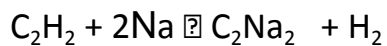


Καταλαβαίνουμε πως το αλκίνιο μας διαθέτει 2 όξινα υδρογόνα άρα είναι το αιθίνιο ,άρα **A : C₂H₂**



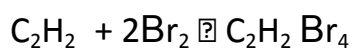
1 mol

1 mol

Για το μείγμα μας ισχύει :

$$m = n \cdot 26 + n \cdot 14v$$

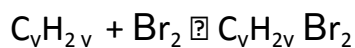
$$5,4 = n(26 + 14v) \quad (1)$$



n

2 n

n



n

n

n

$$n_{\text{Br}_2} = n_{\text{C}_v\text{H}_{2v}} = 0,3 \text{ mol}$$

$$n + 2n = 0,3$$

$$\text{Άρα } 3n = 0,3 \Rightarrow n = 0,1 \text{ mol}$$

Αντικαθιστώντας στην (1) προκύπτει :

$$5,4 = n(26 + 14v)$$

$$5,4 = 0,1(26 + 14v)$$

$$54 = 26 + 14v$$

$$28=14v$$

$$v=2$$

Άρα **B**: C₂H₄