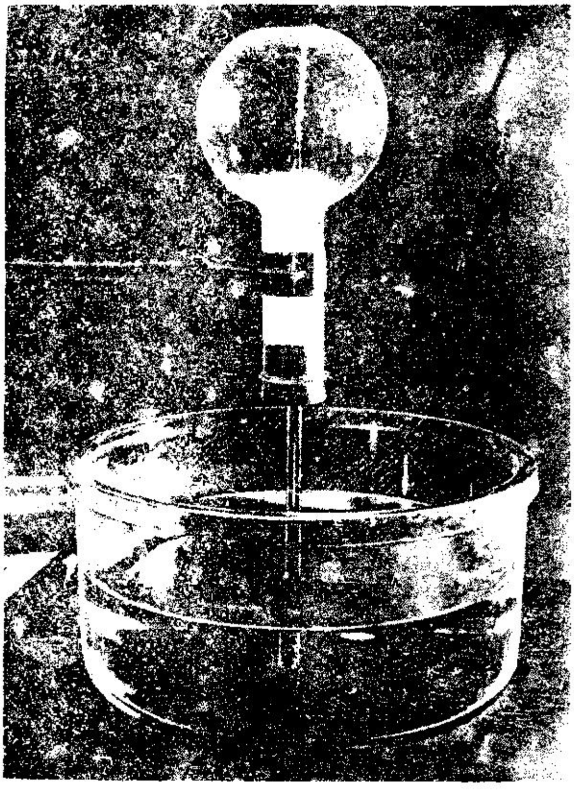
شوارد الأوكسونيوم (الهيدرونيوم) H_3O^+ قيل انه محلولٌ نظامي من حمض كلــور المــاء .

نأخذ ١٥ سم³ من محلول حمض كلور الماء النظامي ونعدلها بمحلول الصود فنستخدم منه من أجل ذلك 18,5 سم³ . فما عيار محلول الصود ؟

7 ــ تبلغ كثافة محلول حمض كلور الماء 1,5 . احسب كتلة كلور الهيدروجين المنحل في لتر واحد من الماء ثم احسب حجمه . واحسب كذلك العيار المولي لهذا المحلول (أي عدد مولات كلور الهيدروجين المنحلة في لتر من الماء) .

8 ــ اكتب البنيةْ الالكترونية لذرة الآزوت ثم البنية الالكترونية لجــزيء النشادر (وهو ذو روابط مشتركة) . ثم اكتب البنية الالكترويية لكلور الأمونيوم (روابطه شاردية) ، واشرح كيف يؤدي الاتحاد : $NH_3 + HCl$ الى كلور الأمو نيــوم .



تجربة نافورة الماء: انحلال كلور الهيدروجين الشديد في الماء