

**ΑΠΟΛΥΤΗΡΙΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ Γ' ΤΑΞΗΣ  
ΗΜΕΡΗΣΙΟΥ ΓΕΝΙΚΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ  
ΣΑΒΒΑΤΟ 31 ΜΑΪΟΥ 2008  
ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ  
ΘΕΤΙΚΗΣ ΚΑΤΕΥΘΥΝΣΗΣ  
ΣΥΝΟΛΟ ΣΕΛΙΔΩΝ: ΕΞΙ (6)**

**ΘΕΜΑ 1<sup>ο</sup>**

Για τις ερωτήσεις 1.1 - 1.4 να γράψετε στο τετράδιό σας τον αριθμό της ερώτησης και δίπλα το γράμμα που αντιστοιχεί στη σωστή απάντηση.

- 1.1 Το ηλεκτρόνιο της εξωτερικής στιβάδας του Na ( $Z=11$ ) μπορεί να έχει την εξής τετράδα κβαντικών αριθμών:
- α.  $(3, -1, 0, +\frac{1}{2})$ .
  - β.  $(3, 0, 0, +\frac{1}{2})$ .
  - γ.  $(3, 1, 1, +\frac{1}{2})$ .
  - δ.  $(3, 1, -1, +\frac{1}{2})$ .

**Μονάδες 5**

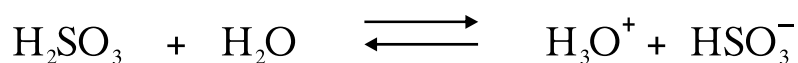
- 1.2 Στο μόριο του  $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}=\text{CH}_2$  υπάρχουν:
- α. 6σ και 2π δεσμοί.
  - β. 6σ και 3π δεσμοί.
  - γ. 7σ και 2π δεσμοί.
  - δ. 7σ και 3π δεσμοί.

**Μονάδες 5**

- 1.3 Με την επίδραση ενός αντιδραστηρίου Grignard ( $\text{RMgX}$ ) σε προπανόνη ( $\text{CH}_3\text{COCH}_3$ ) και υδρόλυση του προϊόντος προσθήκης προκύπτει:
- α. πρωτοταγής αλκοόλη.
  - β. δευτεροταγής αλκοόλη.
  - γ. τριτοταγής αλκοόλη.
  - δ. καρβοξυλικό οξύ.

**Μονάδες 5**

1.4 Στις παρακάτω αντιδράσεις



το ανιόν  $\text{HSO}_3^-$  συμπεριφέρεται ως:

- α. οξύ.
- β. αμφιπρωτική ουσία.
- γ. βάση.
- δ. πρωτονιοδότης.

**Μονάδες 5**

1.5 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 πολυμερές  $[-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-]_n$  προέρχεται από πολυμερισμό της ένωσης  $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$ .
- β. Ο  $\sigma$  δεσμός είναι ισχυρότερος του  $\pi$  δεσμού, διότι στην περίπτωση του  $\sigma$  δεσμού επιτυγχάνεται μεγαλύτερη επικάλυψη τροχιακών από την περίπτωση του  $\pi$  δεσμού.
- γ. Αν προστεθεί 1 mol  $\text{CH}_3\text{COOH}$  και 1 mol  $\text{NaOH}$  σε νερό, προκύπτει διάλυμα με  $\text{pH}=7$  στους  $25^\circ\text{C}$ .
- δ. Η δεύτερη ενέργεια ιοντισμού ενός ατόμου έχει μεγαλύτερη τιμή από την πρώτη ενέργεια ιοντισμού του ίδιου ατόμου.
- ε. Από την αντίδραση της μεθανάλης ( $\text{HCHO}$ ) με το κατάλληλο αντιδραστήριο Grignard μπορεί να προκύψει η μεθανόλη ( $\text{CH}_3\text{OH}$ ).

**Μονάδες 5**

## ΘΕΜΑ 2<sup>ο</sup>

Δίνονται τα στοιχεία Α και Β με ατομικούς αριθμούς 15 και 17 αντίστοιχα.

- 2.1 α. Να γράψετε τις ηλεκτρονιακές δομές (στιβάδες, υποστιβάδες) των στοιχείων αυτών στη θεμελιώδη κατάσταση.

**Μονάδες 2**

- β. Να γράψετε τον ηλεκτρονιακό τύπο κατά Lewis της ένωσης  $AB_3$ .

**Μονάδες 3**

- γ. Ποιο από τα δύο στοιχεία A και B έχει τη μεγαλύτερη ατομική ακτίνα;

Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας.

**Μονάδες 2**

- 2.2 Υδατικό διάλυμα  $NH_3$  όγκου V (διάλυμα  $\Delta_1$ ) αραιώνεται με νερό και προκύπτει διάλυμα όγκου 2V (διάλυμα  $\Delta_2$ ).

- α. Να χαρακτηρίσετε την παρακάτω πρόταση ως σωστή ή λανθασμένη:

Η συγκέντρωση των ιόντων  $OH^-$  στο διάλυμα  $\Delta_2$  είναι διπλάσια από τη συγκέντρωση των ιόντων  $OH^-$  στο διάλυμα  $\Delta_1$ . (μονάδα 1).

Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας. (μονάδες 4).

*Η θερμοκρασία παραμένει σταθερή και ισχύουν οι γνωστές προσεγγίσεις.*

**Μονάδες 5**

- β. Στο διάλυμα  $\Delta_1$  προστίθεται μικρή ποσότητα στερεού υδροξειδίου του νατρίου ( $NaOH$ ) χωρίς μεταβολή όγκου και προκύπτει διάλυμα  $\Delta_3$ .

Να χαρακτηρίσετε την παρακάτω πρόταση ως σωστή ή λανθασμένη:

Η συγκέντρωση των ιόντων  $NH_4^+$  στο διάλυμα  $\Delta_3$  είναι μεγαλύτερη από τη συγκέντρωση των ιόντων  $NH_4^+$  στο διάλυμα  $\Delta_1$ . (μονάδα 1).

Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας (μονάδες 4).

*Η θερμοκρασία παραμένει σταθερή.*

**Μονάδες 5**

2.3 Σε τέσσερα δοχεία 1, 2, 3 και 4 περιέχονται οι ενώσεις αιθανόλη ( $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ), αιθανάλη ( $\text{CH}_3\text{CHO}$ ), προπανόνη ( $\text{CH}_3\text{COCH}_3$ ) και αιθανικό οξύ ( $\text{CH}_3\text{COOH}$ ). Σε κάθε δοχείο περιέχεται μία μόνο ένωση.

Να προσδιορίσετε ποια ένωση περιέχεται στο κάθε δοχείο, αν γνωρίζετε ότι:

- Οι ενώσεις που περιέχονται στα δοχεία 2 και 4 αντιδρούν με Na.
- Η ένωση που περιέχεται στο δοχείο 2 αντιδρά με  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ .
- Η ένωση που περιέχεται στο δοχείο 1 αντιδρά με αμμωνιακό διάλυμα νιτρικού αργύρου (αντιδραστήριο Tollens).

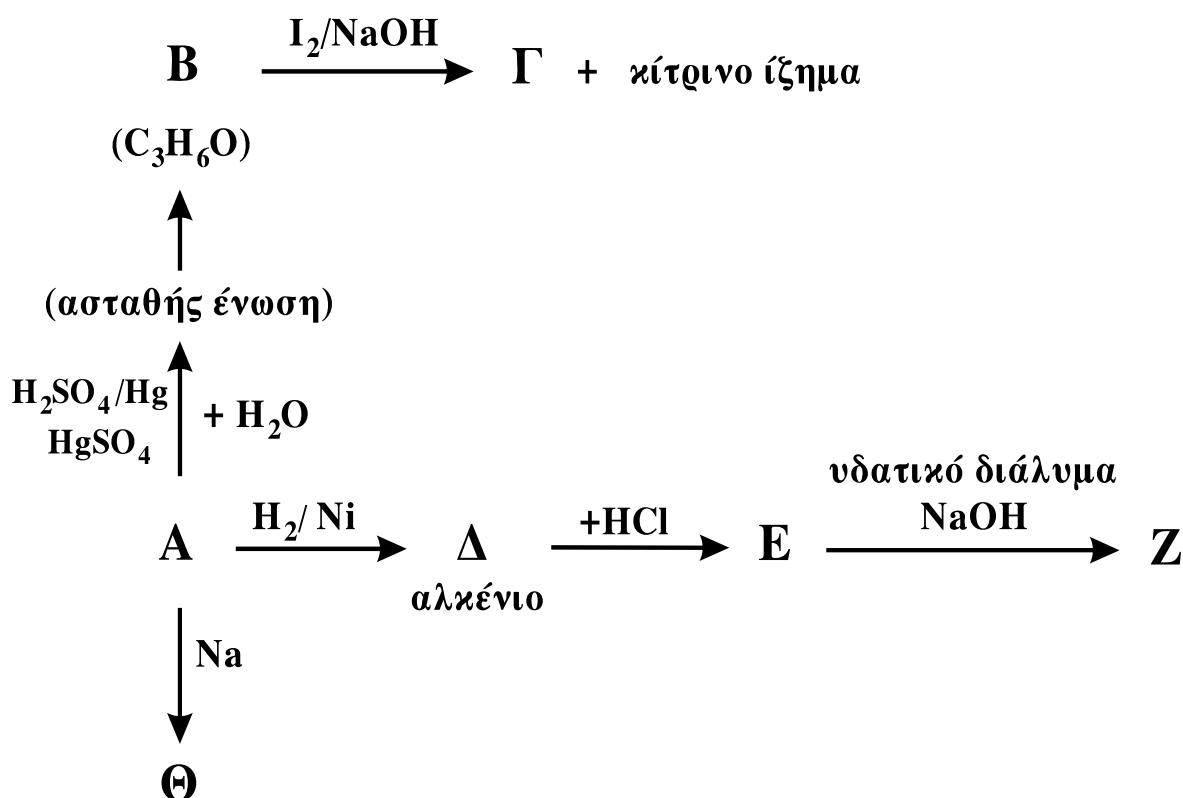
Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας.

Δεν απαιτείται η αναγραφή χημικών εξισώσεων.

**Μονάδες 8**

**ΘΕΜΑ 3°**

Δίνεται το παρακάτω διάγραμμα χημικών μετατροπών:



3.1 Να γράψετε τους συντακτικούς τύπους των οργανικών ενώσεων **A**, **B**, **Γ**, **Δ**, **Ε**, **Z** και **Θ**.

**Μονάδες 14**

3.2 Να γράψετε τις χημικές εξισώσεις (αντιδρώντα, προϊόντα, συντελεστές) των παρακάτω χημικών αντιδράσεων:



**Μονάδες 4**

3.3 Κορεσμένη μονοσθενής αλκοόλη (**Λ**) με Μ.Τ.  $C_4H_{10}O$  αντιδρά με διάλυμα  $I_2$  παρουσία  $NaOH$ .

α. Να γράψετε τον Συντακτικό Τύπο της αλκοόλης **Λ** και την χημική εξίσωση της αντίδρασης της **Λ** με το διάλυμα  $I_2$  παρουσία  $NaOH$ .

**Μονάδες 2**

β. 0,3 mol της ένωσης **Λ** προστίθενται σε διάλυμα  $K_2Cr_2O_7$  0,2M οξινισμένου με  $H_2SO_4$ . Να γράψετε τη χημική εξίσωση της αντίδρασης που πραγματοποιείται και να υπολογίσετε τον όγκο του διαλύματος  $K_2Cr_2O_7$  που απαιτείται για την πλήρη οξείδωση της ένωσης **Λ**.

**Μονάδες 5**

#### **ΘΕΜΑ 4<sup>ο</sup>**

Υδατικό διάλυμα ( $\Delta_1$ ) όγκου 1600 mL περιέχει 0,04 mol άλατος  $NaA$  ασθενούς μονοπρωτικού οξέος  $HA$ . Στο διάλυμα  $\Delta_1$  προστίθενται 448 mL αερίου υδροχλωρίου ( $HCl$ ) μετροημένα σε STP, χωρίς μεταβολή του όγκου του διαλύματος και προκύπτει διάλυμα  $\Delta_2$  με  $pH=5$ .

4.1 Να υπολογίσετε:

α. τη σταθερά ιοντισμού  $K_a$  του οξέος  $HA$ .

**Μονάδες 10**

β. τη συγκέντρωση των ιόντων  $H_3O^+$  στο διάλυμα  $\Delta_1$ .

**Μονάδες 7**

- 4.2 Στο διάλυμα Δ<sub>2</sub> προστίθενται 400 mL διαλύματος NaOH συγκέντρωσης  $2,5 \cdot 10^{-2}$  M και προκύπτει διάλυμα Δ<sub>3</sub>. Να υπολογίσετε τη συγκέντρωση των ιόντων H<sub>3</sub>O<sup>+</sup> στο διάλυμα Δ<sub>3</sub>.

**Μονάδες 8**

Δίνεται ότι όλα τα διαλύματα βρίσκονται σε θερμοκρασία 25°C, όπου  $K_w = 10^{-14}$ .

Τα αριθμητικά δεδομένα του προβλήματος επιτρέπουν τις γνωστές προσεγγίσεις.

**ΟΔΗΓΙΕΣ (για τους εξεταζόμενους)**

1. Στο τετράδιο να γράψετε μόνο τα προκαταρκτικά (ημερομηνία, κατεύθυνση, εξεταζόμενο μάθημα). **Να μην αντιγράψετε** τα θέματα 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. Να γράψετε τις απαντήσεις σας μόνο με μπλε ή μόνο με μαύρο στυλό.
5. Κάθε απάντηση επιστημονικά τεκμηριωμένη είναι αποδεκτή.
6. Διάρκεια εξέτασης: τρεις (3) ώρες μετά τη διανομή των φωτοαντιγράφων.
7. Χρόνος δυνατής αποχώρησης: μετά τη 10.30' πρωινή.

**ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ**

**ΤΕΛΟΣ ΜΗΝΥΜΑΤΟΣ**