- الكاشف:

١٠- مطهر يحتوي ٢,٦ ثنائي الكلوروجينول - ٤ نونيل فينول:



١١- مطهر الفم:

Date الوان الاختبارات No

- ازرق او ارجواني ← البنفسجية "داخل اطراف البراميه والبنفسجي براميه اصفر" ، البيوريت "بنفسجي"
- لون اصفر ← زانثو بروتيك ، نيتروديه
- راسب ابيض ← مليون "يتحول بالتسخين للون احمر"
- هوبلز كول ← حلقة قرمزية + اورنزيم
- محقق احمر ← ايرليش ، ساكوشه
- راسب اسود ازرقاني ← فولبا
- لون احمر او ارجواني ← نيترو بروسيد الصوديوم ، سوداء ، لون احمر
- مركبات حلوة ← بابلي "مع الفينولات احمر برتقالي"
- محلول يتفاعل مع الاخضر للازرق ← البنزيديه
- لون ازرق ← تفاعل فيشل اخيه ، دنستاد
- حلقة بنفسجية اورنزية ← مولش
- لون وردي ← فشفو فانيليه
- غاز سام ← الرواليه
- اختفاء اللون الاصفر ← يوم في رابع الورد اللون "للسيرات الغير مشبعة"
- لون اخضر ← ليبرمانه - بورشارد
- سالوفسكي ← طبقتين ، الكلوروفورم "احمر ازرقة" والكحول "اخضر"
- فينولفثاليه ← حمض "عديم اللون" - قلوي "احمر" - متعادل "وردي"

* محاين قليوي / وسط قلوي + ارقم ليودي ← محلول لغياسي ← ثيولبرستات الصوديوم والليل نشا
* لفورمول + رقم كحوفة + رقم لتصبه ← لليل ← فينو لفثاليه
*

* علل/ في طريقة لفورمول نحاول بليل لفينو لفثاليه؟
لانه لحمض لاجيني حمض ضعيف اذا لك تتباع قاعدة قوية مثل لفينولفثاليه