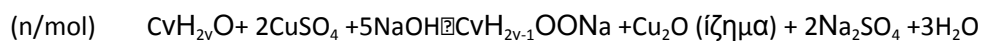


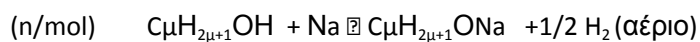
Αφού τα δύο προϊόντα των δύο αντιδράσεων έχουν ίδιο αριθμό ατόμων άνθρακα σημαίνει ότι και η αλδεΐδη και η αλκοόλη έχουν ίδιο αριθμό ατόμων άνθρακα. Άρα $\mu = n$

1^ο μέρος :



Για το ίζημα : $n = a \text{ mol} \Rightarrow a \text{ mol} = 0,1 \text{ mol}$

Για την μάζα του προϊόντος : $x \text{ g} = 0,1 \text{ mol } M_1 \Rightarrow x \text{ g} = 0,1 \text{ mol} (14n + 32 + 22) \text{ g/mol} \Rightarrow x = 0,1(14n + 32 + 22) \text{ (1)}$



$$b/2 \text{ mol} = V / (22,4 \text{ L/mol}) \Rightarrow b/2 \text{ mol} = 1,12 \text{ L} \times \text{mol} / 22,4 \text{ L} \Rightarrow b/2 = 0,05 \Rightarrow b = 0,1$$

Άρα $b \text{ mol} = 0,1 \text{ mol}$

Για την μάζα του προϊόντος : $\psi \text{ g} = 0,1 \text{ mol } M_2 \Rightarrow \psi \text{ g} = 0,1 \text{ mol } (14\mu + 40) \text{ g/mol} \Rightarrow \psi = 0,1(14\mu + 40) \text{ (2)}$

$$(1) + (2) \text{ (λαμβάνοντας ότι } n = \mu) : x + \psi = 0,1(14n + 32 + 22) + 0,1(14n + 40) \Rightarrow 12,2 = 0,1x(28n + 54 + 40) \Rightarrow 122 = 28n + 94 \Rightarrow 28n = 28 \Rightarrow n = 1 \text{ άρα και } \mu = 1$$

Άρα οι συντακτικοί τύποι είναι

