

ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ Γ' ΤΑΞΗΣ
ΗΜΕΡΗΣΙΟΥ ΕΝΙΑΙΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ
ΤΡΙΤΗ 3 ΙΟΥΝΙΟΥ 2003
ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ - ΒΙΟΧΗΜΕΙΑ
ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΚΗΣ ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗΣ
(ΚΥΚΛΟΣ ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΑΣ ΚΑΙ ΠΑΡΑΓΩΓΗΣ)

ΘΕΜΑ 1ο

Να γράψετε στο τετράδιό σας τις ερωτήσεις 1.1 και 1.2 και δίπλα στη κάθε μία το γράμμα που αντιστοιχεί στη σωστή απάντηση:

- 1.1. Ποιο από τα παρακάτω υδατικά διαλύματα στους 25° C έχει τη μεγαλύτερη τιμή pH;
- | | |
|------------------------|-------|
| α. NH ₃ | 0,1 M |
| β. Ca(OH) ₂ | 0,1 M |
| γ. NaOH | 0,1 M |
| δ. NaCN | 0,1 M |

Μονάδες 5

- 1.2. Ποια από τις παρακάτω προτάσεις ισχύει όταν υδατικό διάλυμα ασθενούς ηλεκτρολύτη αραιώνεται με νερό, σε σταθερή θερμοκρασία;
- α. το pH του διαλύματος πάντοτε μειώνεται
β. η συγκέντρωση του ηλεκτρολύτη στο διάλυμα αυξάνεται
γ. η σταθερά ιοντισμού του ηλεκτρολύτη μειώνεται
δ. ο βαθμός ιοντισμού του ηλεκτρολύτη αυξάνεται.

Μονάδες 5

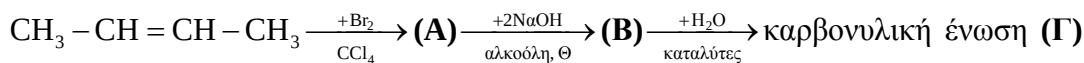
- 1.3. Να χαρακτηρίσετε στο τετράδιό σας τις προτάσεις που ακολουθούν, με τη λέξη **Σωστό**, αν είναι σωστές και με τη λέξη **Λάθος**, αν είναι λανθασμένες.
- α. Το HCl αντιδρά τόσο με τη μεθυλαμίνη (CH₃NH₂) όσο και με το αιθένιο (CH₂=CH₂).
β. Οι πρωτοταγείς αλκοόλες οξειδώνονται σε κετόνες.
γ. Τα αλκίνια του τύπου R-C≡CH αντιδρούν με Na.
δ. Η προπανόνη οξειδώνεται από το αντιδραστήριο Tollens (αμμωνιακό διάλυμα AgNO₃).

Μονάδες 4

- 1.4. Να συμπληρώσετε στο τετράδιό σας τις παρακάτω χημικές εξισώσεις:
- $$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-Cl} + \text{CH}_3\text{-COONa} \rightarrow \text{A} + \text{B}$$
- $$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH} + \text{SOCl}_2 \rightarrow \text{Γ} + \text{Δ} + \text{Ε}$$

Μονάδες 5

- 1.5. Αφού μελετήσετε την παρακάτω σειρά αντιδράσεων, να γράψετε στο τετράδιό σας τους συντακτικούς τύπους των ενώσεων (Α), (Β) και (Γ).



Μονάδες 6

ΘΕΜΑ 2ο

Υδατικό διάλυμα Δ₁ όγκου 1L περιέχει το ασθενές οξύ HA συγκέντρωσης C M. Αν ο βαθμός ιοντισμού του HA είναι α₁=10⁻² και το pH του διαλύματος είναι ίσο με 3:

α. Να υπολογίσετε τη συγκέντρωση C M και τη σταθερά ιοντισμού K_a του HA.

Μονάδες 8

β. Στο διάλυμα Δ₁ διαλύουμε 0,1 mol αερίου HCl οπότε προκύπτει διάλυμα Δ₂.

Να υπολογίσετε το βαθμό ιοντισμού α₂ του οξέος HA στο διάλυμα Δ₂.

Μονάδες 8

γ. Στο διάλυμα Δ₂ διαλύουμε 0,2 mol στερεού NaOH και προκύπτει διάλυμα Δ₃.

Να υπολογίσετε το pH του διαλύματος Δ₃.

Μονάδες 9

ΘΕΜΑ 3ο

3.1. Να μεταφέρετε στο τετράδιό σας την παρακάτω φράση συμπληρωμένη με τη σωστή λέξη.

Όταν τα μόρια του υποστρώματος καταλαμβάνουν τα ενεργά κέντρα όλων των διαθέσιμων μορίων του ενζύμου, τότε προκαλείταιτου ενζύμου.

Μονάδες 4

3.2. Να γράψετε στο τετράδιό σας το γράμμα που αντιστοιχεί στη σωστή απάντηση.

Το κύριο όργανο της γλυκονογένεσης είναι:

α. οι μύες, β. το ήπαρ γ. το στόμαχος δ. οι ενδοκρινείς αδένες.

Μονάδες 5

3.3. Να χαρακτηρίσετε τις προτάσεις που ακολουθούν γράφοντας στο τετράδιό σας τη λέξη "Σωστό" ή "Λάθος" δίπλα στο γράμμα που αντιστοιχεί σε κάθε πρόταση.

α. Το pH δεν επηρεάζει την ταχύτητα των ενζυμικών αντιδράσεων.

β. Η οξείδωση ενός μορίου του μιτοχονδρικού NADH μέσω της αναπνευστικής αλυσίδας αποδίδει 3 μόρια ATP.

γ. Τα αμινοξέα δίνουν χαρακτηριστική χρωστική αντίδραση με διάλυμα νινυδρίνης.

Μονάδες 6

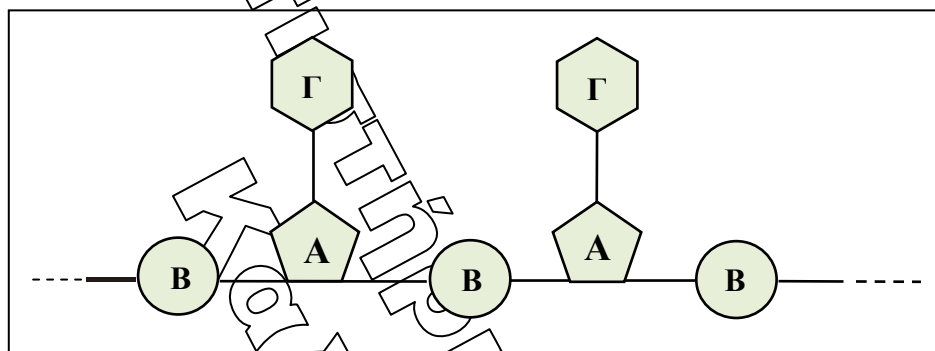
3.4. Σε κάθε πρωτεΐνη της Στήλης I να αντιστοιχίσετε το βιολογικό της ρόλο που αναφέρεται στη Στήλη II, γράφοντας στο τετράδιό σας το γράμμα της Στήλης I και δίπλα τον αριθμό της Στήλης II.

Στήλη Ι	Στήλη ΙΙ
A. Μυοσφαιρίνη B. Γλυκαγόνη Γ. Ριβονουκλεάση Δ. Τροπονίνη Ε. Ωαλβουμίνη	1. Μυϊκή συστολή 2. Μεταφορική πρωτεΐνη 3. Αμυντική πρωτεΐνη 4. Αποθηκευτική πρωτεΐνη 5. Ένζυμο 6. Ορμόνη

Μονάδες 10

ΘΕΜΑ 4^ο

- 4.1. Το παρακάτω σχήμα δείχνει ένα μικρό τμήμα μιας αλυσίδας RNA. Οι ομοιοπολικοί δεσμοί μεταξύ των A, B, Γ παριστάνονται με απλές γραμμές.



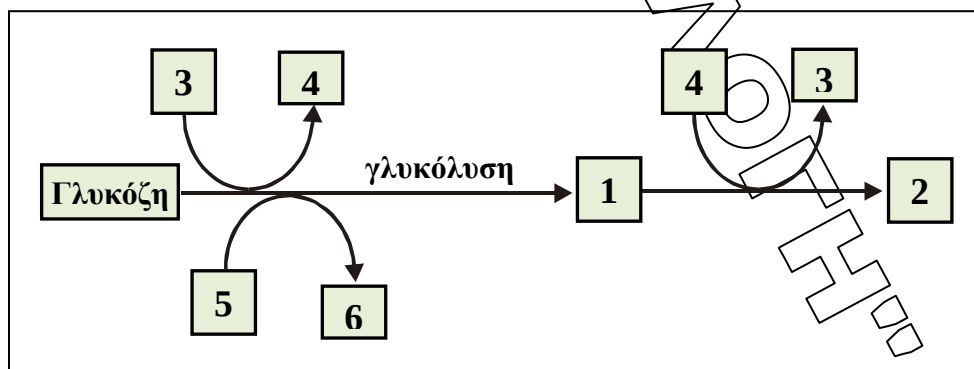
- α. Ποια είναι τα συστατικά A, B που αποτελούν το σταθερό τμήμα της αλυσίδας και ποιες μπορεί να είναι οι ενώσεις Γ του μεταβλητού τμήματος της αλυσίδας;

Μονάδες 7

- β. Πώς ονομάζεται η ένωση A-Γ και πώς η ένωση Γ-A-B;

Μονάδες 3

- 4.2. Σε διάλυμα γλυκόζης προστίθενται βακτηρίδια που συμμετέχουν στο ξίνισμα του γάλακτος (λακτοβά-κιλλοι), οπότε η γλυκόζη διασπάται αναερόβια όπως δείχνει η παρακάτω μεταβολική πορεία:



όπου τα 3 και 4 είναι συνένζυμα οξειδοαναγωγικών αντιδράσεων.

- i. Να γράψετε στο τετράδιό σας τους αριθμούς της παραπάνω μεταβολικής πορείας και δίπλα σε κάθε αριθμό το γράμμα που αντιστοιχεί στη σωστή από τις παρακάτω επιλογές:

A. ATP
B. γαλακτικό οξύ
Γ. $\text{NADH} + \text{H}^+$
Δ. $\text{ADP} + \text{P}_i$
E. NAD^+
Z. πυροσταφυλικό οξύ

Μονάδες 6

- ii. Ποιο ένζυμο καταλύει τη μετατροπή της ένωσης 1 στην ένωση 2;

Μονάδες 4

Ποια είναι η σημασία της μετατροπής της ένωσης 1 στην ένωση 2 για την ομαλή διεξαγωγή της γλυκολυτικής πορείας;

Μονάδες 5

**ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ
ΤΕΛΟΣ ΜΗΝΥΜΑΤΟΣ**