

**ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ Δ΄ ΤΑΞΗΣ
ΕΣΠΕΡΙΝΟΥ ΓΕΝΙΚΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ
ΠΑΡΑΣΚΕΥΗ 1 ΙΟΥΝΙΟΥ 2007
ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΚΗΣ
ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗΣ (ΚΥΚΛΟΣ ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΑΣ ΚΑΙ
ΠΑΡΑΓΩΓΗΣ): ΧΗΜΕΙΑ - ΒΙΟΧΗΜΕΙΑ
ΣΥΝΟΛΟ ΣΕΛΙΔΩΝ: ΕΞΙ (6)**

ΘΕΜΑ 1^ο

Για τις προτάσεις 1.1 και 1.2 να γράψετε στο τετράδιό σας τον αριθμό της πρότασης και δίπλα το γράμμα, που αντιστοιχεί στη σωστή συμπλήρωσή της.

1.1 Στο νερό ιοντίζεται πλήρως ο ηλεκτρολύτης

- α.** CH₃COOH.
- β.** HF.
- γ.** HCl.
- δ.** NH₃.

Μονάδες 4

1.2 Το αντιδραστήριο Tollens (αμμωνιακό διάλυμα AgNO₃) οξειδώνει την ένωση

- α.** CH₃CH₂OH.
- β.** CH₃—C(=O)—CH₃
- γ.** CH₃COOH.
- δ.** CH₃CH=O.

Μονάδες 5

1.3 Να μεταφέρετε στο τετράδιό σας τις παρακάτω προτάσεις σωστά συμπληρωμένες.

- α. Η σταθερά ιοντισμού ενός ασθενούς οξέος, στη περίπτωση αραιών υδατικών διαλυμάτων, εξαρτάται μόνο από τη _____.
- β. Η αντίδραση αλκυλαλογονιδίου (RX) με κυανιούχο κάλιο (KCN) οδηγεί στο σχηματισμό της οργανικής ένωσης _____.

Μονάδες 4

1.4 Να μεταφέρετε στο τετράδιό σας τις παρακάτω χημικές εξισώσεις σωστά συμπληρωμένες:

- α. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl} + \text{CH}_3\text{ONa} \longrightarrow \text{A} + \text{B}$
- β. $\text{CH}_3\text{MgCl} + \text{HCH=O} \longrightarrow \Gamma \xrightarrow{+\text{H}_2\text{O}} \Delta + \text{Mg(OH)Cl}$
- γ. $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CH} + \text{HCl} \longrightarrow \underset{\text{(κύριο προϊόν)} }{\text{E}} \xrightarrow{+\text{HCl}} \underset{\text{(κύριο προϊόν)} }{\text{Z}}$

Μονάδες 6

1.5 Να χαρακτηρίσετε καθεμία από τις προτάσεις που ακολουθούν γράφοντας στο τετράδιό σας, δίπλα από το γράμμα κάθε πρότασης, το γράμμα Σ , αν αυτή είναι **Σωστή**, ή το γράμμα Λ , αν αυτή είναι **Λανθασμένη**.

- α. Τα καρβοξυλικά οξέα (RCOOH) αντιδρούν

με Na_2CO_3 .

- β. Οι πρωτοταγείς αλκοόλες οξειδώνονται σε κετόνες.
- γ. Σε ένα υδατικό διάλυμα NaCl ισχύει $\text{pH} = \text{pOH}$.

Μονάδες 6

ΘΕΜΑ 2^ο

Δίνονται δύο υδατικά διαλύματα Δ_1 και Δ_2 .

Το Δ_1 περιέχει NaOH 1M.

Το Δ_2 περιέχει το ασθενές οξύ HA 0,5M με pH = 2,5.

- a.** Να υπολογίσετε το pH του διαλύματος Δ_1 και τη σταθερά ιοντισμού του οξέος HA.

Μονάδες 8

- β.** Αναμειγνύουμε 0,1 L του διαλύματος Δ_1 με 0,2 L του διαλύματος Δ_2 και αραιώνουμε με νερό, οπότε προκύπτει διάλυμα Δ_3 όγκου 0,5 L.

Να υπολογίσετε το pH του διαλύματος Δ_3 .

Μονάδες 9

- γ.** Αναμειγνύουμε 0,2 L του διαλύματος Δ_1 με 0,6 L του διαλύματος Δ_2 , οπότε προκύπτει διάλυμα Δ_4 όγκου 0,8 L.

Να υπολογίσετε το pH του διαλύματος Δ_4 .

Μονάδες 8

Όλα τα διαλύματα βρίσκονται σε $\theta = 25^{\circ}\text{C}$, όπου $K_w = 10^{-14}$.

Για τη λύση του προβλήματος να χρησιμοποιηθούν οι γνωστές προσεγγίσεις.

ΘΕΜΑ 3^ο

Για τις προτάσεις **3.1** και **3.2** να γράψετε στο τετράδιό σας τον αριθμό της πρότασης και δίπλα το γράμμα, που αντιστοιχεί στη σωστή συμπλήρωσή της.

3.1 Από τις παρακάτω πρωτεΐνες, ορμονική δράση έχει η

α. μυοσίνη.

β. ινσουλίνη.

γ. αιμοσφαιρίνη.

δ. καζείνη.

Μονάδες 5

3.2 Από τα παρακάτω σάκχαρα, μονοσακχαρίτης είναι η

α. λακτόζη.

β. αμυλόζη.

γ. μαλτόζη.

δ. φρουκτόζη.

Μονάδες 5

3.3 Να χαρακτηρίσετε καθεμία από τις προτάσεις που ακολουθούν γράφοντας στο τετράδιό σας, δίπλα από το γράμμα κάθε πρότασης, το γράμμα **Σ**, αν αυτή είναι **Σωστή**, ή το γράμμα **Λ**, αν αυτή είναι **Λανθασμένη**.

α. Ο ανθρώπινος οργανισμός δεν μπορεί να συνθέσει όλα τα αμινοξέα.

β. Το tRNA μεταφέρει τις γενετικές πληροφορίες του DNA.

γ. Το ήπαρ είναι κεντρικό όργανο του μεταβολισμού.

Μονάδες 6

3.4 Να μεταφέρετε στο τετράδιό σας τις παρακάτω προτάσεις σωστά συμπληρωμένες.

α. Το αμινοξύ σε υδατικό διάλυμα με pH μικρότερο του ισοηλεκτρικού του σημείου εμφανίζεται _____ φορτισμένο.

β. Η βιοσύνθεση βιομορίων από μικρότερες πρόδομες ουσίες ονομάζεται _____.

Μονάδες 4

3.5 Να γράψετε στο τετράδιό σας τα γράμματα της **Στήλης I** και δίπλα σε κάθε γράμμα έναν από τους αριθμούς της **Στήλης II**, ώστε να προκύπτει η σωστή αντιστοίχιση. (Ένα στοιχείο της **Στήλης II** περισσεύει).

Στήλη I	Στήλη II
A. πρωτεάσεις	1. πρωτοταγής δομή πρωτεΐνων
B. α-έλικα	2. DNA
Γ. αλληλουχία αμινοξέων	3. μεταφορά οξυγόνου
Δ. NADPH	4. δότης ηλεκτρονίων
Ε. φωσφοδιεστερικός δεσμός	5. δευτεροταγής δομή πρωτεΐνων
	6. υδρόλυση πρωτεΐνων

Μονάδες 5**ΘΕΜΑ 4º**

4.1 Όλες οι χημικές αντιδράσεις του μεταβολισμού καταλύονται από ένζυμα.

a. Με ποιο τρόπο τα ένζυμα επιταχύνουν τις αντιδράσεις αυτές;

Μονάδες 2

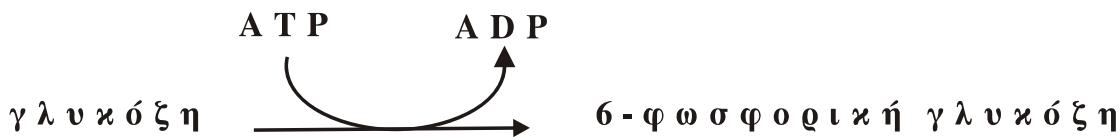
β. Σε ποια περιοχή του ενζύμου και με τι είδους δεσμούς γίνεται η πρόσδεση του υποστρώματος;

Μονάδες 4

γ. Πώς επηρεάζεται η ταχύτητα των ενζυμικών αντιδράσεων από το pH και τη θερμοκρασία;

Μονάδες 8

4.2 Η πρώτη αντίδραση της γλυκόλυσης είναι:



- α.** Ποια ένζυμα καταλύουν την παραπάνω αντίδραση και τι γνωρίζετε για την εξειδίκευση των ενζύμων αυτών; (μονάδες 4). Ποιο από τα ένζυμα αυτά παίζει σημαντικό ρόλο στο μεταβολισμό της γλυκόζης στο ήπαρ; (μονάδα 1).

Μονάδες 5

- β.** Ποιο είναι το τελικό προϊόν της γλυκόλυσης και σε ποια οργανική ένωση μετατρέπεται τελικά το προϊόν αυτό στους ζυμομύκητες;

Μονάδες 6

ΟΔΗΓΙΕΣ ΓΙΑ ΤΟΥΣ ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟΥΣ

- Στο τετράδιο να γράψετε μόνο τα προκαταρκτικά (ημερομηνία, κατεύθυνση, εξεταζόμενο μάθημα). Δεν αντιγράψετε τα θέματα στο τετράδιο.
- Να γράψετε το ονοματεπώνυμό σας στο πάνω μέρος των φωτοαντιγράφων αμέσως μόλις σας παραδοθούν. Δεν επιτρέπεται να γράψετε οποιαδήποτε άλλη σημείωση.
- Κατά την αποχώρησή σας να παραδώσετε μαζί με το τετράδιο και τα φωτοαντίγραφα.
- Να απαντήσετε στο τετράδιό σας σε όλα τα θέματα.
- Κάθε λύση επιστημονικά τεκμηριωμένη είναι αποδεκτή.
- Διάρκεια εξέτασης: Τρεις (3) ώρες μετά τη διανομή των φωτοαντιγράφων.
- Χρόνος δυνατής αποχώρησης: Μία (1) ώρα μετά τη διανομή των φωτοαντιγράφων.

ΕΥΧΟΜΑΣΤΕ ΕΠΙΤΥΧΙΑ

ΤΕΛΟΣ ΜΗΝΥΜΑΤΟΣ

ΤΕΛΟΣ 6ΗΣ ΣΕΛΙΔΑΣ