

التمرين الأول: (10 ن)

الاحتراق التام لفحم هيدروجيني A (C_xH_y) كتلته 4g نتج عنه كتلة 12.58g من غاز ثاني أكسيد الكربون و 5.14g من الماء

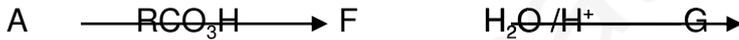
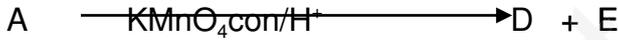
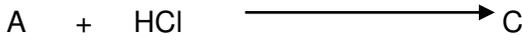
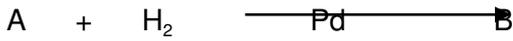
1- اكتب معادلة تفاعل الاحتراق التام لهذا الفحم الهيدروجيني A .

2- اوجد الصيغة الجزيئية الهجولة للفحم الهيدروجيني A علما أن كثافته بخاره

بالنسبة للهواء 2.414 .

3- أقترح كل الصيغ النصف مفصلة الهكنة للفحم الهيدروجيني A ، مع تسويتها.

4- أكمل التفاعلات التالية :

التمرين الثاني (09 ن):

1. من أجل تحضير فحم هيدروجيني غازي هام في الصناعة ، نفاعل عينة من فحم الكالسيوم CaC_2 عدد

مولاتها 0.5mol مع حجم معين من الماء H_2O .

أ. اكتب معادلة التفاعل الحاصلة . وما إسم هذا الفحم الهيدروجيني الغازي المنطلق ؟

ب. احسب كتلة فحم الكالسيوم المستهلكة في التفاعل .

ج. احسب حجم الفحم الهيدروجيني الغازي المنطلق (الغازات مقاسة في الشروط النظامية) .

د. أذكر أربع استعمالات لهذا الفحم الهيدروجيني الغازي .

يعطى: H=1g/mol , O=16g/mol , C=12g/mol , Ca=40g/mol

ملاحظة : نقطة على تنظيم الورقة

" من جد وجد ومن سار عل الدرب وصل "