



Ομογενές μίγμα αιθανόλης και ακεταλδεϋδης ($\text{CH}_3\text{CH}=\text{O}$) χωρίζεται σε δύο ίσα μέρη. Το 1ο μέρος κατεργάζεται με I_2/NaOH οπότε προκύπτουν 0,2 mol κίτρινου ιζήματος. Το 2ο μέρος αντιδρά με την απαιτούμενη ποσότητα νατρίου και παράγεται αέριο όγκου 1,12 L (σε STP). Ποιες οι μάζες των δύο συστατικών του αρχικού μίγματος;

Αιθανόλη

9.2gr

8.8gr

Ακεταλδεϋδη

9.2gr

8.8gr

Πόσες άκυκλες κορεσμένες καρβονυλικές ενώσεις με μοριακό τύπο $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$ δίνουν κίτρινο ίζημα 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 νάτριο. Η ένωση X μπορεί να είναι η:

A) 3-μεθυλο-2-βουτανόλη ή η 3-μεθυλο-2-βουτανόνη

B) 4-μεθυλο-2-πεντανόλη

Γ) 2-μεθυλο-2-βουτανόλη

Δ) μεθυλοβουτανόνη

Με επίδραση Cl_2/NaOH σε 3-μεθυλο-2-βουτανόλη:

A) προκύπτει 2-μεθυλοπροπανικό νάτριο και CHCl_3

B) προκύπτει 3-μεθυλοπροπανικό νάτριο και κίτρινο ίζημα

Γ) προκύπτει 2-μεθυλοβουτανικό νάτριο και κίτρινο ίζημα