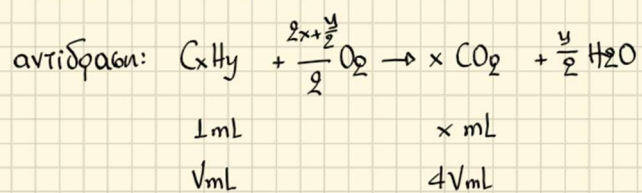
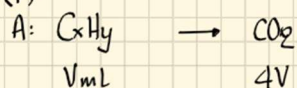


21.12.

(i)



$$\text{αρα: } 1 \cdot 4V = x \cdot V \Rightarrow \boxed{x=4}$$

(ii) 2,24 L  $C_4H_6$  + 400 ml  $Br_2/CCl_4$  0,5M

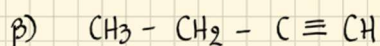
$$n_{C_4H_6} = \frac{2,24}{22,4} = 0,1 \text{ mol}$$

$$Br_2: n = c \cdot V = 0,5 \cdot 0,4 = 0,2 \text{ mol}$$

$$\text{Η αναλογία είναι: } \frac{n_{Br_2}}{n_{C_4H_6}} = \frac{0,2}{0,1} = \frac{2}{1}$$

Αρα η ένωση πρέπει να έχει δύο ακόρεστους δεσμούς.

ωστόι η (iii)



9 σ δεσμοί και 2 η δεσμοί