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 الامونيوم د) هيدروكسيد الامونيوم

- 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

LIVEWORKSHEETS