

Αντικείμενο εξέτασης: Παρασκευές και ιδιότητες αιθανόλης

Χρονική διάρκεια: 15 λεπτά (κατά προσέγγιση)

Στοιχεία μαθητή:

Επώνυμο Όνομα

Τάξη Τμήμα Μάθημα Ημερομηνία

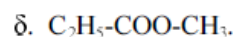
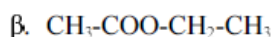
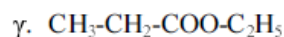
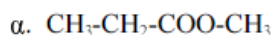
Ερωτήσεις

1. Η αιθανόλη είναι μία αλκοόλη:
- α. κορεσμένη μονοσθενής πρωτοταγής
 - β. ακόρεστη δευτεροταγής δισθενής
 - γ. κορεσμένη μονοσθενής δευτεροταγής
 - δ. κορεσμένη δισθενής πρωτοταγής.

Μονάδες: 2

2. Ο αιθανικός αιθυλεστέρας:

i) έχει συντακτικό τύπο:



Μονάδες: 2

ii) παρασκευάζεται:

α. με αντίδραση αιθανίου και αιθανόλης

β. με αντίδραση αιθανικού οξέος και αιθανόλης

γ. με επίδραση αιθανάλης σε αιθανικό οξύ

δ. με ανάμειξη CH_3COOH και CH_3OH παρουσία καταλυτών.

Μονάδες: 2

3. Η αιθανόλη μπορεί να παρασκευασθεί με προσθήκη:
- α. νερού σε ακετυλένιο
 - β. υδρατμών σε αιθένιο σε κατάλληλες συνθήκες
 - γ. υδρογόνου σε αιθένιο παρουσία καταλυτών
 - δ. υδρογόνου σε μεθανάλη.

Μονάδες: 2

4. Γράψτε τη χημική εξίσωση της αφυδάτωσης της αιθανόλης προς αιθέρα:

.....

Μονάδες: 4

5. α) Γράψτε τη χημική εξίσωση της αλκοολικής ζύμωσης:

Μονάδες: 4

.....

- β) Υπολογίστε τον αριθμό των mol της αλκοόλης που θα παραχθεί, αν υποβληθεί σε αλκοολική ζύμωση ένα διάλυμα που περιέχει 18Kg σακχάρων του τύπου $C_6H_{12}O_6$.

Δίνεται ότι το 1mol $C_6H_{12}O_6$ έχει μάζα 180g.

Μονάδες: 4