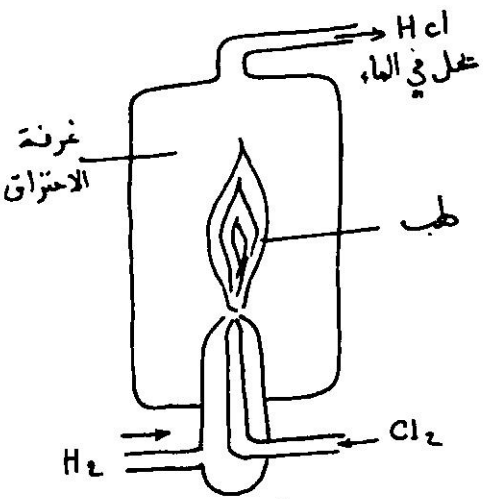
ويتم الاحتراق بلهب كبير وتنطلق منه حرارة كبيرة . اما الهيدروجين والكلور فيحصل عليهما من التحليل الكهربائي لمحلول كلور الصوديوم في الماء . وهكذا يكون كلورُ الصوديوم هو المادةَ الأولى الأساسية لاستحصال حمض كلور الماء .



شكل (10 - 10)

تمـــاريـــن

1 ــ يؤثر حمض كلور الماء بكمية زائدة في 28 غ من الحديد . فما طبيعة الجسم الناتج الذي نحصل عليه بعد تبخير المحلول ؟ وما كتلته ؟

2 ــ لماذا يسمي العَطَّارون حمض كلور الماء باسم « روح الملح » ؟

3 ــ ما حجم غاز الفحم الذي يمكن الحصول عليه بتأثير زيادة من حمض كلور الماء في 20 غ من الرخام المحتوي على 90٪ من فحمات الكالسيوم ؟

4 ــ كتلة مسمار (4) غ يغمس في 10 سم³ من محلول حمض كلور الماء وقد حصلنا على هذا المحلول باذابة 22,4 لترا من غاز كلور الهيدروجين في لتر من المحلول . صف ما يجري في هذه التجربة وأوضح كيف تكشف عن الغاز المنطلق ؟ وبين هل يذوب المسمار كله ؟

5 ــ ما كتلة كلور الصوديوم المستعمل للحصول على 1000 لتر من محلول حمض كلور الماء التجاري الذي يحتوي اللتر الواحد منه على 200 لتر من غاز كلور الهيدروجين ؟

6 ــ اذا حضرنا محلولا من حمض كلور الماء وكان في كل لتر منه مول من