

**ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ Δ' ΤΑΞΗΣ  
ΕΣΠΕΡΙΝΟΥ ΕΝΙΑΙΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ  
ΠΑΡΑΣΚΕΥΗ 6 ΙΟΥΝΙΟΥ 2003  
ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΚΗΣ  
ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗΣ (ΚΥΚΛΟΣ ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΑΣ ΚΑΙ  
ΠΑΡΑΓΩΓΗΣ): ΧΗΜΕΙΑ - ΒΙΟΧΗΜΕΙΑ  
ΣΥΝΟΛΟ ΣΕΛΙΔΩΝ: ΕΠΤΑ (7)**

**ΘΕΜΑ 1ο**

Στις 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** Σε ένα βασικό (αλκαλικό) υδατικό διάλυμα στους 25 °C ισχύει :

- α.**  $[\text{OH}^-] > 10^{-7} \text{ M}$
- β.**  $[\text{H}_3\text{O}^+] > 10^{-7} \text{ M}$
- γ.**  $[\text{OH}^-] < [\text{H}_3\text{O}^+]$
- δ.**  $[\text{OH}^-] = [\text{H}_3\text{O}^+]$ .

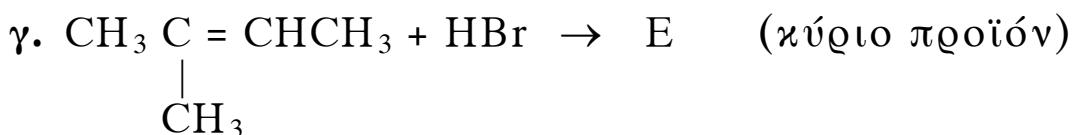
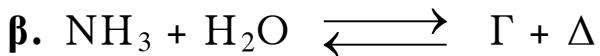
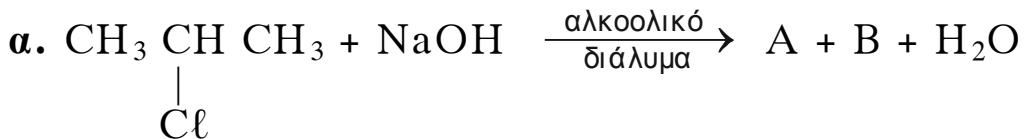
**Μονάδες 5**

**1.2** Κατά την προσθήκη νερού σε αραιό υδατικό διάλυμα ασθενούς οξέος σε σταθερή θερμοκρασία, η σταθερά ιοντισμού  $K_a$

- α.** αυξάνεται.
- β.** μειώνεται.
- γ.** δε μεταβάλλεται.
- δ.** εξαρτάται από την ποσότητα του νερού που προστίθεται.

**Μονάδες 5**

**1.3** Να συμπληρώσετε στο τετράδιό σας τις παρακάτω χημικές εξισώσεις:



**Μονάδες 5**

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

α. Με την επίδραση ενός αντιδραστηρίου Grignard ( $\text{RMgX}$ ) σε φορμαλδεΰδη ( $\text{HCHO}$ ) και υδρόλυση του προϊόντος προκύπτει πρωτοταγής αλκοόλη ( $\text{RCH}_2\text{OH}$ ) και  $\text{Mg(OH)X}$ .

β. Το οξικό οξύ ( $\text{CH}_3\text{COOH}$ ) αντιδρά με την αμμωνία ( $\text{NH}_3$ ).

γ. Δείκτες οξέων-βάσεων ή ηλεκτρολυτικοί ή πρωτολυτικοί δείκτες, είναι ουσίες των οποίων το χρώμα αλλάζει ανάλογα με το pH του διαλύματος στο οποίο προστίθενται.

δ. Το διάλυμα που περιέχει  $\text{CH}_3\text{COOH}$  και  $\text{HCl}$  είναι ρυθμιστικό διάλυμα.

**Μονάδες 4**

**1.5** Να αντιστοιχίσετε σε κάθε χημική αντίδραση (**Στήλη I**) την κατηγορία οργανικών αντιδράσεων (**Στήλη II**) στην οποία αυτή ανήκει, γράφοντας στο τετράδιό σας το γράμμα της **Στήλης I** και δίπλα τον αριθμό της **Στήλης II**.

<b>Στήλη I</b> (χημική αντίδραση)	<b>Στήλη II</b> (κατηγορία οργανικών αντιδράσεων)
a. $\text{CH}_3\text{CH} = \text{CH}_2 + \text{HBr} \rightarrow \text{CH}_3\underset{\text{Br}}{\overset{ }{\text{C}}}\text{CHCH}_3$	1. Προσθήκη
β. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH} \xrightarrow[\pi.\text{H}_2\text{SO}_4]{170^\circ\text{C}} \text{CH}_2 = \text{CHCH}_3 + \text{H}_2\text{O}$	2. Απόσπαση 3. Υποκατάσταση
γ. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl} + \text{NH}_3 \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2 + \text{HCl}$	4. Πολυμερισμός 1, 4

**Μονάδες 6****ΘΕΜΑ 2ο**

Υδατικό διάλυμα  $\text{CH}_3\text{COOH}$  ( $\Delta_1$ ) έχει  $\text{pH} = 3$ . Η σταθερά ιοντισμού του οξέος είναι  $K_{\text{aCH}_3\text{COOH}} = 10^{-5}$ .

**α.** Να υπολογίσετε τη συγκέντρωση  $c$  και το βαθμό ιοντισμού  $\alpha$  του οξέος στο διάλυμα  $\Delta_1$ .

**Μονάδες 6**

**β.** Να υπολογίσετε τον αριθμό των mol στερεού  $\text{CH}_3\text{COONa}$  που πρέπει να διαλυθούν σε 2 L του διαλύματος  $\Delta_1$ , έτσι ώστε να προκύψει ρυθμιστικό διάλυμα  $\Delta_2$ , χωρίς μεταβολή όγκου, που να έχει  $\text{pH} = 6$ .

**Μονάδες 10**

- γ. Σε 400 mL του διαλύματος  $\Delta_1$  διαλύονται 0,04 mol στερεού NaOH χωρίς να μεταβληθεί ο όγκος του διαλύματος και προκύπτει διάλυμα  $\Delta_3$ . Να υπολογίσετε το pH του διαλύματος  $\Delta_3$ .

**Μονάδες 9**

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

Να ληφθούν υπόψη οι γνωστές προσεγγίσεις που επιτρέπονται από τα δεδομένα του προβλήματος.

**ΘΕΜΑ 3ο**

- 3.1** Να μεταφέρετε στο τετράδιό σας την παρακάτω πρόταση συμπληρωμένη με τις σωστές λέξεις.

Κατά την μετουσίωση των πρωτεΐνων μεταβολές στο \_\_\_\_\_ ή στη \_\_\_\_\_ οδηγούν σε λύση των και τροποποίηση των \_\_\_\_\_ της πρωτεΐνης.

**Μονάδες 4**

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

- α. Τα αιμινοξέα που μπορούν να συντεθούν από τον οργανισμό ονομάζονται απαραίτητα.
- β. Από τη μετατροπή ενός μιορίου γλυκόζης σε δύο μόρια πυροσταφυλικού οξέος το κύτταρο κερδίζει δύο μόρια ATP.
- γ. Η διάσπαση των μακρομορίων σε απλούστερες ενώσεις ονομάζεται αναβολισμός.

**Μονάδες 6**

- 3.3** Να αντιστοιχίσετε σε κάθε βιομόριο της **Στήλης I** τη σωστή χρωστική αντίδραση για την ανίχνευσή του της **Στήλης II**, γράφοντας στο τετράδιό σας το γράμμα της **Στήλης I** και δίπλα τον αριθμό της **Στήλης II**.

<b>Στήλη I</b> (βιομόρια)	<b>Στήλη II</b> (χρωστικές αντιδράσεις)
a. άμυλο	1. Αντίδραση διουρίας
β. πρωτεΐνη	2. Διάλυμα $I_2$ σε KI
γ. αμινοξέα	3. Διάλυμα νινυδρίνης 4. Διάλυμα $I_2$

**Μονάδες 6**

- 3.4** Να γράψετε στο τετράδιό σας την παρακάτω πρόταση και δίπλα το γράμμα που αντιστοιχεί στη σωστή συμπλήρωσή της.

Το σχήμα που αποκτά το πρωτεΐνικό σύμπλοκο κατά τη συνένωση δύο πολυπεπτιδικών αλυσίδων, που έχουν αναδιπλωθεί, αποτελεί την

- α. πρωτοταγή δομή της πρωτεΐνης.
- β. δευτεροταγή δομή της πρωτεΐνης.
- γ. τριτοταγή δομή της πρωτεΐνης.
- δ. τεταρτοταγή δομή της πρωτεΐνης.

**Μονάδες 3**

- 3.5** Να αναφέρετε πώς κινείται ένα αμινοξύ που βρίσκεται μέσα σε ηλεκτρικό πεδίο στις παρακάτω περιπτώσεις:

- α. όταν στο διάλυμα το  $pH = pI$
- β. όταν στο διάλυμα το  $pH > pI$
- γ. όταν στο διάλυμα το  $pH < pI$   
όπου  $pI$  το ισοηλεκτρικό σημείο του αμινοξέος.

**Μονάδες 6**

**ΘΕΜΑ 4ο**

**4.1** Σε ένα μόριο DNA περιέχονται 1500 βάσεις και το ποσοστό της αδενίνης είναι 20%.

**a.** Να βρείτε τον αριθμό και το είδος των βάσεων που περιέχονται στο μόριο.

**Μονάδες 8**

**β.** Πόσοι συνολικά δεσμοί υδρογόνου υπάρχουν στο συγκεκριμένο μόριο;

**Μονάδες 6**

**4.2** Δίνεται μια αλυσίδα DNA με την παρακάτω ακολουθία βάσεων:

ACGTGCACGTCGTACA

η οποία μεταγράφεται σε RNA.

**a.** Ποια είναι η RNA αλυσίδα;

**Μονάδες 3**

**β.** Να υπολογίσετε το ποσοστό της ουρακίλης στην αλυσίδα RNA.

**Μονάδες 4**

**γ.** Ποια είναι η αναλογία πουρινών και πυριμιδινών στη συγκεκριμένη αλυσίδα RNA;

**Μονάδες 4**

**ΟΔΗΓΙΕΣ (για τους υποψηφίους)**

1. Στο τετράδιο να γράψετε μόνο τα προκαταρκτικά (ημερομηνία, κατεύθυνση, εξεταζόμενο μάθημα). Τα θέματα δε θα τα αντιγράψετε στο τετράδιο.
2. Να γράψετε το ονοματεπώνυμό σας στο πάνω μέρος των φωτοαντιγράφων αμέσως μόλις σας παραδοθούν. Καμιά άλλη σημείωση δεν επιτρέπεται να γράψετε.

Κατά την αποχώρησή σας να παραδώσετε μαζί με το τετράδιο και τα φωτοαντίγραφα.

3. Να απαντήσετε **στο τετράδιό σας** σε όλα τα θέματα.
4. Κάθε λύση επιστημονικά τεκμηριωμένη είναι αποδεκτή.
5. Διάρκεια εξέτασης: Τρεις (3) ώρες μετά τη διανομή των φωτοαντιγράφων.
6. Χρόνος δυνατής αποχώρησης: Μία (1) ώρα μετά τη διανομή των φωτοαντιγράφων.

**ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ!**

**ΤΕΛΟΣ ΜΗΝΥΜΑΤΟΣ**