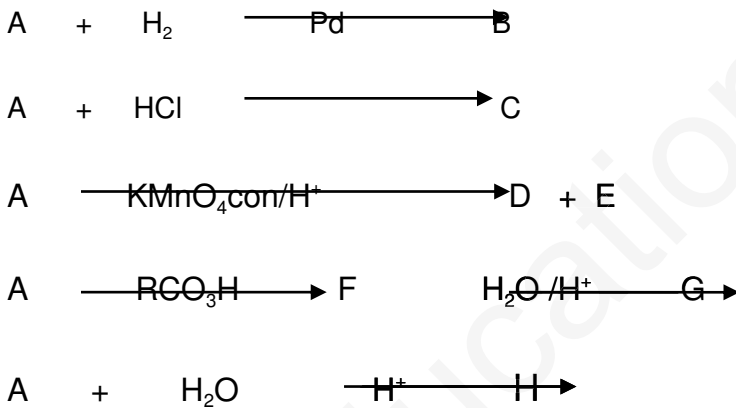


لتمرين الأول: (10ن)

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 كثافة بخاره بالنسبة للهواء 2.414 .
- 3- أقترح كل الصيغ النصف مفصلة الهوكنة للفحم الهيدروجيني A ، مع تسميتها.
- 4- أكمل التفاعلات التالية :

التمرين الثاني (09ن):

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 المستعملة 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 "