

ΤΑΞΗ: Γ' ΓΕΝΙΚΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ
ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗ: ΤΕΧΝΟΛΟΓΙΚΗ (1ος ΚΥΚΛΟΣ)
ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ – ΒΙΟΧΗΜΕΙΑ

Ημερομηνία : Τρίτη 13 Μαρτίου 2012

ΕΚΦΩΝΗΣΕΙΣ

ΘΕΜΑ 1^ο

Για τις ερωτήσεις 1.1 και 1.2 να γράψετε στο τετράδιο σας τον αριθμό της ερώτησης και δίπλα το γράμμα που αντιστοιχεί στη σωστή απάντηση:

1.1. Σε διάλυμα (Δ) ασθενούς οξέος HCOOH 0,1 M προσθέτουμε ορισμένο όγκο διαλύματος HCOOH 0,5 M, στην ίδια θερμοκρασία. Τι από τα παρακάτω ισχύει:

- α. η $[\text{OH}^-]$ αυξάνεται.
- β. το pH του διαλύματος (Δ) αυξάνεται.
- γ. η σταθερά ιοντισμού K_a του οξέος ελαττώνεται.
- δ. ο βαθμός ιοντισμού (α) του οξέος ελαττώνεται.

Μονάδες 4

1.2. Διάλυμα ασθενούς βάσης B 0,01 M, έχει pH, στους 25° C:

- α. 2.
- β. 12.
- γ. μεγαλύτερο του 12.
- δ. μικρότερο του 12.

Μονάδες 4

1.3. Να χαρακτηρίσετε τις προτάσεις που ακολουθούν γράφοντας στο τετράδιο σας την ένδειξη *Σωστό* ή *Λάθος* δίπλα στο γράμμα που αντιστοιχεί σε κάθε πρόταση:

- α. Σε υδατικό διάλυμα H_2SO_4 0,1 M ισχύει $[\text{H}_3\text{O}^+] = 0,2 \text{ M}$.
- β. Ρυθμιστικό διάλυμα NH_3 0,1 M και NH_4Cl 0,1 M αραιώνεται με διπλάσια ποσότητα νερού. Συνεπώς το pH του διαλύματος και ο βαθμός ιοντισμού (α) της NH_3 παραμένουν σταθερά (θερμοκρασία σταθερή).
- γ. Το $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$ είναι πιο δραστικό από το $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$ στις αντιδράσεις υποκατάστασης.
- δ. Με προσθήκη νερού σε αλκένιο προκύπτει πάντοτε δευτεροταγής ή τριτοταγής αλκοόλη.

ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ 2012
(ΔΟΚΙΜΑΣΤΙΚΗ ΜΕΤΑΛΟΣΗ)

E_3.XBλ3T(ε)

ε. Με αντιδραστήριο Tollens μπορώ να διακρίνω την προπανόλη από την προπανόνη.

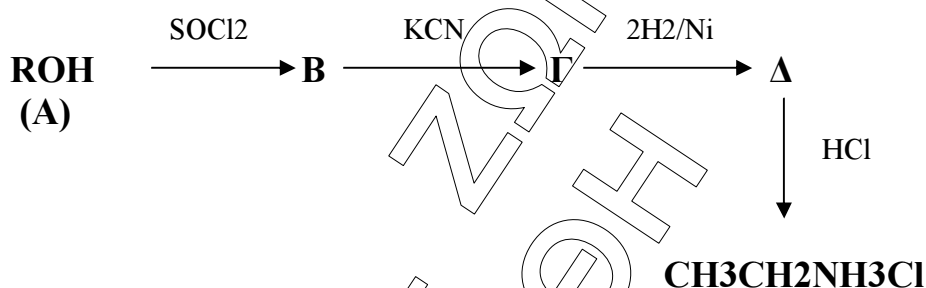
Μονάδες 5

1.4. Να συμπληρώσετε τις παρακάτω χημικές εξισώσεις:



Μονάδες 4

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



Μονάδες 8

ΘΕΜΑ 2^ο

Υδατικό διάλυμα (Δ1) περιέχει NH_3 στο οποίο ισχύει $[\text{OH}^-] = 10^8 [\text{H}_3\text{O}^+]$.

2.1. Να βρεθεί το pH του διαλύματος και η συγκέντρωση της NH_3 στο διάλυμα (Δ1)

Μονάδες 7

2.2. Ορισμένος όγκος V του διαλύματος (Δ1) αναμιγνύεται με ίσο όγκο υδατικού διαλύματος NH_4Cl συγκέντρωσης 0,2 M, οπότε προκύπτει διάλυμα (Δ2). Να βρεθεί η $[\text{OH}^-]$ στο διάλυμα (Δ2) καθώς και ο βαθμός ιοντισμού της NH_3 στο διάλυμα (Δ2).

Μονάδες 8

2.3. Σε 1L του διαλύματος (Δ2) προσθέτουμε 0,05 mol HNO_3 και αραιώνουμε το διάλυμα με προσθήκη νερού μέχρι τελικού όγκου 1,5 L (διάλυμα Δ3). Να βρεθεί το pH του διαλύματος (Δ3)

Μονάδες 10

Δίνεται ότι όλα τα διαλύματα βρίσκονται στους 25°C όπου $K_w = 10^{-14}$ και $K_b(\text{NH}_3) = 10^{-5}$

Να γίνουν όλες οι προσεγγίσεις που επιτρέπονται από τα αριθμητικά δεδομένα του προβλήματος.

ΘΕΜΑ 3^ο

3.1. Να μεταφέρετε στο τετράδιο σας τον αριθμό της ερώτησης και δίπλα το γράμμα της πρότασης που είναι σωστή.

1. Ισοηλεκτρικό σημείο πρωτεΐνης λέγεται:
 - α. το pH στο οποίο τα αμινοξέα της εμφανίζουν την μορφή I.
 - β. το pH στο οποίο μια πρωτεΐνη επιτρέπει την αντίδραση του 1^{ου} με το τελευταίο της αμινοξύ.
 - γ. το pH από το οποίο αρχίζει η μετουσίωση της πρωτεΐνης.
 - δ. το pH στο οποίο η πρωτεΐνη εμφανίζεται ως δίπολο.

Μονάδες 5

3.2. Να γράψετε στο τετράδιο σας το γράμμα της στήλης I και δίπλα σε κάθε γράμμα τον αριθμό της στήλης II, που αντιστοιχεί στη σωστή απάντηση.

	Στήλη I		Στήλη II
A	Αναγωγικός Χαρακτήρας	1	Δομικό συστατικό
B	Κυτταρίνη	2	Ερυθρό χρώμα σε περιβάλλον I ₂
Γ	Λακτόζη	3	Γλυκόζη
Δ	Γλυκογόνο	4	Σύνθεση Βιταμινών συμπλέγματος B

Μονάδες 8

3.3. Να μεταφέρετε στο τετράδιο σας την παρακάτω πρόταση κατάλληλα συμπληρωμένη με τους σωστούς όρους:

Οι χημικοί δεσμοί στους οποίους οφείλεται η μεγάλη σταθερότητα των βιομορίων είναι κυρίως ο ομοιοπολικός, ο ετεροπολικός, αλλά και άλλοι δευτερεύοντες όπως ο δεσμός, οι δυνάμεις και οι αλληλεπιδράσεις.

Μονάδες 6

3.4. Να μεταφέρετε στο τετράδιο σας τις προτάσεις που ακολουθούν με την σωστή σειρά, σύμφωνα με τις αντίστοιχες κυτταρικές διεργασίες και όπως αυτές πραγματοποιούνται στα κύτταρα.

- A. Οξειδωτική φωσφορυλίωση με ενσωμάτωση ανόργανου φωσφόρου με προϊόν 1,3-διφωσφογλυκερινικό.
- B. Φωσφορυλίωση της 6-φωσφορικής φρουκτόζης.

ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΑ ΘΕΜΑΤΑ 2012
(ΔΟΚΙΜΑΣΤΙΚΗ ΜΕΤΑΛΟΣΗ)

E_3.XBλ3T(ε)

- Γ. Αφυδάτωση 2-φωσφογλυκερινικού.
 Δ. Μετατροπή της της αλδευδομάδας 6-φωσφορικής γλυκόζης σε κετονομάδα.

Μονάδες 6

ΘΕΜΑ 4^ο

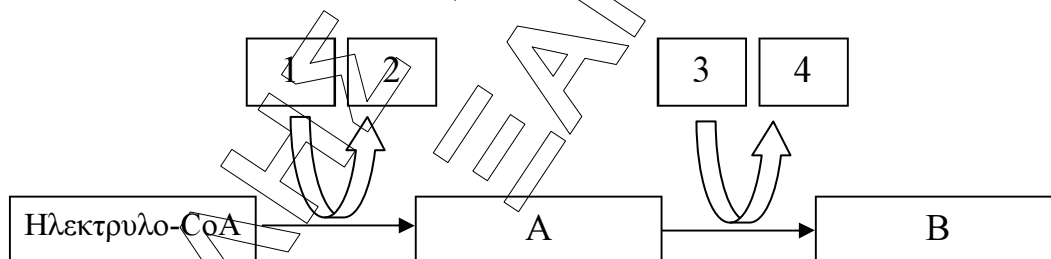
- 4.1. Ποια τα κύρια συστατικά των μυοϊνιδίων (μονάδες 2), ποιες πρωτεΐνες έχουν αποθηκευτικό ρόλο (μονάδες 2) και ποιες πρωτεΐνες επιτρέπουν στον οργανισμό να αμύνεται σε εισβολή ξένου σώματος και με ποιο τρόπο (μονάδες 4).

Μονάδες 8

- 4.2. Να αναφέρετε ονομαστικά 3 τρόπους ρύθμισης του μεταβολισμού, προκειμένου ένα κύτταρο να συντονίσει το πολύπλοκο μηχανισμό των ενζυμικών του αντιδράσεων (μονάδες 3) και να περιγράψετε το δεύτερο στάδιο παραγωγής ενέργειας από την διάσπαση των τροφών (μονάδες 3).

Μονάδες 6

- 4.3. Στο εσωτερικό ενός κυττάρου πραγματοποιείται διαδικασία παραγωγής ενέργειας, από την πέψη ενός τροφίμου. Τμήμα της διαδικασίας αυτής απεικονίζεται στο σχήμα που ακολουθεί.



- Α. Να ονομάσετε τις ουσίες 1,2,3,4

Μονάδες 4

- Β. Ποιες οι ουσίες A και B και τι προτίθεται να πραγματοποιήσει το κύτταρο στο τέλος της διαδικασίας, τμήμα της οποίας αποτελούν οι αντιδράσεις.

Μονάδες 4

- Γ. Να αναφέρετε το ποσό των παραγόμενων μορίων ATP, για κάθε διαφορετικό συνένζυμο, στις οξειδαναγωγικές αντιδράσεις του κύκλου του κιτρικού οξέως.

Μονάδες 3