

التمرين 1 :

نقوم بمفاعلة المركبين A و B للحصول على مونومير حيث المركب A هو فحم هيدروجيني كثافته بالنسبة للهواء 0,89 و نسبة الكربون فيه 92,3 % .

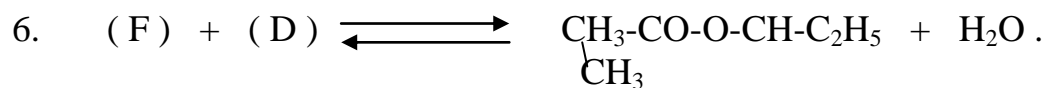
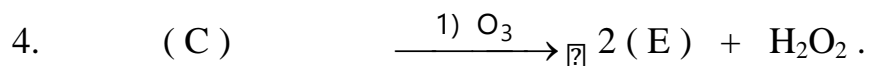
أما المركب B هو عبارة عن فحم هيدروجيني أزوتي كتلته المولية : 27 g/ mol حيث نسبة الكربون فيه هي : 44.4 % ونسبة الأزوت : 51.85 % .

- 1- أوجد صيغتي المركبين A و B .
 - 2 - اوجد صيغة المونومر الناتج من تفاعل A مع B .
 - 3 - هات ثلاث مقاطع من البوليمير الناتج عن تفاعل هذا المونومير .
 - 4 - مانوع تفاعل البلمرة الحادثة .
 - 5 - هات بعض مجالات استعمال هذا البوليمير .
- يمكننا الحصول على مونومير آخر بمفاعلة المركب A مع حمض كلور الماء .
- 1- سمي المونومير الناتج .
 - 2 - هات تفاعل البلمرة الحادث .
 - 3 - مانوع هذا التفاعل .
 - 4 - اعطي مقطعين من هذا البوليمير معطيا بعض مجالات إستعمالاته .

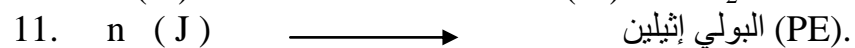
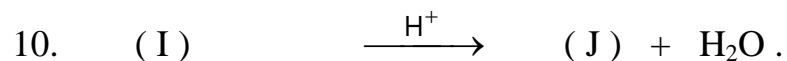
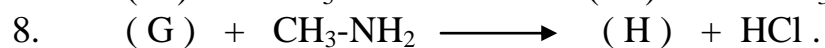
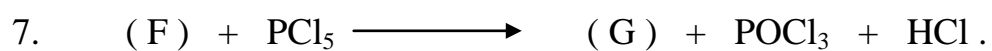
التمرين 2 :

1. ليكن التسلسل التفاعلي الآتي:

1. (A) + H₂O $\xrightarrow{\text{HgSO}_4}$ (B) .
2. (A) + H₂ $\xrightarrow{\text{Pd}}$ (C) .
3. (C) + H₂O $\xrightarrow{\text{H}^+}$ (D) .



2. من جهة أخرى فإن:



- أوجد المركبات (A)، (B)، (C)، (D)، (J) .

بالتوفيق

الأستاذة : عماري .