

ΑΡΧΗ 1ΗΣ ΣΕΛΙΔΑΣ - Δ΄ ΕΣΠΕΡΙΝΟΥ

**ΠΑΝΕΛΛΑΔΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ**

**Δ΄ ΤΑΞΗΣ ΕΣΠΕΡΙΝΟΥ ΓΕΝΙΚΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ**

**ΠΑΡΑΣΚΕΥΗ 6 ΙΟΥΝΙΟΥ 2014**

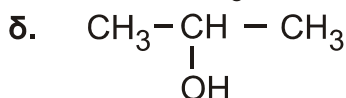
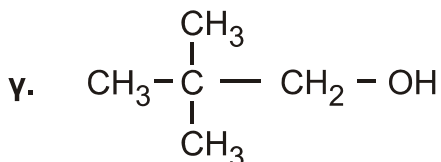
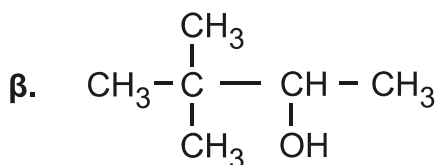
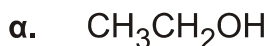
**ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ ΘΕΤΙΚΗΣ ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗΣ**

**ΣΥΝΟΛΟ ΣΕΛΙΔΩΝ: ΤΕΣΣΕΡΙΣ (4)**

**ΘΕΜΑ Α**

Για τις προτάσεις **A1** έως και **A5** να γράψετε στο τετράδιό σας τον αριθμό της πρότασης και, δίπλα, το γράμμα που αντιστοιχεί στη σωστή επιλογή.

**A1.** Από τις παρακάτω αλκοόλες **δεν** αφυδατώνεται προς αλκένιο η



**Μονάδες 5**

**A2.** Με προσθήκη νερού σε αλκίνιο, παρουσία Hg, HgSO<sub>4</sub> και H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, μπορεί να παραχθεί

- α. μόνο κετόνη
- β. καρβονυλική ένωση
- γ. κυανιδρίνη
- δ. αλκοόλη.

**Μονάδες 5**

**A3.** Από όλα τα στοιχεία της 2<sup>ης</sup> περιόδου του περιοδικού πίνακα τη χαμηλότερη τιμή ενέργειας 1<sup>ου</sup> ιοντισμού ( $E_{i1}$ ) έχει

- α. το αλκάλιο
- β. η αλκαλική γαία
- γ. το αλογόνο
- δ. το ευγενές αέριο.

**Μονάδες 5**

**A4.** Το χημικό στοιχείο X με ηλεκτρονιακή δομή [Ar]3d<sup>10</sup>4s<sup>2</sup>4p<sup>5</sup> ανήκει στην

- α. 4<sup>η</sup> περίοδο και στην 7<sup>η</sup> ομάδα του περιοδικού πίνακα
- β. 4<sup>η</sup> περίοδο και στην 17<sup>η</sup> ομάδα του περιοδικού πίνακα
- γ. 5<sup>η</sup> περίοδο και στην 4<sup>η</sup> ομάδα του περιοδικού πίνακα
- δ. 4<sup>η</sup> περίοδο και στην 5<sup>η</sup> ομάδα του περιοδικού πίνακα.

**Μονάδες 5**

ΑΡΧΗ 2ΗΣ ΣΕΛΙΔΑΣ - Δ' ΕΣΠΕΡΙΝΟΥ

- A5.** Όξινο διάλυμα είναι το διάλυμα του
- |    |                                   |       |
|----|-----------------------------------|-------|
| α. | $\text{CH}_3\text{COONa}$         | 0,1 M |
| β. | $\text{CH}_3\text{NH}_3\text{Cl}$ | 0,1 M |
| γ. | KCN                               | 0,1 M |
| δ. | NaCl                              | 0,1 M |

**Μονάδες 5**

**ΘΕΜΑ Β**

- B1.** 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 **Λάθος**, αν η πρόταση είναι λανθασμένη.

- α. Το  $_{17}\text{Cl}$  σχηματίζει ενώσεις με ένα μόνο ομοιοπολικό δεσμό.
- β. Διάλυμα  $\text{NaHSO}_4$  0,1 M έχει  $\text{pH} > 7$  στους  $25^\circ\text{C}$ .
- γ. Διάλυμα  $\text{NaHCO}_3$  1 M και  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  1 M είναι ρυθμιστικό διάλυμα.
- δ. Στην ένωση  $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$  όλα τα άτομα του άνθρακα έχουν  $sp^2$  υβριδικά τροχιακά.
- ε. Η προσθήκη HCN σε καρβονυλική ένωση είναι αντίδραση ανοικοδόμησης.

**Μονάδες 10**

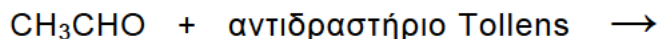
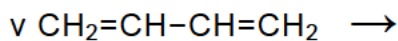
- B2.** α. Να αναφέρετε δύο διαφορές μεταξύ του σ και του π δεσμού. (μονάδες 4)
- β. Οι τέσσερις πρώτες ενέργειες ιοντισμού ενός στοιχείου είναι αντίστοιχα
- |  |  |
|--|--|
| $E_{i1} = 738 \text{ kJ/mol}$            | $E_{i2} = 1450 \text{ kJ/mol}$           |
| $E_{i3} = 7,7 \cdot 10^3 \text{ kJ/mol}$ | $E_{i4} = 1,1 \cdot 10^4 \text{ kJ/mol}$ |
- Σε ποια ομάδα του περιοδικού πίνακα ανήκει το στοιχείο αυτό και γιατί; (μονάδες 4)
- γ. Διάλυμα ασθενούς οξέος HA έχει  $\text{pH} = 5$ . Ποια είναι η συγκέντρωση του οξέος HA; Δίνεται  $K_{HA} = 2,5 \cdot 10^{-6}$  (μονάδες 3)
- δ. Διάλυμα άλατος  $\text{NH}_4\text{A}$  έχει  $\text{pH} = 8$ . Με δεδομένο ότι η  $K_b$  της  $\text{NH}_3$  είναι  $10^{-5}$  να εξετάσετε αν η τιμή  $K_a$  του HA είναι μεγαλύτερη, μικρότερη ή ίση του  $10^{-5}$ . Δίνεται  $K_w = 10^{-14}$  (μονάδες 4)

**Μονάδες 15**

ΑΡΧΗ 3ΗΣ ΣΕΛΙΔΑΣ - Δ' ΕΣΠΕΡΙΝΟΥ

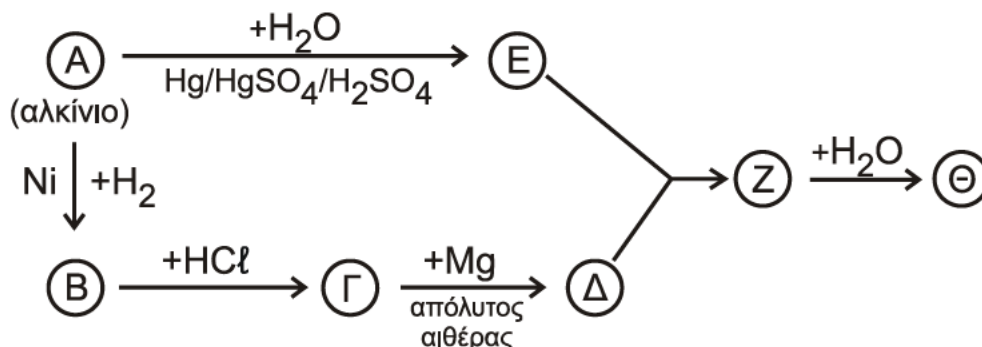
**ΘΕΜΑ Γ**

Γ1. Να μεταφέρετε στο τετράδιό σας συμπληρωμένες τις παρακάτω χημικές εξισώσεις.



**Μονάδες 6**

Γ2. Δίνεται το παρακάτω διάγραμμα χημικών διεργασιών.



Με δεδομένο ότι η ένωση Θ αλλάζει το χρώμα όξινου διαλύματος  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  από πορτοκαλί σε πράσινο, να γράψετε τους συντακτικούς τύπους των ενώσεων Α, Β, Γ, Δ, Ε, Ζ και Θ.

**Μονάδες 7**

Γ3. Ομογενές μίγμα δύο κορεσμένων μονοσθενών αλκοολών (Α) και (Β) μάζας 44,4 g χωρίζεται σε τρία ίσα μέρη.

- Στο 1<sup>ο</sup> μέρος προσθέτουμε περίσσεια Na, οπότε ελευθερώνονται 2,24 L αερίου σε πρότυπες συνθήκες (stp).
- Στο 2<sup>ο</sup> μέρος προσθέτουμε περίσσεια  $\text{SOCl}_2$  και στα οργανικά προϊόντα που προκύπτουν επιδρούμε με Mg σε απόλυτο αιθέρα. Στη συνέχεια προσθέτουμε νερό, οπότε προκύπτει ένα (1) μόνο οργανικό προϊόν.
- Το 3<sup>ο</sup> μέρος θερμαίνεται παρουσία Cu, οπότε ελευθερώνονται 0,05 mol υδρογόνου.

Να προσδιορίσετε το συντακτικό τύπο και την ποσότητα σε mol της κάθε αλκοόλης στο αρχικό μίγμα.

Δίνονται:  $\text{Ar}(\text{H}) = 1$ ,  $\text{Ar}(\text{C}) = 12$ ,  $\text{Ar}(\text{O}) = 16$

**Μονάδες 12**

**ΘΕΜΑ Δ**

Σε πέντε δοχεία περιέχονται τα επόμενα διαλύματα:

- διάλυμα  $\text{NaNO}_3$  0,1 M (Υ1)
- διάλυμα  $\text{NH}_3$  0,1 M (Υ2)
- διάλυμα  $\text{HCl}$  0,1 M (Υ3)
- διάλυμα  $\text{NaOH}$  0,1 M (Υ4)
- διάλυμα  $\text{NH}_4\text{Cl}$  0,1 M (Υ5)

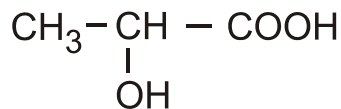
ΑΡΧΗ 4ΗΣ ΣΕΛΙΔΑΣ - Δ΄ ΕΣΠΕΡΙΝΟΥ

- Δ1.** Να βρείτε ποιο διάλυμα περιέχεται σε κάθε δοχείο με βάση τα δεδομένα του παρακάτω πίνακα

Δοχείο	1	2	3	4	5
pH	1	5	7	11	13

**Μονάδες 5**

- Δ2.** Το κυριότερο όξινο συστατικό του ξινισμένου γάλακτος είναι το γαλακτικό οξύ



Για την εξουδετέρωση 10 mL του ξινισμένου γάλακτος απαιτούνται 5 mL διαλύματος NaOH 0,1 M. Να υπολογίσετε τη συγκέντρωση του γαλακτικού οξέος στο ξινισμένο γάλα (κανένα άλλο συστατικό του γάλακτος δεν αντιδρά με NaOH).

**Μονάδες 5**

- Δ3.** Με ποια αναλογία όγκων πρέπει να αναμείξουμε το διάλυμα Y4 (NaOH) με το διάλυμα Y5 (NH<sub>4</sub>Cl), ώστε να προκύψει ρυθμιστικό διάλυμα (Y6) με pH = 9.

**Μονάδες 9**

- Δ4.** Σε ίσους όγκους V των διαλυμάτων

Y2 (NH<sub>3</sub> 0,1 M)

Y4 (NaOH 0,1 M)

Y6 (NH<sub>3</sub> / NH<sub>4</sub>Cl)

προστίθεται νερό όγκου x L, y L, ω L αντίστοιχα, ώστε να μεταβληθεί το pH τους κατά μία μονάδα. Να διατάξετε κατά αύξουσα σειρά τις τιμές x, y, ω και να αιτιολογήσετε την απάντησή σας.

**Μονάδες 6**

- Τα δεδομένα του προβλήματος επιτρέπουν τις γνωστές προσεγγίσεις.
- Δίνονται  $K_w = 10^{-14}$  και  $\theta = 25^\circ \text{C}$ .

**ΟΔΗΓΙΕΣ (για τους εξεταζομένους)**

1. Στο εξώφυλλο του τετραδίου να γράψετε το εξεταζόμενο μάθημα. Στο εσώφυλλο πάνω-πάνω να συμπληρώσετε τα Ατομικά στοιχεία μαθητή. Στην αρχή των απαντήσεών σας να γράψετε πάνω-πάνω την ημερομηνία και το εξεταζόμενο μάθημα. **Να μην αντιγράψετε τα θέματα στο τετράδιο και να μη γράψετε** πουθενά στις απαντήσεις σας το όνομά σας.
2. Να γράψετε το ονοματεπώνυμό σας στο πάνω μέρος των φωτοαντιγράφων αμέσως μόλις σας παραδοθούν. **Τυχόν σημειώσεις σας πάνω στα θέματα δεν θα βαθμολογηθούν σε καμία περίπτωση.** Κατά την αποχώρησή σας να παραδώσετε μαζί με το τετράδιο και τα φωτοαντίγραφα.
3. Να απαντήσετε **στο τετράδιό σας** σε όλα τα θέματα **μόνο** με μπλε ή **μόνο** με μαύρο στυλό με μελάνι που δεν σβήνει. Μολύβι επιτρέπεται, **μόνο** αν το ζητάει η εκφώνηση, και **μόνο** για πίνακες, διαγράμματα κλπ.
4. Κάθε απάντηση επιστημονικά τεκμηριωμένη είναι αποδεκτή.
5. Διάρκεια εξέτασης: τρεις (3) ώρες μετά τη διανομή των φωτοαντιγράφων.
6. Ώρα δυνατής αποχώρησης: 10.30 π.μ.

**ΣΑΣ ΕΥΧΟΜΑΣΤΕ ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ****ΤΕΛΟΣ ΜΗΝΥΜΑΤΟΣ**ΤΕΛΟΣ 4ΗΣ ΑΠΟ 4 ΣΕΛΙΔΕΣ