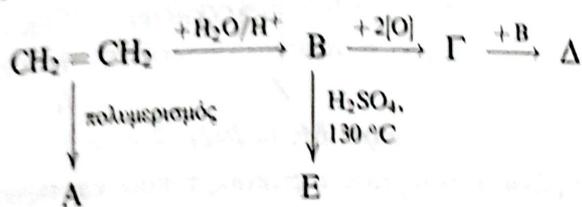


Ασκήσεις για λύση

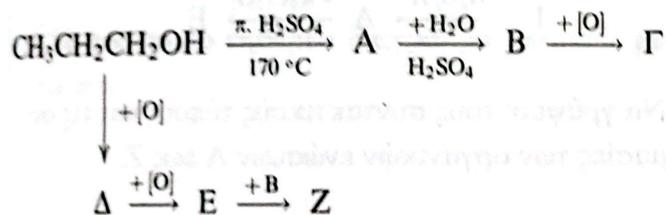
Για τη λύση των ασκήσεων δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες (A_r): C: 12, H: 1, O: 16.

17.3 Δίνεται το επόμενο διάγραμμα χημικών μετατροπών:

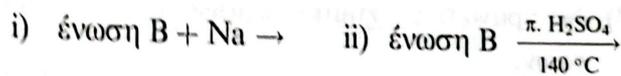


- α) Να γράψετε τους συντακτικούς τύπους των οργανικών ενώσεων Α έως Ε.
β) Να προτείνετε έναν πειραματικό τρόπο διάκρισης των ενώσεων Β και Ε.

17.4 Δίνεται το επόμενο διάγραμμα χημικών μετατροπών:



- α) Να γράψετε τους συντακτικούς τύπους και τις ονομασίες των οργανικών ενώσεων Α έως Ζ.
β) Να γράψετε τις χημικές εξισώσεις των αντιδράσεων:



17.5 Η οργανική ένωση $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$ (Α) έχει τις εξής ιδιότητες:

- I. Αντιδρά με Na και ελευθερώνει αέριο.
 - II. Δεν μπορεί να αποχρωματίσει το όξινο διάλυμα KMnO_4 .
- α) Ποιος είναι ο συντακτικός τύπος της ένωσης Α;
β) Να γράψετε τη χημική εξίσωση μιας αντίδρασης με την οποία μπορεί να παρασκευαστεί η ένωση Α.
γ) Οργανική ένωση Β είναι ισομερής με την ένωση Α και μπορεί να παρασκευαστεί με αφυδάτωση μιας αλκοόλης Γ. Να γράψετε τους συντακτικούς τύπους των οργανικών ενώσεων Β και Γ.

17.6 Κορεσμένη μονοσθενής αλκοόλη A αντιδρά με CH_3COOH και δίνει ένωση B, η οποία έχει σχετική μοριακή μάζα $M_r = 102$. Η αλκοόλη A με οξείδωση μετατρέπεται σε κετόνη Γ. Να προσδιορίσετε τους συντακτικούς τύπους και τις ονομασίες των οργανικών ενώσεων A, B και Γ.

17.7 Αλκένιο A αντιδρά με H_2O παρουσία οξέος. Η οργανική ένωση B που παράγεται αντιδρά με προπανικό οξύ και δίνει οργανικό προϊόν Γ, το οποίο έχει σχετική μοριακή μάζα $M_r = 116$. Να βρείτε τους συντακτικούς τύπους και τις ονομασίες των οργανικών ενώσεων A, B και Γ.

17.8 Κορεσμένη μονοσθενής αλκοόλη A έχει σχετική μοριακή μάζα $M_r = 60$. Η αλκοόλη A με πλήρη οξείδωση μετατρέπεται στο καρβοξυλικό οξύ B. Η αλκοόλη A θερμαίνεται παρουσία H_2SO_4 στους 170°C και η οργανική ένωση Γ που παράγεται αντιδρά με H_2O και δίνει την οργανική ένωση Δ. Η ένωση B αντιδρά με την ένωση Δ και δίνει την ένωση E.

- α) Να γράψετε τους συντακτικούς τύπους και τις ονομασίες των οργανικών ενώσεων A έως E.
 β) Να γράψετε τις χημικές εξισώσεις των αντιδράσεων:
- i) ένωση A + Na \rightarrow ii) ένωση Δ $\xrightarrow[140^\circ\text{C}]{\text{π. H}_2\text{SO}_4}$
 iii) ένωση Γ $\xrightarrow{\text{πολυμερισμός}}$

17.9 Κορεσμένη μονοσθενής αλκοόλη A αντιδρά με CH_3COOH , οπότε παράγεται εστέρας B που έχει σχετική μοριακή μάζα $M_r = 116$. Η αλκοόλη A με πλήρη οξείδωση μετατρέπεται στην κετόνη Γ.

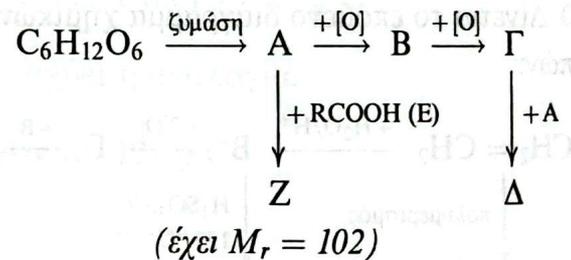
- α) Να προσδιορίσετε τους συντακτικούς τύπους των οργανικών ενώσεων A, B και Γ.
 β) Κορεσμένη μονοσθενής αλκοόλη Δ, που είναι ισομερής με την αλκοόλη A, δεν αποχρωματίζει το όξινο διάλυμα KMnO_4 . Η αλκοόλη Δ με αφυ-

δάτωση σχηματίζει την οργανική ένωση E, η οποία μπορεί να αποχρωματίσει διάλυμα Br_2 σε CCl_4 . Να προσδιορίσετε τους συντακτικούς τύπους των οργανικών ενώσεων Δ και E.

17.10 Η μάζα του άνθρακα είναι τριπλάσια από τη μάζα του οξυγόνου στο μόριο μιας κορεσμένης μονοσθενούς αλκοόλης.

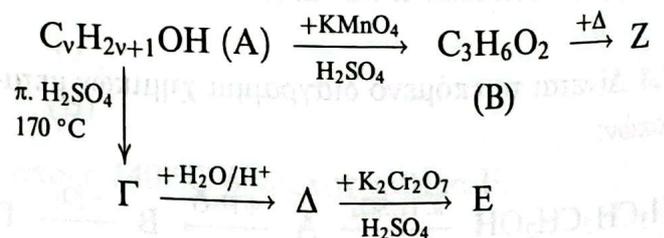
- α) Να βρείτε τον μοριακό τύπο και τους δυνατούς συντακτικούς τύπους της αλκοόλης.
 β) Ποιο (ή ποια) από τα ισομερή της αλκοόλης:
 i) δεν οξειδώνεται;
 ii) με οξείδωση μετατρέπεται σε κετόνη;
 iii) αφυδατώνεται ευκολότερα προς αλκένιο;
 iv) με πλήρη οξείδωση δίνει καρβοξυλικό οξύ;
 v) παρασκευάζεται με ενυδάτωση αλκενίου ως μοναδικό προϊόν;
 vi) δεν μπορεί να παρασκευαστεί από αλκένιο;

17.11 Δίνεται το επόμενο διάγραμμα χημικών μετατροπών:



Να γράψετε τους συντακτικούς τύπους και τις ονομασίες των οργανικών ενώσεων A έως Z.

17.12 Δίνεται το επόμενο διάγραμμα χημικών μετατροπών:



Να γράψετε τους συντακτικούς τύπους και τις ονομασίες των οργανικών ενώσεων A έως Z.

