

**ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΕΣ ΠΑΝΕΛΛΑΔΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ**  
**Γ΄ ΤΑΞΗΣ ΗΜΕΡΗΣΙΟΥ ΚΑΙ Δ΄ ΤΑΞΗΣ ΕΣΠΕΡΙΝΟΥ ΓΕΝΙΚΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ**  
**ΣΑΒΒΑΤΟ 8 ΣΕΠΤΕΜΒΡΙΟΥ 2018 - ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ:**  
**ΧΗΜΕΙΑ ΠΡΟΣΑΝΑΤΟΛΙΣΜΟΥ**  
**ΣΥΝΟΛΟ ΣΕΛΙΔΩΝ: ΕΠΤΑ (7)**

**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.** Κατά την αραίωση υδατικού διαλύματος  $\text{CH}_3\text{NH}_2$ :
- α. ο βαθμός ιοντισμού της  $\text{CH}_3\text{NH}_2$  και η  $[\text{OH}^-]$  ελαττώνονται.
  - β. ο βαθμός ιοντισμού της  $\text{CH}_3\text{NH}_2$  ελαττώνεται και η  $[\text{OH}^-]$  αυξάνεται.
  - γ. ο βαθμός ιοντισμού της  $\text{CH}_3\text{NH}_2$  αυξάνεται και το pH ελαττώνεται.
  - δ. ο βαθμός ιοντισμού της  $\text{CH}_3\text{NH}_2$  και το pH αυξάνονται.

**Μονάδες 5**

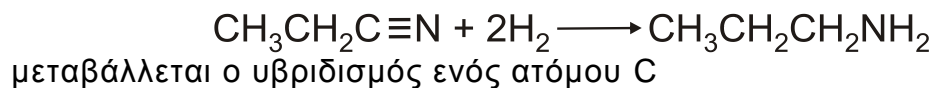
- A2.** Το μέγεθος της ενέργειας ενός φωτονίου που εκπέμπεται κατά τη μετάπτωση ενός ηλεκτρονίου από υψηλότερη σε χαμηλότερη ενεργειακή στάθμη, στο άτομο του υδρογόνου
- α. είναι κβαντισμένο.
  - β. μπορεί να λάβει οποιαδήποτε τιμή.
  - γ. είναι αντιστρόφως ανάλογο της συχνότητας του φωτονίου.
  - δ. είναι αντιστρόφως ανάλογο της σταθεράς του Planck.

**Μονάδες 5**

- A3.** Η αύξηση της πίεσης με ελάττωση του όγκου του δοχείου στο οποίο έχει αποκατασταθεί η ισορροπία  $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NH}_3(\text{g})$  θα οδηγήσει σε:
- α. αύξηση της ποσότητας της  $\text{NH}_3$ .
  - β. αύξηση της ποσότητας των  $\text{N}_2$  και  $\text{H}_2$ .
  - γ. αύξηση της ποσότητας των  $\text{N}_2$ ,  $\text{H}_2$  και της  $\text{NH}_3$ .
  - δ. καμία μεταβολή ποσοτήτων.

**Μονάδες 5**

**A4.** Στην παρακάτω αντίδραση



- α. από  $sp^2$  σε  $sp^3$
- β. από  $sp$  σε  $sp^3$
- γ. από  $sp$  σε  $sp^2$
- δ. από  $sp^2$  σε  $sp$ .

**Μονάδες 5**

**A5.** Για το pH των υδατικών διαλυμάτων ( $\theta = 25^\circ\text{C}$ )  $\text{HCl}$  0,01M και  $\text{NaOH}$  0,1M ισχύει:

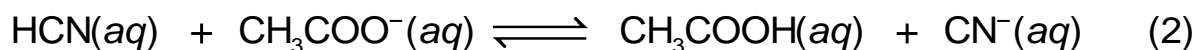
α.	$\text{HCl}$	$\text{NaOH}$	β.	$\text{HCl}$	$\text{NaOH}$	γ.	$\text{HCl}$	$\text{NaOH}$	δ.	$\text{HCl}$	$\text{NaOH}$
	1	13		2	13		1	12		2	12

Δίνεται  $K_w=10^{-14}$

**Μονάδες 5**

**ΘΕΜΑ Β**

**B1.** Για τις ακόλουθες ισορροπίες (1) και (2):



δίνεται ότι η ισορροπία (1) είναι μετατοπισμένη προς τα δεξιά, ενώ η ισορροπία (2) είναι μετατοπισμένη προς τα αριστερά ( $\theta = 25^\circ\text{C}$ ).

Να κατατάξετε τα οξέα  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{HF}$  και  $\text{HCN}$  κατά αύξουσα ισχύ (από το ασθενέστερο προς το ισχυρότερο) (μονάδα 1) αιτιολογώντας την απάντησή σας (μονάδες 3).

**Μονάδες 4**

**B2.** Το θειικό οξύ ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) είναι η χημική ένωση που παρασκευάζεται βιομηχανικά σε μεγαλύτερη ποσότητα παγκοσμίως. Η μέθοδος επαφής είναι η κυριότερη βιομηχανική μέθοδος παραγωγής του. Η πρώτη από τις αντιδράσεις που περιλαμβάνει η μέθοδος αυτή είναι η καύση του θείου, σύμφωνα με την αντίδραση:

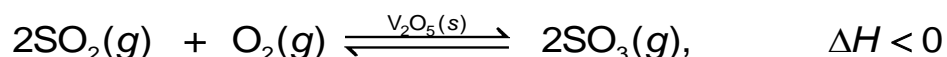


- α. Θεωρώντας τις ίδιες αρχικές ποσότητες αντιδρώντων, να επιλέξετε σε ποια από τις ακόλουθες θερμοκρασίες η αντίδραση θα έχει μεγαλύτερη απόδοση, αιτιολογώντας την απάντησή σας:

$\theta_1=25^\circ\text{C}$ ,  $\theta_2=200^\circ\text{C}$ ,  $\theta_3=1000^\circ\text{C}$

(μονάδες 2)

Η δεύτερη αντίδραση που περιλαμβάνει η μέθοδος επαφής είναι η οξείδωση του  $\text{SO}_2$ , παρουσία καταλύτη σύμφωνα με τη χημική εξίσωση



- β. Να εξηγήσετε αν η κατάλυση είναι ομογενής ή ετερογενής. (μονάδες 2)  
γ. Να εξηγήσετε την επίδραση του καταλύτη στον χρόνο αποκατάστασης της ισορροπίας καθώς και στη θέση της ισορροπίας. (μονάδες 4)

**Μονάδες 8**

**B3.** Δίνονται τα χημικά στοιχεία  ${}_1\text{H}$ ,  ${}_3\text{Li}$ ,  ${}_6\text{C}$

- α. Να εξηγήσετε ποιο παρουσιάζει τη μικρότερη ηλεκτραρνητικότητα. (μονάδες 4)  
β. Για την ένωση  $\text{LiH}$  να βρεθεί ο αριθμός οξείδωσης του  $\text{H}$ . Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας. (μονάδες 2)  
γ. Για το ιόν  $\text{Li}^{2+}$  να συγκρίνετε τις ενέργειες των τροχιακών  $2s$  και  $2p$ , αιτιολογώντας την απάντησή σας. (μονάδες 2)

**Μονάδες 8**

**B4.** Υδατικό διάλυμα περιέχει ισομοριακές ποσότητες των αλάτων  $\text{K}_2\text{SO}_4$  και  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ .

- α. Να εκτιμήσετε αν το διάλυμα είναι όξινο, βασικό ή ουδέτερο (μονάδα 1)  
β. Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας (μονάδες 4)

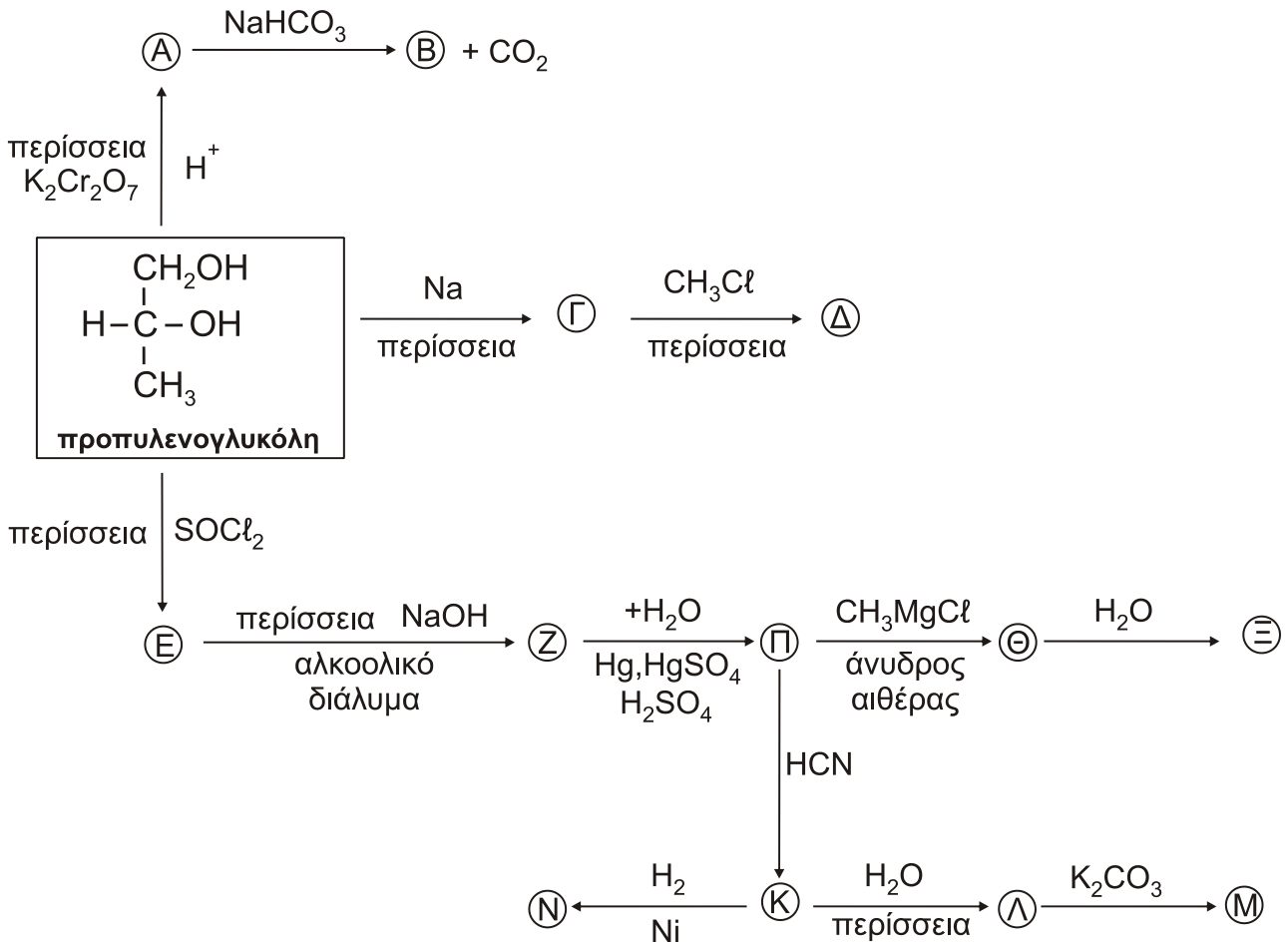
Δίνεται ότι:

- $\theta = 25^\circ\text{C}$ .
- $K_w = 10^{-14}$ .
- Για το  $\text{H}_2\text{SO}_4$ :  $K_{a2} = 10^{-2}$
- Για την  $\text{NH}_3$ :  $K_b = 10^{-5}$

**Μονάδες 5**

**ΘΕΜΑ Γ**

Οι αλκοόλες αποτελούν βασικές ύλες στη βιομηχανική σύνθεση και πρώτες ύλες στην παρασκευή αλκοολούχων ποτών. Το παρακάτω διάγραμμα αντιδράσεων έχει ως αφετηρία μια δισθενή αλκοόλη, την προπυλενογλυκόλη.



Γ1. Να γράψετε τους συντακτικούς τύπους των οργανικών ενώσεων Α, Β, Γ, Δ, Ε, Ζ, Π, Θ, Ξ, Κ, Λ, Μ, Ν.

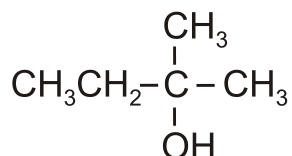
**Μονάδες 13**

Γ2. α) Έστω 12 g ομογενούς μείγματος αιθανόλης και μιας άγνωστης αλκοόλης του τύπου  $\text{C}_v\text{H}_{2v+1}\text{OH}$  (Φ), η οποία δεν οξειδώνεται με τα συνήθη οξειδωτικά μέσα. Κατά την επίδραση περισσειας Na στο μείγμα ελευθερώνονται 2,24 L  $\text{H}_2$  σε STP. Ίση ποσότητα μείγματος οξειδώνεται πλήρως από διάλυμα  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ , παρουσία  $\text{H}_2\text{SO}_4$ , οπότε παράγονται 6 g  $\text{CH}_3\text{COOH}$ .

i) Να βρεθεί η σύσταση του μείγματος των αλκοολών σε mol. (μονάδες 5)  
 ii) Να προσδιοριστεί ο συντακτικός τύπος της αλκοόλης Φ. (μονάδες 4)

Δίνονται οι σχετικές ατομικές μάζες  $A_r$ : H: 1, C: 12, O: 16.

- β) i) Θέλουμε να παρασκευάσουμε με προσθήκη αντιδραστήριου Grignard σε καρβονυλική ένωση και υδρόλυση του προϊόντος την ακόλουθη αλκοόλη:



Ποιο από τα παρακάτω ζεύγη ενώσεων I, II, III, IV και V πρέπει να χρησιμοποιηθεί; (μονάδα 1)

I)	$\text{CH}_3\text{COCH}_3$	$\text{CH}_3\text{MgCl}$
II)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{O}$	$\text{CH}_3\text{MgCl}$
III)	$\text{CH}_2=\text{O}$	$\text{CH}_3-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{MgCl}$
IV)	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{O}$	$\text{CH}_3-\text{CH}_2\text{MgCl}$
V)	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$	$\text{CH}_3\text{MgCl}$

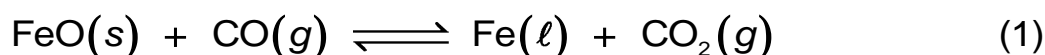
- ii) Γράψτε τις σχετικές αντιδράσεις. (μονάδες 2)

**Μονάδες 12**

### ΘΕΜΑ Δ

Ο τεχνολογικός πολιτισμός της αρχαίας Ελλάδας αρχικά βασίστηκε στο μέταλλο του χαλκού. Με την κάθοδο των Δωριέων εισήχθη η τεχνογνωσία της παραγωγής του μεταλλικού σιδήρου (Fe). Αυτή βασιζόταν στην ανάμειξη των ορυκτών του σιδήρου με ξυλάνθρακα και θέρμανση του μείγματος σε πήλινα δοχεία.

Η σύγχρονη μέθοδος παρασκευής του μεταλλικού σιδήρου περιλαμβάνει την αναγωγή οξειδίου του από μονοξείδιο του άνθρακα (CO) σε υψικάμινο, σύμφωνα με τη χημική αντίδραση (1):



- Δ1. Να γράψετε την έκφραση της σταθεράς της χημικής ισορροπίας ( $K_c$ ) για τη χημική αντίδραση (1).

**Μονάδες 2**

- Δ2. Σε κλειστό δοχείο θερμοκρασίας  $\theta_0$  που αποκαθίσταται η ισορροπία της χημικής αντίδρασης (1), βρέθηκε ότι η ποσότητα του CO που αντέδρασε ήταν τα 10/11 της αρχικής. Να υπολογίσετε τη σταθερά  $K_c$  της χημικής ισορροπίας στη συγκεκριμένη θερμοκρασία.

**Μονάδες 3**

Ο σίδηρος οξειδώνεται με την επίδραση οξέων σχηματίζοντας άλατα των ιόντων  $\text{Fe}^{2+}$  και  $\text{Fe}^{3+}$ . Με την επίδραση αιθανικού οξέος ( $\text{CH}_3\text{COOH}$ ) στον σίδηρο σχηματίζεται το άλας του αιθανικού σιδήρου (II) με χημικό τύπο  $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Fe}$  με ταυτόχρονη έκλυση μοριακού υδρογόνου ( $\text{H}_2$ ).

**Δ3.** Δίνεται διάλυμα αιθανικού οξέος ( $pK_a=5$ ), συγκέντρωσης 0,1 M (διάλυμα Υ1). Να υπολογιστεί το pH του διαλύματος αυτού.

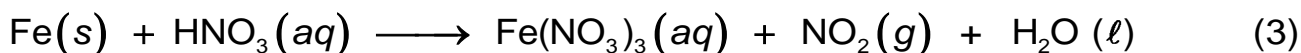
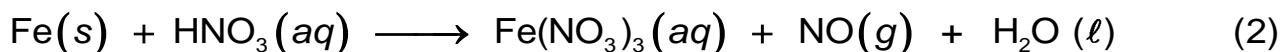
**Μονάδες 3**

**Δ4.** Σε 200 ml του διαλύματος Υ1 προστίθενται 0,28 g σιδήρου ( $A_r=56$ ).

- α. Να γραφεί η χημική αντίδραση του αιθανικού οξέος με το σίδηρο. (μονάδα 1)
- β. Να υπολογιστεί ο όγκος του  $H_2$  που εκλύθηκε από το αντιδρών μείγμα σε STP. (μονάδες 2)
- γ. Να υπολογιστεί το pH του τελικού διαλύματος μετά την ολοκλήρωση της έκλυσης του αερίου (διάλυμα Υ2). Ο όγκος του διαλύματος δεν μεταβλήθηκε κατά τη διάρκεια της αντίδρασης. (μονάδες 4)
- δ. Να υπολογιστεί η ποσότητα του διαλύματος Υ3 υδροχλωρικού οξέος συγκέντρωσης 0,5 M (HCl) που απαιτείται για την πλήρη εξουδετέρωση του διαλύματος Υ2. (μονάδες 2)

**Μονάδες 9**

**Δ5.** Δίνεται διάλυμα Υ4 νιτρικού οξέος ( $HNO_3$ ), το οποίο αντιδρά με ποσότητα σιδήρου σύμφωνα με τις αντιδράσεις (2) και (3):



- α. Να συμπληρωθούν οι συντελεστές των χημικών αντιδράσεων (2) και (3). (μονάδες 2)
- β. Από την υψικάμινο λαμβάνεται δείγμα ακάθαρτου μεταλλικού σιδήρου. Μέρος αυτού του δείγματος μάζας 10 g υφίσταται κατεργασία με 1 L διαλύματος Υ4. Δίνεται ότι οι προσμείξεις δεν αντιδρούν με το  $HNO_3$  και ότι ο όγκος του Υ4 δεν μεταβάλλεται.

Αν τελικά παράγονται 1,68 L  $NO(g)$  και 6,72 L  $NO_2(g)$  σε STP και δίνεται ότι το διάλυμα που προκύπτει έχει  $pH = 1$ , να υπολογιστούν:

- i. Η περιεκτικότητα (% w/w) του ακάθαρτου μεταλλεύματος σε σίδηρο (μονάδες 4)
- ii. Η αρχική συγκέντρωση του νιτρικού οξέος (διάλυμα Υ4) (μονάδες 2)

**Μονάδες 8**

Δίνεται ότι:

- Όλα τα διαλύματα είναι υδατικά.
- Όλα τα διαλύματα βρίσκονται σε θερμοκρασία  $\theta = 25^\circ C$ , εκτός αν καθορίζεται διαφορετικά στην εκφώνηση.
- $K_w = 10^{-14}$ .
- Τα δεδομένα του θέματος Δ επιτρέπουν τις γνωστές προσεγγίσεις.

**ΟΔΗΓΙΕΣ ΓΙΑ ΤΟΥΣ ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟΥΣ**

1. Στο τετράδιο να γράψετε μόνο τα προκαταρκτικά (ημερομηνία, εξεταζόμενο μάθημα). Να μην αντιγράψετε τα θέματα στο τετράδιο.
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.
4. Να γράψετε τις απαντήσεις σας μόνο με μπλε ή μόνο με μαύρο στυλό ανεξίτηλης μελάνης.
5. Κάθε απάντηση επιστημονικά τεκμηριωμένη είναι αποδεκτή.
6. Διάρκεια εξέτασης: τρεις (3) ώρες μετά τη διανομή των φωτοαντιγράφων.
7. Χρόνος δυνατής αποχώρησης: 17:00.

**ΣΑΣ ΕΥΧΟΜΑΣΤΕ ΚΑΛΗ ΕΠΙΤΥΧΙΑ**

**ΤΕΛΟΣ ΜΗΝΥΜΑΤΟΣ**