

**ΧΗΜΕΙΑ - ΒΙΟΧΗΜΕΙΑ**  
**ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΚΗΣ ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗΣ**  
**(ΚΥΚΛΟΣ ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΑΣ ΚΑΙ ΠΑΡΑΓΩΓΗΣ)**

**4 ΙΟΥΝΙΟΥ 2014**

**ΕΚΦΩΝΗΣΕΙΣ**

**Θέμα Α**

Στις προτάσεις **A1** και **A2** να γράψετε στο τετράδιό σας τον αριθμό της πρότασης και, δίπλα, το γράμμα που αντιστοιχεί στη σωστή επιλογή.

**A1.** Από τα παρακάτω διαλύματα τη μικρότερη τιμή pH έχει το διάλυμα

- |           |                                |       |
|-----------|--------------------------------|-------|
| <b>α)</b> | HNO <sub>3</sub>               | 0,1 M |
| <b>β)</b> | HF                             | 0,1 M |
| <b>γ)</b> | H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> | 0,1 M |
| <b>δ)</b> | NH <sub>4</sub> Cl             | 0,1 M |

**Μονάδες 3**

**A2.** Κατά την αραίωση υδατικού διαλύματος NH<sub>3</sub> 0,1 M

- α)** ο βαθμός ιοντισμού της NH<sub>3</sub> μειώνεται  
**β)** η σταθερά ιοντισμού K<sub>b</sub> της NH<sub>3</sub> αυξάνεται  
**γ)** η συγκέντρωση των OH<sup>-</sup> αυξάνεται  
**δ)** ο αριθμός των mole των OH<sup>-</sup> αυξάνεται.

**Μονάδες 3**

**A3.** Να χαρακτηρίσετε τις προτάσεις που ακολουθούν, γράφοντας στο τετράδιό σας, δίπλα στο γράμμα που αντιστοιχεί σε κάθε πρόταση, τη λέξη **Σωστό**, αν η πρόταση είναι σωστή, ή τη λέξη **Λάθος**, αν η πρόταση είναι λανθασμένη.

**α)** Τα αντιδραστήρια Grignard παρασκευάζονται με επίδραση Mg σε διάλυμα RX σε απόλυτο αιθέρα.

(μονάδες 2)

**β)** Σε θερμοκρασία μεγαλύτερη από 25°C το pH του απεσταγμένου νερού έχει τιμή μικρότερη από 7, συνεπώς το νερό είναι όξινο.

(μονάδες 2)

**γ)** Το μοναδικό οργανικό οξύ που εμφανίζει αναγωγικό χαρακτήρα είναι το μεθανικό οξύ. (μονάδες 2)

**Μονάδες 6**

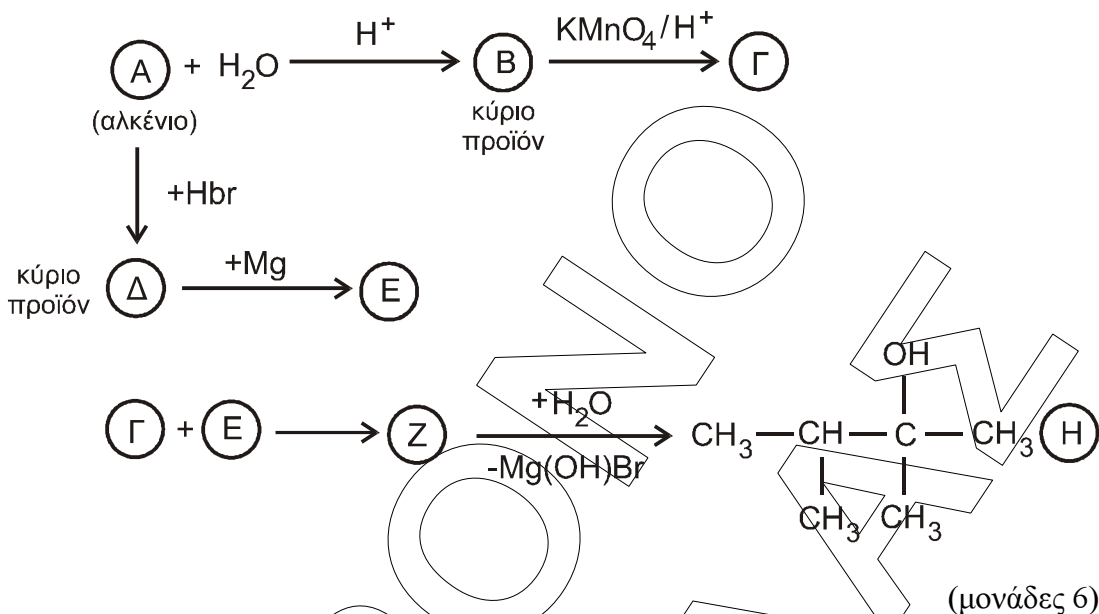
**A4.** Να γράψετε τις χημικές εξισώσεις των αντιδράσεων του νερού με τις παρακάτω ενώσεις:

- α)** CH<sub>3</sub>CN  
**β)** CH≡CH  
**γ)** CH<sub>3</sub>NH<sub>2</sub>

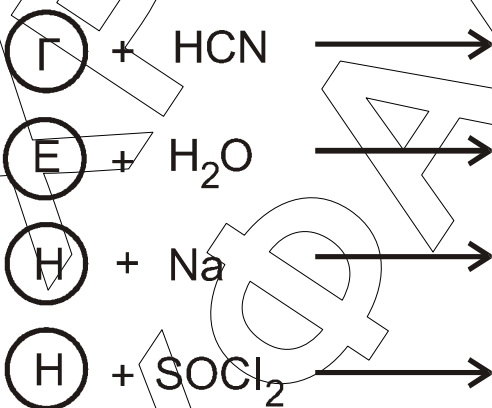
Να αναγράψετε, όπου χρειάζεται, τις συνθήκες αντίδρασης.

**Μονάδες 3**

- A5. α) Με βάση το σχήμα που ακολουθεί, να προσδιορίσετε τους συντακτικούς τύπους των ενώσεων Α, Β, Γ, Δ, Ε, Ζ.



- β) Να γράψετε τις παρακάτω χημικές εξισώσεις:



(μονάδες 4)  
**Μονάδες 10**

### Θέμα Β

Δίνεται εστέρας (Α) κορεσμένου μονοκαρβοξυλικού οξέος με κορεσμένη μονοσθενή αλκοόλη που έχει μοριακό τύπο  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$ . Ο εστέρας υδρολύεται σε όξινο περιβάλλον και δίνει ενώσεις (Β) και (Γ). Η ένωση (Γ) οξειδώνεται πλήρως με επίδραση όξινου διαλύματος  $\text{KMnO}_4$  και δίνει την ένωση (Β).

- B1.** Με δεδομένο ότι η ένωση (Γ) έχει ευθύγραμμη ανθρακική αλυσίδα, να προσδιορίσετε τους συντακτικούς τύπους των ενώσεων (Α), (Β), (Γ) και να γράψετε τις σχετικές χημικές εξισώσεις.

**Μονάδες 5**

- B2.** 0,1 mol της ένωσης (Β) διαλύονται στο νερό μέχρι όγκου 1 L, οπότε προκύπτει διάλυμα ( $\Delta_1$ ) που έχει  $\text{pH}=3$ . Να υπολογίσετε τη σταθερά ιοντισμού της ένωσης (Β).

**Μονάδες 5**

**B3.** Ορισμένη ποσότητα της ένωσης (B) διαλύεται στο νερό μέχρι τελικού όγκου 50 mL, οπότε προκύπτει διάλυμα ( $\Delta_2$ ). Το διάλυμα ( $\Delta_2$ ) ογκομετρείται με πρότυπο διάλυμα NaOH 0,2 M. Μετά την προσθήκη 50 mL προτύπου διαλύματος, καταλήγουμε στο ισοδύναμο σημείο. Να υπολογίσετε τη συγκέντρωση της (B) στο διάλυμα ( $\Delta_2$ ) και το pH στο ισοδύναμο σημείο.

**Μονάδες 7**

**B4.** Σε διάλυμα HCOONa 0,1 M και όγκου  $V=100$  mL, προσθέτουμε 0,005 mol HCl. Να υπολογίσετε το pH του διαλύματος που προκύπτει, καθώς και τις συγκεντρώσεις όλων των ιόντων που περιέχονται σε αυτό.

Δίνεται ότι:  $K_a$  (HCOOH) =  $10^{-4}$ ,  $K_w = 10^{-14}$ ,  $\theta = 25^\circ\text{C}$ .

**Μονάδες 8**

### Θέμα Γ

Στις προτάσεις Γ1, Γ2 και Γ3 να γράψετε στο τετράδιό σας τον αριθμό της πρότασης και, δίπλα, το γράμμα που αντιστοιχεί στη σωστή επιλογή.

**Γ1.** Το ιώδιο χρησιμεύει στον ανθρώπινο οργανισμό για τη σύνθεση

- α) ινσουλίνης
- β) θυροξίνης
- γ) κερουλοπλασμίνης
- δ) καλσιτονίνης.

**Μονάδες 5**

**Γ2.** Η έκταση της μη συναγωνιστικής αναστολής ενός ενζύμου εξαρτάται από

- α) τη συγκέντρωση του υποστρώματος
- β) τη συγγένεια του ενζύμου ως προς τον αναστολέα
- γ) τη συγγένεια του ενζύμου ως προς το υπόστρωμα
- δ) τη  $V_{\max}$ .

**Μονάδες 5**

**Γ3.** Η μελέτη της δευτεροταγούς δομής μιας πρωτεΐνης γίνεται με

- α) ενζυμική υδρόλυση
- β) χημική υδρόλυση
- γ) κρυσταλλογραφία ακτίνων X
- δ) χρωματογραφία.

**Μονάδες 5**

**Γ4.** Δίνεται η αλληλουχία των αζωτούχων βάσεων στη μία αλυσίδα ενός τμήματος δίκλωνου μορίου DNA.

5'...AATGCCGATGC...3'

Να γράψετε την αλληλουχία των αζωτούχων βάσεων στη συμπληρωματική αλυσίδα και τον πρόσανατολισμό της. Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας.

**Μονάδες 5**

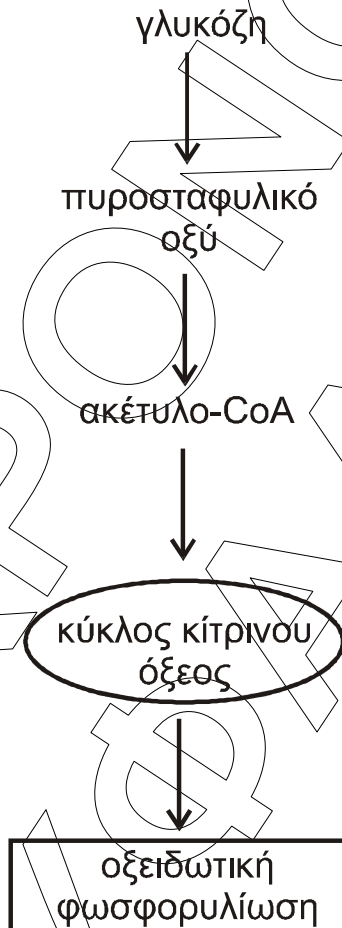
**Γ5.** Τι είναι οι προσθετικές ομάδες ενζύμων και ποια είναι η βασική διαφορά τους από τα συνένζυμα; Να αναφέρετε ένα παράδειγμα προσθετικής ομάδας.

**Μονάδες 5**

## Θέμα Δ

**Δ1.** Ο ζυμομύκητας *Saccharomyces cerevisiae* χρησιμοποιείται για την παραγωγή του κρασιού. Είναι ευκαρυωτικός οργανισμός και έχει την ικανότητα να μεταβολίζει τη γλυκόζη σε αερόβιες και αναερόβιες συνθήκες.

**α)** Σε αερόβιες συνθήκες ο ζυμομύκητας οξειδώνει πλήρως ένα μόριο γλυκόζης, σύμφωνα με το παρακάτω σχήμα



**i)** Σε ποιο μέρος του κυττάρου πραγματοποιείται η γλυκόλυση και πόσα μόρια ATP παράγονται συνολικά ανά μόριο γλυκόζης στη γλυκολυτική πορεία. (μονάδες 2)

**ii)** Να ονομάσετε το ένζυμο-κλειδί για τη ρύθμιση της γλυκόλυσης. (μονάδα 1) Να περιγράψετε το μηχανισμό ρύθμισης του συγκεκριμένου ενζύμου. (μονάδες 4)

**iii)** Σε ποιο οργανίδιο του κυττάρου πραγματοποιείται η οξειδωτική αποκαρβοξυλίωση του πυροσταφυλικού οξέος και πόσα μόρια NADH και CO<sub>2</sub> παράγονται σε αυτό το στάδιο ανά μόριο γλυκόζης; (μονάδες 3)

**β)** Σε αναερόβιες συνθήκες ο ζυμομύκητας οξειδώνει τη γλυκόζη σε αιθανόλη. Σε ποιο μέρος του κυττάρου πραγματοποιείται η διαδικασία αυτή και πόσα μόρια ATP και CO<sub>2</sub> παράγονται ανά μόριο γλυκόζης; (μονάδες 3)

**Μονάδες 13**

**Δ2.** Δίνεται μια πρωτεΐνη με ισοηλεκτρικό σημείο  $pI=6,5$ . Σε  $pH=7,5$  παρουσία ηλεκτρικού πεδίου, η πρωτεΐνη θα κινηθεί προς την άνοδο, προς την κάθοδο ή θα παραμείνει ακίνητη; Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας.

**Μονάδες 4**

**Δ3.** Μια πρωτεΐνη υποβάλλεται σε χημική υδρόλυση με διάλυμα  $HCl$ . Με ποια εργαστηριακή δοκιμασία μπορείτε να διαπιστώσετε, μετά το τέλος της αντίδρασης, αν η υδρόλυση είναι πλήρης;

**Μονάδες 4**

**Δ4.** Σε ένα δείγμα πρωτεΐνης του εμπορίου υπάρχει η υποψία ότι έχει προστεθεί γλυκόζη. Πώς μπορείτε να ανιχνεύσετε την πιθανή νόθευση;

**Μονάδες 4**

ΕΠΙΧΡΟΝΟΦΑΝΩΝ