$C_vH_{2v}O$ 2a mol

$C_\mu H_{2\mu+1}OH$ 2b mol

Αφού τα δύο προϊόντα των δύο αντιδράσεων έχουν ίδιο αριθμό ατόμων άνθρακα σημαίνει ότι και η αλδεΰδη και η αλκοόλη έχουν ίδιο αριθμό ατόμων άνθρακα. Άρα μ=ν

1^o μέρος :

(n/mol) $C_vH_{2v}O + 2CuSO_4 + 5NaOH \rightarrow C_vH_{2v-1}OONa + Cu_2O$ (ίζημα) + $2Na_2SO_4 + 3H_2O$

Αντ./Παρ a a a

Για το ίζημα : n=a mol=> a mol=0, 1 mol

Για την μάζα του προϊόντος : x g = 0, 1 mol M_1=> x g = 0,1mol(14ν+32+22) g/mol=> x=0,1(14ν+32+22) (1)

(n/mol) $C_\mu H_{2\mu+1}OH + Na \rightarrow C_\mu H_{2\mu+1}ONa + 1/2\ H_2$ (αέριο)

Αντ./Παρ b b b/2

b/2 mol=V / (22,4 L/mol)=> b/2 mol= 1,12 L x mol/ 22,4 L=> b/2=0,05=>b=0,1

Άρα b mol= 0,1 mol

Για την μάζα του προϊόντος : ψ g = 0, 1 mol M_2=> ψ g = 0, 1 mol (14μ+40) g/mol=> ψ=0,1(14μ+40) (2) .

(1) + (2) (λαμβάνοντας ότι ν=μ) : x + ψ= 0,1(14ν+32+22) + 0,1(14ν+40)=> 12,2 = 0,1x (28ν+54+40)=> 122=28ν+94=> 28ν=28=> ν=1 άρα και μ=1

Άρα οι συντακτικοί τύποι είναι
CH_2O
CH_3OH