

Το μείγμα μας περιέχει την αλκοόλη : $C_nH_{2n+1}OH$ και το αλκίνηιο : C_mH_{2m-2}

- Έστω πως το αλκίνηιο μας δεν διαθέτει όξινο υδρογόνο, οπότε αντιδρά μόνο η αλκοόλη



0,1 mol

0,1 mol

Σε αυτή την περίπτωση το μόνο οργανικό προϊόν που προκύπτει με την επίδραση μεταλλικού Νατρίου είναι το $C_nH_{2n+1}ONa$

Συνεπώς : $m = n(C_nH_{2n+1}ONa)$

$$12,4 = 0,1 (14n + 23 + 1 + 16)$$

$$124 = 14n + 40$$

$$84 = 14n$$

$$n = 6$$

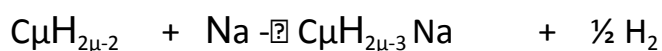
Όμως η αλκοόλη μας έχει περιττό αριθμό ατόμων C ,άρα απορρίπτεται

- Έστω πως το αλκίνηιο μας διαθέτει ένα όξινο υδρογόνο



0,1 mol

0,1 mol



0,1 mol

0,1 mol

Σε αυτή την περίπτωση τα οργανικά προϊόντα που προκύπτουν με την επίδραση μεταλλικού Νατρίου είναι το $C_nH_{2n+1}ONa$ και το $C_mH_{2m-3}Na$

Συνεπώς : $m = n(C_nH_{2n+1}ONa)$

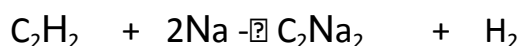
$$12,4 = 0,1 (14n - 3 + 23 + 14\mu + 23 + 1 + 16)$$

$$124 = 14(n + \mu) + 20 + 40$$

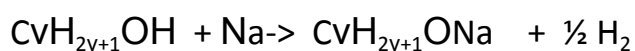
$$64 = 14(n + \mu)$$

$n + \mu \rightarrow$ όχι ακέραιο ,άρα απορρίπτεται

- Έστω πως το αλκίνη μας είναι το αιθίνιο



$$0,1 \text{ mol} \qquad 0,1 \text{ mol}$$



$$0,1 \text{ mol} \qquad 0,1 \text{ mol}$$

Σε αυτή την περίπτωση τα οργανικά προϊόντα που προκύπτουν με την επίδραση μεταλλικού Νατρίου είναι το $C_nH_{2n+1}ONa$ και το C_2Na_2

Συνεπώς : $m = n(C_nH_{2n+1}ONa)$

$$12,4 = 0,1 (70 + 14n + 23 + 1 + 16)$$

$$124 = 14n + 70 + 40$$

$$14 = 14n$$

$\nu=1$, δεκτό , άρα οι οι Μοριακοί Τύποι των αρχικών οργανικών συστατικών του μείγματος είναι

