



1- الهدف من تجربة التحليل الكهربائي للماء هو تفكيك الماء عن طريق الكهرباء ومعرفة مكوناته.

2- تم وضع محلول الصودا في التجربة لان الماء المقطر عازل للكهرباء .

3- يلاحظ احمد بعد غلق القاطعة انطلاق فقاعات غازية داخل الانبوبين ونستنتج ان هذين الغازين مصدرهما تفكك حبيبات الماء (التحليل الكهربائي للماء)

4- نوع هذا التحول كيميائي لانه لا يمكن الرجوع للحالة الاصلية

5- الغازات المنطلقة بعد التحول في الانبوبين (أ) و (ب) هي غاز الهيدروجين وغاز الاكسجين

غاز الهيدروجين تقرب عود ثقاب مشتعل منه فتحدث فرقة

غاز لاكسجين تقرب عود ثقاب مشتعل منه فيزداد اللهب



الكشف عن الغازين المتطلقين