

تمرين // لدرس التحضير الملح باستخدام فلز وحمض

للفصل الثامن ١

١- أكمل الجدول التالي :

اسم الحمض	اسم الملح المشتق منه
.....	كبريتات الماغنيسيوم
حمض الهيدروكلوريك
.....	سترات الصوديوم

٢- قامت فاطمة بوضع كمية من فلز الخارصين إلى أنبوبة بها حمض الهيدروكلوريك ، فلاحظت تصاعد غاز معين من التفاعل.

(أ) اكتب معادلة التفاعل.....

(ب) ما نوع الغاز المتصاعد ؟

(ج) اكتب اسم الملح الناتج ؟



موقع الاختبارات النهائية والتجريبية

موقع الاختبارات النهائية والتجريبية



موقع الملفات الشاملة

موقع الملفات الشاملة



موقع الكتب الدراسية

موقع الكتب الدراسية



موقع الاختبارات القصيرة

موقع الاختبارات القصيرة



موقع حل الدروس

حل كتب المناهج



موقع ادلة المعلم

موقع ادلة المعلم



موقع تحضير الدروس

تحضير دروس المناهج العمانيّة

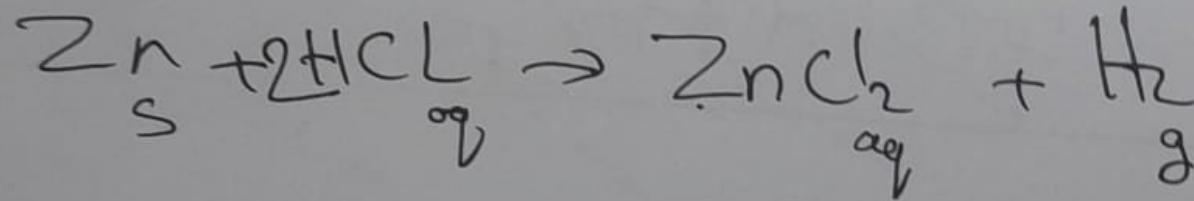


موقع ملفات البوربوينت

موقع ملفات البوربوينت

اسم الحمض	اسم الملح
حمض الكبريتيك	كبريتات, رنخي س
حمض الكبريتيك	كلوريد البودون
حمض الستريك	سترات البودون

① حمض رنخي + كلوريد البودون → حمض كبريتيك + غاز هيدروجين



② غاز الكبريت رنخي

③ ملح كلوريد البودون