

4η ΕΡΓΑΣΙΑ ΧΗΜΙΚΕΣ Β' ΛΥΚΕΙΟΥ

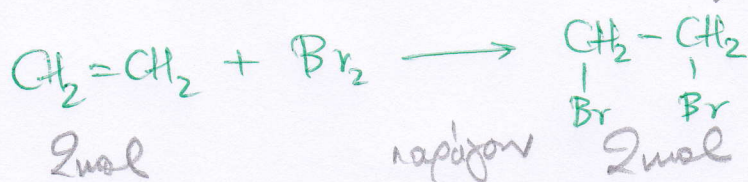
α) Υπολογίστε mol των ουσιών

ΟΥΣΙΑ 1 22,4L CH_3CH_3 (STP) $n_1 = \frac{22,4}{22,4} = 1 \text{ mol}$

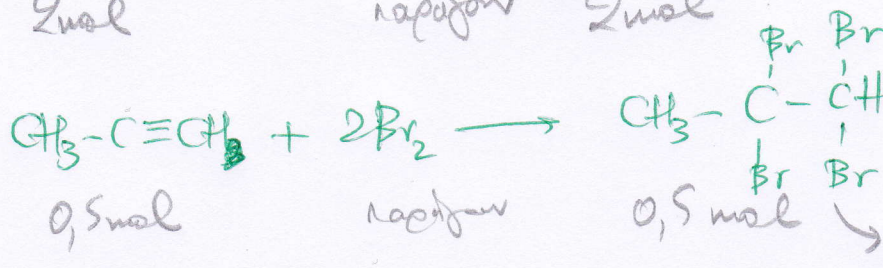
ΟΥΣΙΑ 2 44,8L $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ (STP) $n_2 = \frac{44,8}{22,4} = 2 \text{ mol}$

ΟΥΣΙΑ 3 11,2L $\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH}_3$ (STP) $n_3 = \frac{11,2}{22,4} = 0,5 \text{ mol}$

Με τη διαπίστωση αυτών στο δλπ Br_2 σε CCl_4 αντίδραση μόνο οι ουσίες (2) & (3) που είναι αλκείνες.

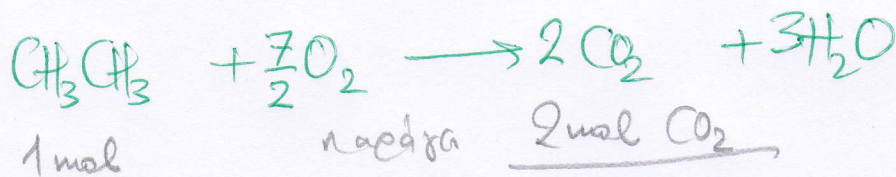


$$M_r^2 = 188 \quad m_2 = 2 \cdot 188 = \underline{\underline{376g}}$$



$$M_r^3 = 360 \quad m_3 = 0,5 \cdot 360 = \underline{\underline{180g}}$$

β) Το αέριο που δώ αντίδρασε είναι το 1mol αλκάνου (ΟΥΣΙΑ 1)



$$M_{\text{CO}_2} = 44 \quad m_{\text{CO}_2} = 2 \cdot 44 = \underline{\underline{88g \text{ CO}_2}}$$