



Ομογενές μίγμα αιθανόλης και ακεταλδεΰδης ( $\text{CH}_3\text{CH=O}$ ) χωρίζεται σε δύο ίσα μέρη. Το 1ο μέρος κατεργάζεται με  $\text{I}_2/\text{NaOH}$  οπότε προκύπτουν 0.2 mol κίτρινου ιζήματος. Το 2o μέρος αντιδρά με την απαιτούμενη ποσότητα νατρίου και παράγεται αέριο όγκου 1,12 L (σε STP). Ποιες οι μάζες των δύο συστατικών του συνικού;

Digitized by srujanika@gmail.com

Αιθανόλη

9.2gr

8.8gr

## Ακεταλός Εῦδος

9.2gr

8.8gr

Πόσες άκυκλες κορεσμένες καρβονυλικές ενώσεις με μοριακό τύπο  $C_4H_8O$  δίνουν κίτρινο ζημα με την επίδραση  $I_2/NaOH$ :

- A) 1      B) 2      Γ) 3      Δ) όλες

Κατά την αντίδραση ένωσης (X) με  $I_2/NaOH$  παράγονται κίτρινο ίζημα και το 2-μεθυλοπροπανικό γάτοιο. Η ένωση X μπορεί να είναι η:



Με επίδραση  $\text{Cl}_2/\text{NaOH}$  σε 3-μεθυλο-2-βουτανόλη:

- A) προκύπτει 2-μεθυλοπροπανικό νάτριο και  $\text{CHCl}_3$   
B) προκύπτει 3-μεθυλοπροπανικό νάτριο και κίτρινο ίζημα  
Γ) προκύπτει 2-μεθυλοβουτανικό νάτριο και κίτρινο ίζημα