

## التمرين 11

www.pc-lycee.com

يعطي احتراق 0,1 mol من هيدروكربور صيغته الإجمالية  $C_xH_y$  في ثنائي الأوكسجين 9,6 L من ثنائي أكسيد الكربون و 7,2 g من الماء.

1. أكتب معادلة التفاعل .
  2. أوجد الصيغة الإجمالية لهذا الهيدروكربور.
  3. أكتب الصيغ نصف منشورة لمتماكات  $C_xH_y$  وأعط أسماءها.
  4. يتفاعل المركب  $C_xH_y$  مع ماء البروم ، فيفقد هذا الأخير لونه ونحصل على مركب عضوي A. أكتب معادلة هذا التفاعل. ماذا يمثل هذا التفاعل بالنسبة للمركب  $C_xH_y$  ؟
- كتلة معطيات : عند  $0^\circ C$  و  $1 \text{ atm}$  الحجم المولي للغازات هو :  $V_m = 24 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$  .

$$M(H) = 1 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$M(C) = 12 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

Mohammed Sahki