

ΘΕΜΑ Α

Για τις προτάσεις Α1 έως και Α5 να γράψετε στο τετράδιό σας τον αριθμό της πρότασης και δίπλα το γράμμα που αντιστοιχεί στη σωστή επιλογή.

A1. Ποια από τις παρακάτω ενώσεις δεν αντιδρά με μεταλλικό Na;

- α. $\text{CH}_3\text{C} \equiv \text{CH}$
- β. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH} = \text{O}$
- γ. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
- δ. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

Μονάδες 5

A2. Η χημική αντίδραση $\text{N}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NO}(\text{g})$ είναι πολύ αργή σε θερμοκρασία περιβάλλοντος, διότι:

- α. Η μεταβολή της ενθαλπίας είναι αρνητική.
- β. Η μεταβολή της ενθαλπίας είναι θετική.
- γ. Η ενέργεια ενεργοποίησης είναι μεγάλη.
- δ. Η ενέργεια ενεργοποίησης είναι μικρή.

Μονάδες 5

A3. Οι όξινες βιοδραστικές ουσίες πιθανόν να προκαλούν έλκος στο στομάχι. Ποιά από τις παρακάτω ουσίες είναι πιθανότερο να προκαλέσει έλκος στο στομάχι;

- α. ατροβαστίνη ($\text{pK}_a = 4,5$)
- β. οιστραδιόλη ($\text{pK}_a = 10,4$)
- γ. παρακεταμόλη ($\text{pK}_a = 9,5$)
- δ. φαινοβαρβιτάλη ($\text{pK}_a = 7,4$)

Μονάδες 5

A4. Τα p ατομικά τροχιακά μπορούν να συμμετέχουν στον σχηματισμό:

- α. μόνο σ δεσμών
- β. μόνο π δεσμών
- γ. και σ και π δεσμών
- δ. κανένα από τα παραπάνω

Μονάδες 5

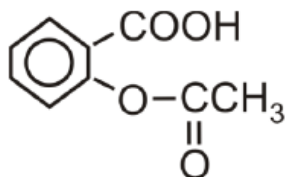
A5. Από τις ακόλουθες ηλεκτρονιακές δομές για το άτομο του ${}_8\text{O}$ ποιά αντιστοιχεί στη θεμελιώδη κατάσταση;

	1s	2s	2p
α.	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow \uparrow \downarrow$
β.	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow \uparrow \uparrow$
γ.	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\uparrow$	$\uparrow\downarrow \uparrow \uparrow$
δ.	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\uparrow \uparrow \uparrow$

Μονάδες 5

ΘΕΜΑ Β

B1. Η ασπιρίνη



είναι ασθενές οργανικό οξύ το οποίο, όταν βρεθεί στο υδατικό περιβάλλον του γαστρεντερικού σωλήνα, ιοντίζεται.

- α. Να γραφεί η χημική αντίδραση ιοντισμού της ασπιρίνης. (μονάδα 1)
- β. Η ασπιρίνη απορροφάται ευκολότερα στη μη ιοντική της μορφή. Να εξηγήσετε πού θα απορροφηθεί περισσότερο: στο στομάχι, όπου το $\text{pH}=1,5$ ή στο λεπτό έντερο, όπου το $\text{pH}=8$; (μονάδες 4)

Μονάδες 5

B2. Φέτος εορτάζονται τα 150 έτη από την επινόηση του Περιοδικού Πίνακα. Η γνώση της ηλεκτρονιακής δομής των στοιχείων που απαρτίζουν τον Περιοδικό Πίνακα βοηθά να αντιληφθούμε και τις ιδιότητές τους όπως τις ενέργειες ιοντισμού τους.

- α. Γράψτε την εξίσωση του $1^{\text{ου}}$ ιοντισμού του βορίου (${}^{10}_5\text{B}$) και την εξίσωση του $2^{\text{ου}}$ ιοντισμού του άνθρακα (${}^{12}_6\text{C}$). (μονάδες 2)
- β. Η ενέργεια $1^{\text{ου}}$ ιοντισμού του βορίου είναι $800,6 \text{ kJ/mol}$. Η ενέργεια του $2^{\text{ου}}$ ιοντισμού του άνθρακα είναι $2352,6 \text{ kJ/mol}$.

Η μεγάλη αυτή διαφορά μεταξύ των ενεργειών ιοντισμού μπορεί να αποδοθεί:

1. Στην ατομική ακτίνα των ατόμων.
2. Στο φορτίο των πυρήνων.
3. Στον αριθμό των ενδιάμεσων ηλεκτρονίων.

Ποιος συνδυασμός των ανωτέρω παραγόντων ερμηνεύει την παρατηρούμενη διαφορά:

- i. 1 και 2
- ii. 2 και 3
- iii. 1 και 3
- iv. 1 και 2 και 3

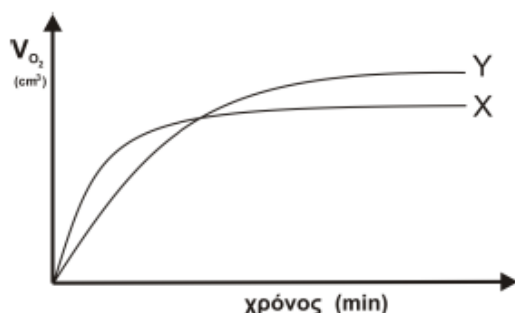
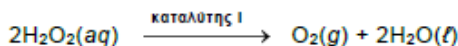
Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας.

(μονάδα 1)

(μονάδες 3)

Μονάδες 6

- B3.** Στην καμπύλη X του ακόλουθου γραφήματος παριστάνεται ο όγκος του οξυγόνου (O_2), ο οποίος εκλύεται κατά τη διάρκεια της καταλυτικής αποσύνθεσης διαλύματος υπεροξειδίου του υδρογόνου 1 M σε συνάρτηση με τον χρόνο. Η αντίδραση είναι:

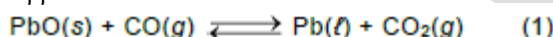


Να εξηγήσετε με ποια από τις παρακάτω μεταβολές παράγεται η καμπύλη Y.

1. Προσθήκη H_2O .
2. Προσθήκη διαλύματος H_2O_2 0,1M.
3. Χρήση διαφορετικού καταλύτη (καταλύτης ii)
4. Ελάττωση της θερμοκρασίας.

Μονάδες 6

- B4.** Δίνεται η ισορροπία:



- α.** Σε ένα δοχείο σταθερού όγκου εισάγονται 1mol $PbO(s)$ και 1mol $CO(g)$. Σε ένα δεύτερο δοχείο ίδιου όγκου εισάγονται 1 mol $Pb(l)$ και 1mol $CO_2(g)$. Τα δύο δοχεία θερμαίνονται σε κατάλληλη θερμοκρασία θ και αποκαθίσταται η ισορροπία (1). Να συγκριθούν οι ποσότητες του $CO(g)$ στα δύο δοχεία. (μονάδα 1)
Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας. (μονάδες 3)

- β.** Ένα ισότοπο του $_{8}O$ είναι το $^{18}_{8}O$. Το ισότοπο $^{18}_{8}O$ μπορεί να συμβολιστεί ως $^{*}O$.

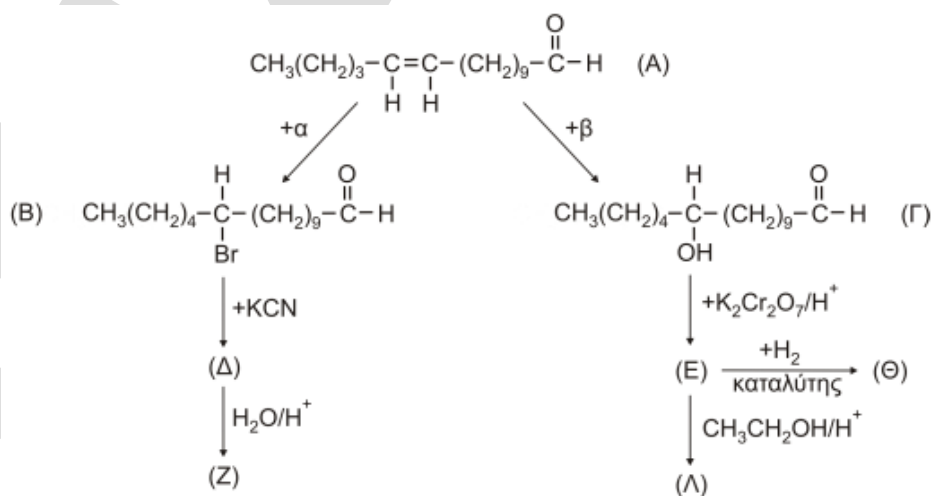
Στο εργαστήριο είναι εφικτό να γνωρίζουμε αν ένα μόριο φέρει το ισότοπο αυτό. Σε ένα από τα παραπάνω δοχεία (υποερώτημα B4α), στο οποίο έχει αποκατασταθεί η ισορροπία (1) εισάγεται μικρή ποσότητα $Pb^{*}O(s)$. Μετά την πάροδο κάποιου χρονικού διαστήματος σε ποια/ποιες ουσίες του μείγματος της ισορροπίας θα ανιχνευτεί το ισότοπο $^{*}O$; (μονάδα 1)

Να αιτιολογήσετε την απάντησή σας. (μονάδες 3)

Μονάδες 8

ΘΕΜΑ Γ

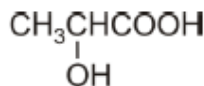
- Γ1.** Οι φερομόνες είναι ουσίες οι οποίες παράγονται από έντομα συνήθως θηλυκού γένους και είναι υπεύθυνες για την αναπαραγωγή τους. Στο παρακάτω διάγραμμα εμφανίζονται αντιδράσεις που δίνει η φερομόνη Α.



- Να προσδιορίσετε τα αντιδραστήρια α, β και τους συντακτικούς τύπους των ενώσεων Δ, Ε, Ζ, Λ, Θ. (μονάδες 7)
- Ποια από τις ενώσεις Β και Θ αντιδρά με το φελλίγγειο υγρό; (μονάδα 1)
Να γράψετε τη χημική εξίσωση της αντίδρασης. (μονάδες 2)
- Ποιο αντιδραστήριο πρέπει να χρησιμοποιήσουμε για να λάβουμε την ένωση Α από την ένωση Β; (μονάδα 1)
- Να γράψετε τη χημική εξίσωση της οξείδωσης της ένωσης Γ με διάλυμα $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ παρουσία H_2SO_4 . (μονάδες 2)

Μονάδες 13

Γ2. Το γαλακτικό οξύ (Γ.Ο.) με τον ακόλουθο συντακτικό τύπο



απαντά σε πολλά τρόφιμα. Η %w/w περιεκτικότητα σε γαλακτικό οξύ είναι ένας δείκτης ποιότητας των τροφίμων. Από ένα γιαούρτι λαμβάνουμε δείγμα 10 g, τα οποία διαλύονται σε νερό, οπότε σχηματίζεται διάλυμα όγκου 30 ml (διάλυμα Δ1). Στη συνέχεια ογκομετρούμε το Δ1 με πρότυπο διάλυμα NaOH 0,05 M. Για το τελικό σημείο απαιτήθηκαν 20 ml προτύπου διαλύματος.

α. Να υπολογίσετε το pH στο τελικό σημείο της ογκομέτρησης (το οποίο θεωρούμε και ως ισοδύναμο σημείο). (μονάδες 2)

β. Να υπολογιστεί η %w/w περιεκτικότητα του γιαουρτιού σε γαλακτικό οξύ. (μονάδες 3)

Δίνονται: $A_r(\text{C}) = 12$, $A_r(\text{H}) = 1$, $A_r(\text{O}) = 16$. $K_a(\text{Γ.Ο.}) = 2 \cdot 10^{-4}$, $K_w = 10^{-14}$ στους 25°C.

Τα δεδομένα του προβλήματος επιτρέπουν τις γνωστές προσεγγίσεις.

Μονάδες 5

Γ3. Μείγμα που αποτελείται από τα άλατα νατρίου του γαλακτικού οξέος (δομή I) και του οξαλικού οξέος (δομή II)



αντιδρά πλήρως με 500 ml διαλύματος HCl 1 M. Τα προϊόντα των αντιδράσεων αποχρωματίζουν πλήρως 300 ml διαλύματος KMnO_4 0,4 M παρουσία H_2SO_4 . Να υπολογίσετε τη σύσταση του μείγματος σε mol.

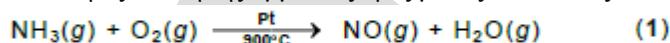
Μονάδες 7

ΘΕΜΑ Δ

Μια από τις χημικές ενώσεις που έχουν ιδιαίτερη σημασία για την παγκόσμια οικονομία είναι το νιτρικό οξύ. Η κύρια χρήση του νιτρικού οξέος (το 75 % της παγκόσμιας παραγωγής) χρησιμοποιείται για την παρασκευή NH_4NO_3 , το οποίο είναι συστατικό λιπασμάτων.

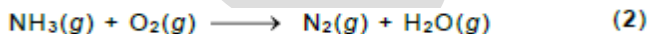
Η σύγχρονη μέθοδος βιομηχανικής παρασκευής του νιτρικού οξέος στηρίζεται στην μετατροπή της αμμωνίας σε νιτρικό οξύ και περιλαμβάνει τρία στάδια.

Δ1. Το πρώτο στάδιο είναι η καταλυτική οξείδωση της αμμωνίας προς μονοξείδιο του αζώτου (πορεία Ostwald):



Να ισοσταθμίσετε την ανωτέρω αντίδραση. (μονάδα 1).

Μια από τις ανεπιθύμητες αντιδράσεις που λαμβάνει χώρα στις ίδιες συνθήκες είναι η ακόλουθη:

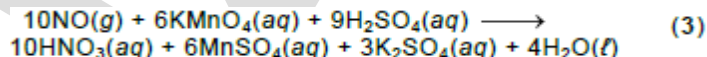


Να ισοσταθμίσετε την αντίδραση αυτή. (μονάδα 1)

Να ορίσετε την οξειδωτική και την αναγωγική ουσία στην αντίδραση (2). (μονάδα 1)

Μονάδες 3

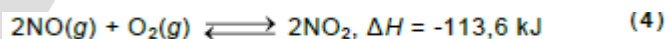
Δ2. Λαμβάνεται δείγμα από τα προϊόντα της καταλυτικής αντίδρασης. Ακολουθώντας, με ψύξη απομακρύνονται οι υδατμοί. Τελικά διαπιστώνεται ότι το αέριο μείγμα που απομένει αποτελείται αποκλειστικά από $\text{NO}(\text{g})$ και $\text{N}_2(\text{g})$. Το τελικό μείγμα διοχετεύεται σε υδατικό διάλυμα KMnO_4 (παρουσία H_2SO_4), όπου αντιδρά μόνο το $\text{NO}(\text{g})$, σύμφωνα με την αντίδραση (3):



Αν για τον πλήρη αποχρωματισμό 540 mL διαλύματος KMnO_4 1 M απαιτήθηκαν 22,4 L μείγματος $\text{NO}(\text{g})$ και $\text{N}_2(\text{g})$ σε STP, να υπολογιστεί ο βαθμός μετατροπής της NH_3 σε NO ως κλασματικός αριθμός.

Μονάδες 6

Δ3. Το δεύτερο στάδιο της μεθόδου είναι η οξείδωση του NO προς NO_2 σύμφωνα με την αντίδραση:



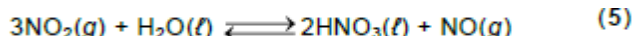
α. Να εξηγήσετε γιατί το μείγμα των αερίων αντιδρώντων ψύχεται πριν ξεκινήσει η αντίδραση. (μονάδες 2)

β. Σε δοχείο όγκου 10 L βρίσκεται σε ισορροπία μείγμα 10 mol NO , 10 mol O_2 και 20 mol NO_2 . Να υπολογιστεί η σταθερά ισορροπίας K_c της αντίδρασης. (μονάδες 2)

γ. Ο όγκος του δοχείου μεταβάλλεται υπό σταθερή θερμοκρασία και μετά την αποκατάσταση της ισορροπίας η ποσότητα του NO_2 έχει αυξηθεί κατά 25%. Να υπολογίσετε τη μεταβολή του όγκου σε L. (μονάδες 3)

Μονάδες 7

Δ4. Το τρίτο στάδιο της μεθόδου είναι το ακόλουθο:



Να εξηγήσετε αν η αντίδραση παρασκευής του νιτρικού οξέος (5) ευνοείται σε υψηλή ή χαμηλή πίεση.

Μονάδες 2

Δ5. Μετά την αντίδραση του NO_2 με το H_2O λαμβάνεται διάλυμα HNO_3 10 M. Αν διαθέτετε υδατικό διάλυμα NH_3 5 M, να υπολογίσετε την αναλογία όγκων με την οποία πρέπει να αναμιχθούν τα δύο διαλύματα ώστε να προκύψει ουδέτερο διάλυμα.

Δίνεται ότι:

- Όλα τα διαλύματα βρίσκονται σε θερμοκρασία $\theta = 25^\circ\text{C}$.
- $K_b(\text{NH}_3) = 10^{-5}$
- $K_w = 10^{-14}$
- Τα δεδομένα του προβλήματος επιτρέπουν τις γνωστές προσεγγίσεις.

Μονάδες 7

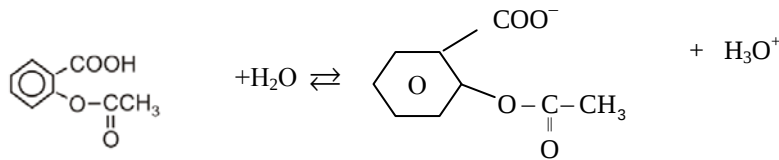
ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ

ΘΕΜΑ Α

A1. β A2. γ A3. α A4. γ A5. β

ΘΕΜΑ Β

B1. α)



- β) Στο στομάχι η ασπιρίνη θα παραμείνει στη μη ιοντισμένη μορφή της καθώς το περιβάλλον είναι όξινο ($\text{pH} = 1,5$), αφού λόγω αυξημένης συγκέντρωσης H_3O^+ η ισορροπία ιοντισμού μετατοπίζεται προς τα αριστερά. Αντίθετα στο έντερο όπου το $\text{pH} = 8$, θα γίνει αντίδραση εξουδετέρωσης με αποτέλεσμα να έχουμε την ιοντισμένη μορφή της ασπιρίνης. Άρα απορροφάται καλύτερα στο στομάχι.

B2. α) $\text{B}_{(\text{g})} \rightarrow \text{B}_{(\text{g})}^+ + \text{e}^-$ E_{i1}

$\text{C}_{(\text{g})}^+ \rightarrow \text{C}_{(\text{g})}^{+2} + \text{e}^-$ E_{i2}

β) Σωστή απάντηση το i

${}_5\text{B} : 1s^2 2s^2 2p^1$

${}_6\text{C}^+ : 1s^2 2s^2 2p^1$

Τα δύο σωματίδια είναι ισοηλεκτρονιακά. Όμως ο C^+ έχει $Z = 6$, ενώ το B έχει $Z = 5$.

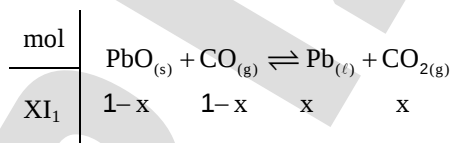
Άρα στον C^+ ο πυρήνας έλκει ισχυρότερα τα e^- (έχει μεγαλύτερο Z , ενώ ταυτόχρονα έχει μικρότερο μέγεθος).

Συνεπώς, το ηλεκτρόνιο αποσπάται δυσκολότερα, δηλαδή $E_{i2}(\text{C}) \gg E_{i1}(\text{B})$

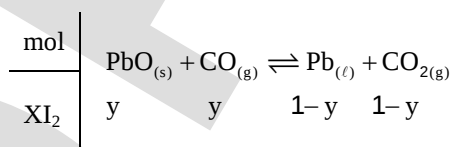
B3. Σωστό το (2)

Με την προσθήκη διαλύματος H_2O_2 0,1M η τελική συγκέντρωση του H_2O_2 μειώνεται επομένως η αντίδραση γίνεται πιο αργά (κάτι που φαίνεται από την καμπύλη Y). Επίσης, ταυτόχρονα αυξάνονται τα mol του H_2O_2 επομένως και τα mol του O_2 και κατ' επέκταση ο V_{O_2} .

B4. α) 1ο δοχείο



2ο δοχείο



$$\left. \begin{aligned} K_{C1} &= \frac{\frac{x}{V}}{\frac{1-x}{V}} = \frac{x}{1-x} \\ K_{C2} &= \frac{\frac{1-y}{V}}{\frac{y}{V}} = \frac{1-y}{y} \end{aligned} \right\} \Rightarrow \frac{x}{1-x} = \frac{1-y}{y} \Rightarrow xy = (1-x)(1-y) \Rightarrow x+y=1 \quad \boxed{x+y=1}$$

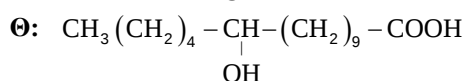
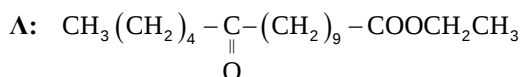
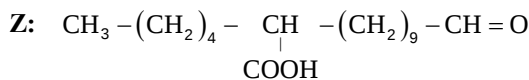
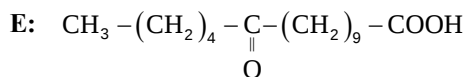
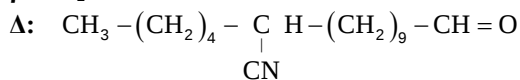
$$\text{άρα } \frac{n_{\text{CO(1)}}}{n_{\text{CO(2)}}} = \frac{1-x}{y} = \frac{1-x}{1-x} = 1$$

- β) Το $\text{PbO}_{(s)}$ είναι στερεό, οπότε η ισορροπία δεν θα μετατοπιστεί, λόγω της προσθήκης αυτού. Ωστόσο, η ισορροπία είναι δυναμική, επομένως οι δύο αντιδράσεις δεν σταματούν να πραγματοποιούνται με συνέπεια μακροπρόθεσμα το *Ο να υπάρχει στο $\text{PbO}_{(s)}$ και στα CO και CO_2 .

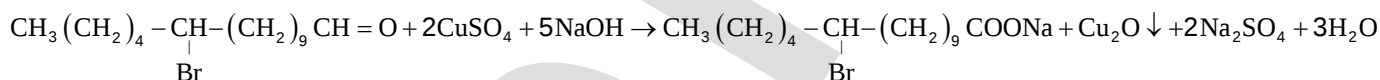
Γ1. α.

α: HBr

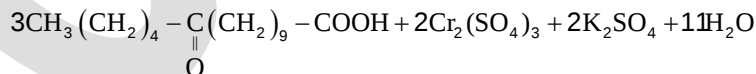
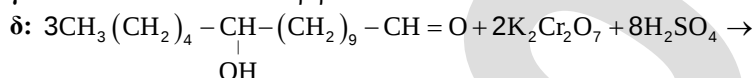
β: $\text{H}_2\text{O}/\text{H}^+$



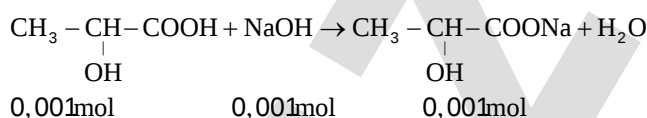
β: Με φελίγγειο, Β (αλδευδομάδα)



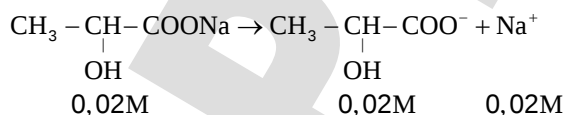
γ: NaOH σε αλκοολικό περιβάλλον



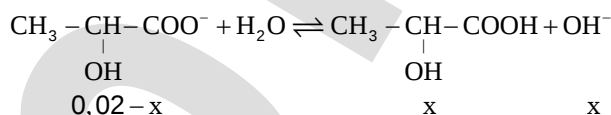
Γ2. Για το NaOH : $n = C \cdot V = 0,05 \cdot 0,02 = 0,001 \text{ mol}$



Για το $\text{CH}_3 - \underset{\text{OH}}{\underset{|}{\text{CH}}} - \text{COONa}$: $C = \frac{0,001}{0,05} = 0,02\text{M}$



(το Na^+ δεν αντιδρά με το νερό)



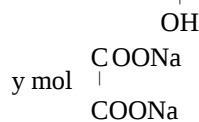
$$K_b = \frac{10^{-14}}{2 \cdot 10^{-14}} = 0,5 \cdot 10^{-10} = 5 \cdot 10^{-11}$$

$$K_b = \frac{x^2}{0,02} \Rightarrow x^2 = 2 \cdot 10^{-2} \cdot 5 \cdot 10^{-11} = 10 \cdot 10^{-13} = 10^{-12} \Rightarrow x = 10^{-6}\text{M}, \text{ άρα } \text{pOH} = 6 \Rightarrow \boxed{\text{pH} = 8}$$

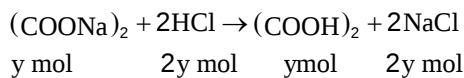
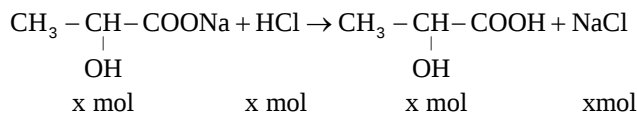
Το γαλακτικό οξύ που υπήρχε σε 10 gr δείγματος $n = 0,001 \text{ mol}$ $m = n \cdot M_r = 0,001 \cdot 90 = 0,09 \text{ gr}$

Σε 10 gr γιαουρτιού περιέχονται 0,09 gr γαλακτικού οξέος $y = \boxed{0,9 \% \text{ w/w}}$

Γ3. Έστω $x \text{ mol CH}_3 - \underset{\text{OH}}{\text{CH}} - \text{COONa}$

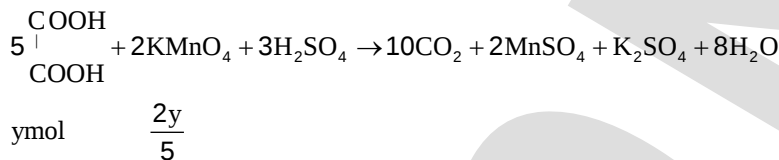
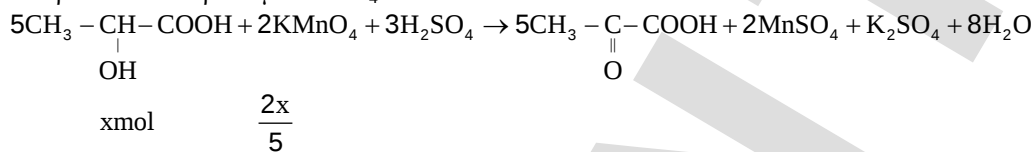


Αντιδρούν με HCl ($n_{\text{HCl}} = C \cdot V = 0.5 \text{ mol}$)



Για το HCl: $x + 2y = 0,5$ (1)

Τα προϊόντα αντιδρούν με KMnO_4 :



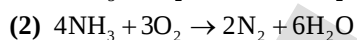
Για το KMnO_4 : $\frac{2x}{5} + \frac{2y}{5} = 0,3 \cdot 0,4 \quad 2x + 2y + 0,6 \Rightarrow x + y = 0,3$ (2)

$$\begin{array}{l} (1) \quad x + y + y = 0,5 \\ \quad \quad 0,3 + y = 0,5 \end{array}$$

$$y = 0,2 \text{ mol}$$

$$x = 0,1 \text{ mol}$$

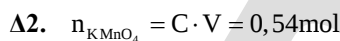
ΘΕΜΑ Α



Στην αντίδραση (2)

$\text{NH}_3 \rightarrow$ αναγωγικό (αύξηση A.O.N από $-3 \rightarrow 0$)

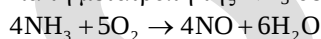
$\text{O}_2 \rightarrow$ οξειδωτικό (αύξηση A.O.O από $0 \rightarrow -2$)



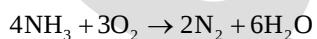
$$\left. \begin{array}{ll} 10 \text{ mol} & 6 \text{ mol} \\ x \text{ mol} & 0,54 \text{ mol} \end{array} \right\} x = 0,9 \text{ mol NO}$$

Το μείγμα NO και N_2 είναι: $n_{\text{μειγ}} = \frac{22,4}{22,4} = 1 \text{ mol}$, άρα $n_{\text{N}_2} = 0,1 \text{ mol}$.

Για τη μετατροπή της NH_3 σε NO και N_2 έχουμε:



$$0,9 \text{ mol} \leftarrow 0,9 \text{ mol}$$



$$0,2 \text{ mol} \leftarrow 0,1 \text{ mol}$$

Συνεπώς $n_{\text{NH}_3(\text{ολ})} = 1,1 \text{ mol}$. Άρα ο βαθμός μετατροπής σε NO είναι: $\frac{n_{\text{πρακτ}}}{n_{\text{θεωρ}}} = \frac{0,9}{1,1} = \frac{9}{11} \text{ mol}$

Δ3. α. Η αντίδραση είναι εξώθερμη, επομένως εννοείται από τις χαμηλές θερμοκρασίες.

β.

mol	2NO(g)	+	O ₂ (g)	⇌	2NO ₂ (g)
XI	10		10		20

$$K_c = \frac{[\text{NO}_2]^2}{(\text{NO})^2 [\text{O}_2]} = \frac{\left(\frac{2}{10}\right)^2}{\left(\frac{10}{10}\right)^2 \left(\frac{10}{10}\right)} = 4$$

γ. Αφού η ΔV έχει αυξήσει την ποσότητα του NO₂ καταλαβαίνουμε ότι η Χ.Ι. μετατοπίστηκε προς τα δεξιά, δηλ. προς τα λιγότερα mol αερίων. Άρα, ο όγκος μειώθηκε.

mol	2NO(g)	+	O ₂ (g)	⇌	2NO ₂ (g)
XI ₁	10		10		20
Μεταβ.			↓ V →		
XI ₂	10 - 2x		10 - x		20 + 2x

$$n' = 25 \text{ mol} \Rightarrow 20 + 2x = 25 \Rightarrow x = 2,5 \text{ mol} \quad K_c = \frac{\left(\frac{25}{V_2}\right)^2}{\left(\frac{5}{V_2}\right)^2 \frac{7,5}{V_2}} = 4 \Rightarrow \boxed{V_2 = 12 \text{ L}} \quad \text{άρα } \Delta V = V_2 - V_1 = 12 - 10 = -8,8 \text{ L}$$

Δ4. $3\text{NO}_{2(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightleftharpoons 2\text{HNO}_{3(l)} + \text{NO}_{(g)}$ Η αντίδραση ευνοείται από τις υψηλές πιέσεις, καθώς η Χ.Ι. οδηγείται προς τα δεξιά (λιγότερα mol αερίου)

Δ5. $n'_{\text{mNO}_3} = C_1 \cdot V_1 = 10V_1 \text{ mol}$ και $n'_{\text{HN}_2} = C_2 \cdot V_2 = 5V_2 \text{ mol}$

mol	HNO ₃	+	NH ₃	→	NH ₄ NO ₃
αρχ	10V ₁		5V ₂		—

- πλήρης εξουδετέρωση pH < 7 (απορρίπτεται) (NH₄⁺ + H₂O ⇌ NH₃ + H₃O⁺ και το NO₃⁻ δεν αντιδρά με το νερό)
- περίσσεια HNO₃: το διάλυμα ακόμη πιο όξινο (απορρίπτεται)
- άρα σε περίσσεια η NH₃

mol	HNO ₃	+	NH ₃	→	NH ₄ NO ₃
τελ	—		5V ₂ - 10V ₁		10V ₁

το διάλυμα που προκύπτει είναι ρυθμιστικό

$$[\text{OH}^-] = K_b \frac{C_b}{C_o} \Rightarrow 10^{-7} = 10^{-5} \frac{C_b}{C_o} \Rightarrow C_o = 100C_b \Rightarrow 10V_1 = 100(5V_2 - 10V_1) \Rightarrow \boxed{\frac{V_1}{V_2} = \frac{50}{101}}$$

Επιμέλεια:

Τσικαλός Γιάννης • Κυριακάκης Μιχάλης • Γεωργιαδάκη Σοφία