مسابقة لوحدة الاملاح

اسم الطالبة: الصف :

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 امام العبارة الخاطئة

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

4) تستخدم الأملاح في (اختر الإجابة الصحيحة)

ا) تنقية المياه ب) تحضير الشاي ج) حفظ الأطعمة

5) يتفاعل كربونات الكالسيوم مع حمض النيتريك وفق المعادلة التالية:

ثاني أكسيد الكربون +ماء +نترات الكالسيوم ⟹ كربونات الكالسيوم +حمض النيتريك

أي المواد الموجودة أعلاه هي أملاح =

LIVEWORKSHEETS

6)

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

حمض الكبريتيك + الخارصين ⟶ كبريتات الخارصين +الهيدروجين

الهيدروجين

كلوريد النحاس

عن طريق تقريب عود ثقاب

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

كبريتات الخارصين

عن طريق إدخال الغاز في ماء الجير

ثاني أكسيد الكربون

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

LIVEWORKSHEETS