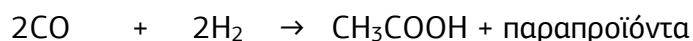


### ΣΧΟΛΙΟ ΣΤΟ Δ3 (ΝΕΟ ΣΥΣΤΗΜΑ)

Από τη στοιχειομετρία της αντίδρασης



Προκύπτει ότι

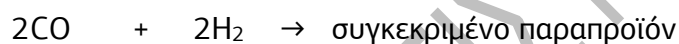
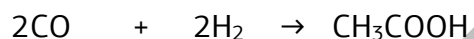
2mol CO δίνουν 1mol CH<sub>3</sub>COOH

200mol                    x=100mol

---

$$m_{\text{CH}_3\text{COOH}} = n \cdot Mr = 100 \cdot 60 = 6000\text{g}$$

Αν θεωρήσουμε ότι τα 100mol είναι το CH<sub>3</sub>COOH μαζί με τα παραπροϊόντα, αυτό προϋποθέτει γραφή 2 αντιδράσεων και όχι μιας δηλαδή



τότε χρησιμοποιώντας το υποερώτημα i για την καθαρή ποσότητα του CH<sub>3</sub>COOH έχουμε:

$$m_{\text{CH}_3\text{COOH}} = 6000 \cdot 90\% = 5400\text{g}$$

Πρέπει να ληφθούν και οι 2 απαντήσεις σωστές (6000g ή 5400g) αφού η αντίδραση (8) όπως είναι δοσμένη περιέχει ασάφεια