## المجموعة الثالثة

التجربة الثانية: دراسة السلوك الامفوتيري للالمنيوم الغرض: التعرف على السلوك الامفوتيري للالمنيوم من خلال تفاعلة مع الحوامض والقواعد

تتم دراسة السلوك الأمفوتيري للألمنيوم عن طريق تفاعلة مع حامض (حامض الهيدروكلوريك) وقاعدة (هيدروكسيد الصوديوم)

$$2A1 + 6HC1 \longrightarrow 2A1C1_3 \downarrow + 3H_2 \uparrow$$
 $2A1 + 6NaOH \longrightarrow 2Na_3A1O_3 + 3H_2 \uparrow$ 

## طريقة العمل

1- اضف 5مل من حامض الهيدروكلوريك(10%) الى 0.03 غم من فلز الالمنيوم وسخن المزيج والاحظ التغيرات الحاصلة

2- اضف 8مل من هيدروكسيد الصوديوم (10%) الى 0.03 غم و لاحظ التغيرات الحاصلة وسجل النتائج



1- ما هو السلوك الامفوتيري

2- كيف تفسر او تبرهن السلوك الأمفوتيري للالمنيوم