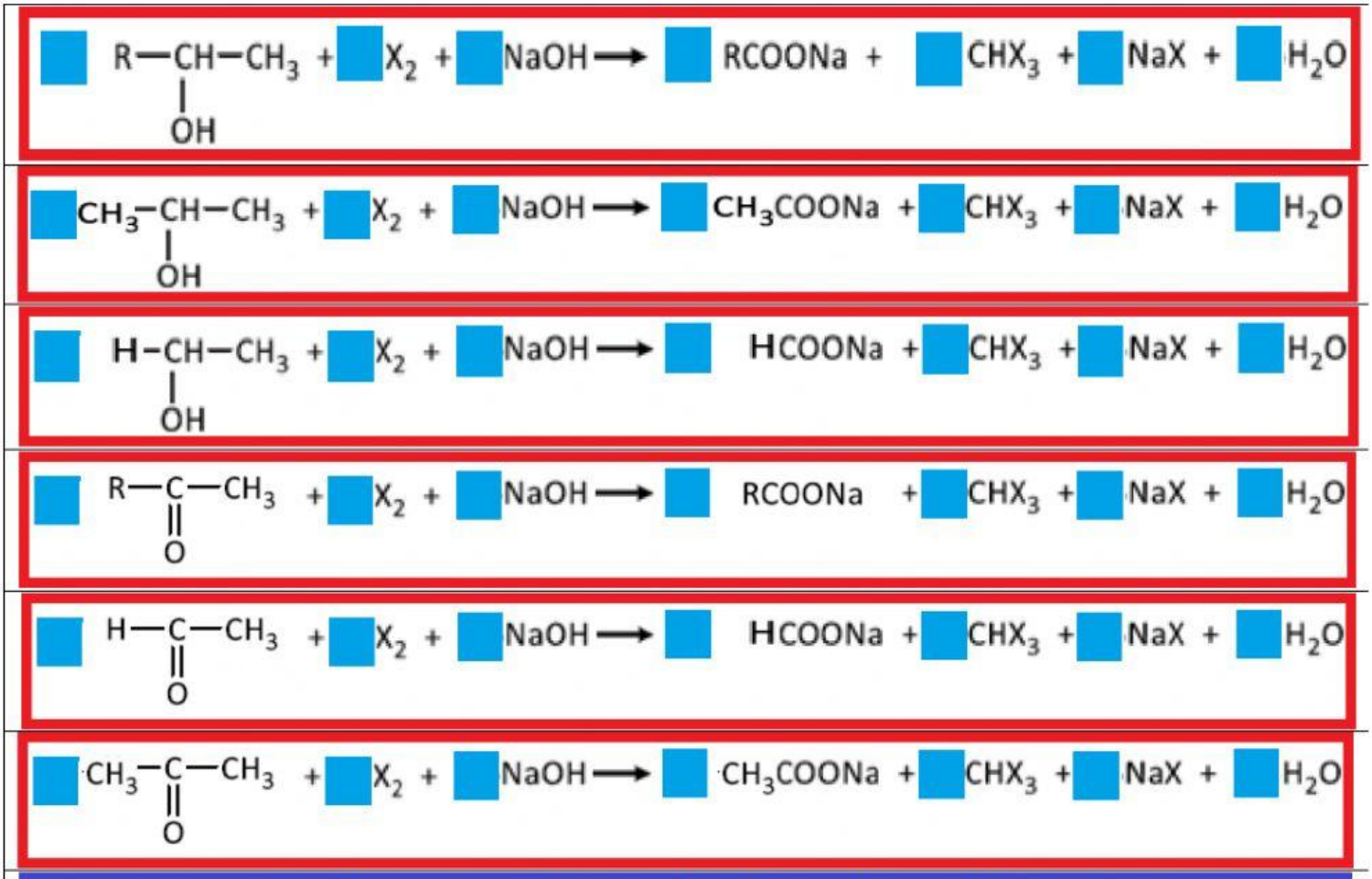

Ομογενές μίγμα αιθανόλης και ακεταλδεΰδης ($CH_3CH=O$) χωρίζεται σε δύο ίσα μέρη. Το 1ο μέρος κατεργάζεται με I_2/NaOH οπότε προκύπτουν 0,2 mol κίτρινου ιζήματος. Το 2ο μέρος αντιδρά με την απαιτούμενη ποσότητα νατρίου και παράγεται αέριο όγκου 1,12 L (σε STP). Ποιες οι μάζες των δύο συστατικών του αρχικού μίγματος;

Αιθανόλη 9.2gr 8.8gr Ακεταλδεΰδη 9.2gr 8.8gr

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

Α) 1 Β) 2 Γ) 3 Δ) όλες

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

Α) 3-μεθυλο-2-βουτανόλη ή η 3-μεθυλο-2-βουτανόνη Β) 4-μεθυλο-2-πεντανόλη

Γ) 2-μεθυλο-2-βουτανόλη Δ) μεθυλοβουτανόνη

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

Α) προκύπτει 2-μεθυλοπροπανικό νάτριο και $CHCl_3$

Β) προκύπτει 3-μεθυλοπροπανικό νάτριο και κίτρινο ίζημα

Γ) προκύπτει 2-μεθυλοβουτανικό νάτριο και κίτρινο ίζημα

LIVEWORKSHEETS