

مسابقة لوحة الاملاح

الصف :

اسم الطالبة:

(1) أكمل الجدول التالي:

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

(2) قامت فاطمة بوضع كمية من فلز الخارصين إلى انبوبة بها حمض الهيدروكلوريك فلاحظت تصاعد غاز معين من التفاعل.

(1) اكتب اسم الحمض ؟

(2) ما نوع الغاز المتصاعد؟

(3) اكتب اسم الملح الناتج؟

(3) ضع علامة صح أمام العبارة الصحيحة وعلامة خطأ أمام العبارة الخاطئة

الرمز	العبارة	العلامة
أ	تسمى الاملاح المكونة باستخدام حمض الستريك بأملح السترات	
ب	عند تفاعل فلز مع حمض يتصاعد غاز الهيدروجين	

(4) تستخدم الأملاح في (اختر الإجابة الصحيحة)

(أ) تنقية المياه (ب) تحضير الشاي (ج) حفظ الأطعمة

(5) يتفاعل كربونات الكالسيوم مع حمض الكبريتيك وفق المعادلة التالية:

ثاني أكسيد الكربون + ماء + نترات الكالسيوم → كربونات الكالسيوم + حمض النيتريك
أي المواد الموجودة أعلاه هي أملاح =

		التفاعل
		معادلة التفاعل
		الملح الناتج
		الغاز الذي يتصاعد من التفاعل
		كيف يتم الكشف عن الغاز المتصاعد

عن طريق تقريب عود ثقاب

كلوريد النحاس

الهيدروجين

→ حمض الكبريتيك + الخاصين
كبريتات الخاصين + الهيدروجين

→ حمض الهيدروكلوريك + كربونات النحاس
كلوريد النحاس + ثاني أكسيد الكربون

ثاني أكسيد الكربون

عن طريق إدخال الغاز في ماء الجير

كبريتات الخاصين

7) يوضح الشكل تجربة تفاعل كربونات النحاس مع حمض الهيدروكلوريك المخفف.

ما نوع الغاز المتصاعد من هذا التفاعل (اختر الإجابة الصحيحة)

(أ) الأكسجين

(ب) الهيدروجين

(ج) ثاني أكسيد الكربون

