

حل التمرين 03

1. نكتب صيغة الأستيلين على شكل C_xH_y .

كتلة 1 مول من الأستيلين : $M = \rho.V_m$.

$$\%C = \frac{12x}{M} \Rightarrow x = \%C \times \frac{M}{12} = \%C \times \frac{\rho.V_m}{12}$$

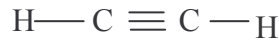
$$x = 0,923 \times \frac{1,08 \times 24}{12} \Rightarrow x = 2$$

$$y = \%H \times \frac{\rho.V_m}{1}$$

$$y = 0,077 \times 1,08 \times 24 \Rightarrow y = 2$$

نستنتج صيغة الأستيلين : C_2H_2

2. تمثيل لويس :



3. الجزئية خطية .

4. معادلة احتراق الأستيلين في ثنائي الأوكسجين :

