

تدريبات على وحدة تكوين الأملاح

- يتكون الملح عندما يحل محل الهيدروجين في الحمض ؟
- أ) فلز ب) لافلز ج) مركب د) جزيء
- الملح الناتج في التفاعل الآتي هو : ماء + نترات الأمونيوم → حمض النيتريك + هيدروكسيد الأمونيوم
- أ) الماء ب) حمض النيتريك ج) نترات الأمونيوم د) هيدروكسيد الأمونيوم
- في التفاعل التالي $2HCl(aq) + 2K(s) \rightarrow 2KCl(aq) + H_2(g)$ يطلق على مركب KCl الناتج بـ :
- أ) حمض ب) قاعدة ج) ملح د) ماء
- عندما تفاعل الأحماض مع الفلزات النشطة ينتج غاز :
- أ) H_2 ب) O_2 ج) CO_2 د) H_2O
- عندما تفاعل الأحماض مع الكربونات الهيدروجينية ينتج غاز :
- أ) H_2 ب) O_2 ج) CO_2 د) H_2O
- عند تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع محاليل القلويات ينتج :
- أ) H_2 ب) O_2 ج) CO_2 د) H_2O
- المعادلة الآتية توضح تفاعل بين حمض الهيدروكلوريك و فلز الصوديوم $HCl + Na \rightarrow X + H_2$ الرمز X يعبر عن ؟
- أ) NaCl ب) Na_2SO_4 ج) $NaNO_3$ د) Na_2CO_3
- المعادلة الآتية توضح تفاعل بين حمض الكبريتيك و فلز الكالسيوم $H_2SO_4 + Ca \rightarrow X + Y$ الرمز X و Y يعبران عن ؟
- أ) كبريتات الكالسيوم + الهيدروجين ب) كبريتات الكالسيوم + الماء
- ج) كلوريد الكالسيوم + الهيدروجين د) كلوريد الكالسيوم + الماء