

24ος Πανελλήνιος Μαθητικός Διαγωνισμός Χημείας - 20 Μαρτίου 2010
Β' ΛΥΚΕΙΟΥ

- Διάρκεια διαγωνισμού **3 ώρες**.

- Μην ξεχάσετε να γράψετε ευανάγνωστα, στο χώρο που θα καλυφθεί αδιαφανώς, το **όνομά σας**, τη **διεύθυνσή σας**, τον **αριθμό του τηλεφώνου σας**, το **όνομα του σχολείου σας**, την **τάξη σας** και τέλος την **υπογραφή σας**.

- Να καλύψετε τα στοιχεία σας, αφού προηγουμένως πιστοποιηθεί η ταυτότητά σας κατά την παράδοση του γραπτού σας.

- Για κάθε ερώτηση του 1ου Μέρους **μια και μόνον απάντηση** από τις τέσσερις αναγραφόμενες είναι σωστή. Να την επισημάνετε και να γράψετε το γράμμα της σωστής απάντησης (Α, Β, Γ ή Δ) στον πίνακα της σελίδας 8, ΔΙΧΩΣ ΣΧΟΛΙΑ.

Προσοχή:

Η σελίδα με τις Απαντήσεις των Ερωτήσεων Πολλαπλής Επιλογής πρέπει να επισυναφθεί στο Τετράδιο των Απαντήσεων.

Κάθε σωστή απάντηση του **1ου Μέρους** λαμβάνει **2 μονάδες**. Ο προβλεπόμενος μέσος χρόνος απάντησης για κάθε ερώτηση είναι περίπου 3 με 4 min. Επομένως δεν πρέπει να καταναλώσετε περισσότερο από 2 περίπου ώρες για το μέρος αυτό. Αν κάποια ερώτηση σας προβληματίζει ιδιαίτερα, προχωρήστε στην επόμενη και επανέλθετε, αν έχετε χρόνο. Στο **2ο Μέρος** των ασκήσεων αφιερώνεται ο υπόλοιπος χρόνος.

- Οι απαντήσεις για τις ασκήσεις του 2ου Μέρους θα γραφούν στο τετράδιο των απαντήσεων. Οι βαθμοί για τις ασκήσεις του 2ου Μέρους είναι συνολικά 40.

- **ΣΥΝΟΛΟ ΒΑΘΜΩΝ = 100**

- Προσπαθείστε να απαντήσετε σε όλα τα ερωτήματα.

- Θα βραβευθούν οι μαθητές με τις συγκριτικά καλύτερες επιδόσεις.

- Ο χρόνος είναι περιορισμένος και επομένως διατρέξτε γρήγορα όλα τα ερωτήματα και αρχίστε να απαντάτε από τα πιο εύκολα για σας.

ΦΥΣΙΚΕΣ ΣΤΑΘΕΡΕΣ

ο αριθμός Avogadro, $N_A, L = 6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

η σταθερά Faraday, $F = 96\,487 \text{ C mol}^{-1}$

σταθερά αερίων $R = 8,314\,510\,(70) \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1} = 0,082 \text{ L atm mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$

μοριακός όγκος αερίου σε STP $V_m = 22,4 \text{ L/mol}$

1 atm = 760 mm Hg

$K_w = 10^{-14} \text{ mol}^2 \text{ L}^{-2}$ στους 25 °C

Σχετικές ατομικές μάζες (ατομικά βάρη):

H = 1	C = 12	O = 16	N = 14
Mg = 24	S = 32	Cl = 35,5	Na = 23
Zn = 65,4	Br = 80	I = 127	Cu = 63,5
Fe = 56	Al = 27	Ti = 48	F = 19
Mn = 55	Cr = 52	K = 39	Ca = 40

1. Το ξίδι του εμπορίου γράφει στην ετικέτα: «περιέχει 4,1% w/w οξικό οξύ» (CH_3COOH , $M_r=60$). Αν η πυκνότητα του ξιδιού είναι 1,01 g/mL, η συγκέντρωση του ξιδιού σε οξικό οξύ είναι:

- A. 0,38 M
- B. 0,69 M
- Γ. 1,10 M
- Δ. 4,10 M

2. Ένα δείγμα αιθανόλης ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$) περιέχει $3,01 \cdot 10^{23}$ άτομα C. Το δείγμα δεν περιέχει:

- A. 0,25 mol ατόμων οξυγόνου.
- B. 0,5 mol ατόμων άνθρακα.
- Γ. 0,25 mol μορίων αιθανόλης.
- Δ. 3 mol ατόμων υδρογόνου.

3. Σε 27 °C και πίεση 0,50 atm η πυκνότητα ενός αέριου υδρογονάνθρακα βρέθηκε 0,89 g/L. Ο υδρογονάνθρακας πιθανό να είναι:

- A. CH_4
- B. C_2H_4
- Γ. C_2H_6
- Δ. C_3H_8

4. Η διαλυτότητα του PbX στο νερό είναι περίπου $3 \cdot 10^{-28}$ mol/L. Ποιος είναι περίπου ο όγκος κορεσμένου διαλύματος PbX που περιέχει συνεχώς 1 ιόν Pb^{2+} , αν το ιόν X^{2-} προέρχεται από ισχυρό οξύ;

- A. 10 L
- B. 25 L
- Γ. 100 L
- Δ. 5500 L

5. Για να διαπιστώσεις αν ένα στερεό είναι K_2S ή KNO_3 πρέπει να τους προσθέσεις υδατικό διάλυμα:

- A. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
- B. $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- Γ. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
- Δ. NaCl

6. Δείγμα ένυδρου θειικού χαλκού ($\text{CuSO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$) έχει μάζα 5,29 g. Όταν απομακρυνθεί το νερό, το άνυδρο άλας έχει μάζα 3,38 g. Η τιμή του x είναι:

- A. 2
- B. 3
- Γ. 4
- Δ. 5

7. Ποια είναι η τελική συγκέντρωση των Cl^- στο μείγμα που προκύπτει με ανάμειξη 25 mL διαλύματος $\text{Na}_2\text{SO}_4(\text{aq})$ 0,1 M με 350 mL διαλύματος $\text{BaCl}_2(\text{aq})$ 0,15 M και μετά αραιωθεί μέχρι το 1,0 L.

- A. 0,051M
- B. 0,105M
- Γ. 0,150M
- Δ. 0,264 M

8. Πόσα mol Al_2O_3 μπορούν να σχηματιστούν όταν αναμειχθούν 0,36 mol αλουμινίου και 0,36 mol οξυγόνου;

- A. 0,12 mol
- B. 0,18 mol
- Γ. 0,28 mol
- Δ. 0,72 mol

9. Το ραδιενεργό ισότοπο ^{64}Cu διασπάται σύμφωνα με την εξίσωση: $^{64}\text{Cu} \rightarrow ^{64}\text{Zn} + \beta$, με χρόνο υποδιπλασιασμού 12,8 ώρες. Ξεκινώντας με 100 g ^{64}Cu , πόσος ^{64}Zn θα παραχθεί σε 25,6 ώρες;

- A. 12,5 g
- B. 50,0 g
- Γ. 75,0 g
- Δ. 100 g

10. Ένα δείγμα αέρα περιέχει περίπου 71% v/v N_2 και 29% v/v O_2 . Ποια είναι η % w/w του δείγματος σε N_2 ;

- A. Μικρότερη από 71%
- B. Μεγαλύτερη από 71%
- Γ. Ίση προς 71%
- Δ. Χρειάζονται περισσότερα δεδομένα.

11. Όταν 50 mL $\text{HCl}(\text{aq})$ 0,1 M αναμειχθούν με 50 mL $\text{NaOH}(\text{aq})$ 0,1 M, η θερμοκρασία του διαλύματος αυξάνεται κατά 3 °C (τα διαλύματα έχουν πυκνότητες περίπου 1 g/mL και ειδική θερμοχωρητικότητα $C=4,2 \text{ J g}^{-1} \text{ K}^{-1}$). Η ΔH εξουδετέρωσης είναι:

- A. +1,26 kJ/mol
- B. -1,26 kJ/mol
- Γ. +2,52.10² kJ/mol
- Δ. -2,52.10² kJ/mol

12. Δίνονται:

$$\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{S}) = -20,6 \text{ kJ/mol},$$

$$\Delta H_f^\circ(\text{Ag}_2\text{S}) = -32,6 \text{ kJ/mol},$$

$$\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}) = -285,8 \text{ kJ/mol}.$$

Η αντίδραση: $2\text{Ag}_2\text{S}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow 4\text{Ag}(\text{s}) + 2\text{H}_2\text{S}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$, έχει ΔH° :

- A. +595,6 kJ
- B. +495,6 kJ
- Γ. +585,6 kJ
- Δ. +485,6 kJ

13. Ποια από τις επόμενες μεταβολές **δεν** αυξάνει τη σταθερά ταχύτητας μιας αντίδρασης;

- A. Ελάττωση της E_a .
- B. Αύξηση της θερμοκρασίας.
- Γ. Προσθήκη καταλύτη.
- Δ. Αύξηση της συγκέντρωσης των αντιδρώντων.

14. Δίνεται η αντίδραση $A(g) + 2B(g) \rightarrow \Gamma(g)$. Από τα επόμενα πειραματικά δεδομένα,

	$[A]/\text{mol L}^{-1}$	$[B]/\text{mol L}^{-1}$	$v/\text{mol L}^{-1}\text{ s}^{-1}$
1	0,10	1,0	0,035
2	0,10	4,0	0,070
3	0,20	1,0	0,140
4	0,10	16	0,140

προκύπτει ότι τάξη της αντίδρασης ως προς A και B είναι, αντίστοιχα:

- A. 2 και 1
- B. 2 και 2
- Γ. 1 και 2
- Δ. 2 και 0,5

15. Μια αντίδραση έχει $\Delta H = -75\text{ kJ}$ και ενέργεια ενεργοποίησης 40 kJ . Ένας καταλύτης υποβιβάζει την ενέργεια ενεργοποίησης κατά 15 kJ . Ποια είναι η ενέργεια ενεργοποίησης της αντίθετης αντίδρασης παρουσία αυτού του καταλύτη;

- A. 25 kJ
- B. 60 kJ
- Γ. 90 kJ
- Δ. 100 kJ

16. Η αντίδραση $A(g) \rightarrow B(g) + \Gamma(g)$ είναι μηδενικής τάξης και έχει σταθερά ταχύτητας k . Αν η αρχική συγκέντρωση του A είναι $[A]_0$ και μετά χρόνο t είναι $[A]_t$, τότε ισχύει ότι:

- A. $[A]_t / [A]_0 = k t$
- B. $[A]_t - [A]_0 = k t$
- Γ. $[A]_0 - [A]_t = k t$
- Δ. $[A]_t = k t$

17. Για την αντίδραση: $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$, ισχύει ότι:

- A. $K_c = K_p (RT)^2$
- B. $K_c = K_p (RT)$
- Γ. $K_c = K_p (RT)^{-1}$
- Δ. $K_c = K_p (RT)^{-2}$

18. Η αντίδραση: $\text{Ag}_2\text{CO}_3(\text{s}) \rightleftharpoons \text{Ag}_2\text{O}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$, έχει σταθερά ισορροπίας $K_p = 0,15 \text{ atm}$ στους 25°C και $K_p = 0,30 \text{ atm}$ στους 100°C . Ποια από τις επόμενες προτάσεις είναι σωστή;

- A. Η προσθήκη $\text{Ag}_2\text{CO}_3(\text{s})$ στη θέση ισορροπίας μετατοπίζει την ισορροπία δεξιά.
- B. Η αντίθετη αντίδραση είναι εξώθερμη.
- Γ. Η αύξηση της πίεσης του $\text{CO}_2(\text{g})$ στο δοχείο μετατοπίζει την ισορροπία δεξιά.
- Δ. Η ποσότητα του $\text{CO}_2(\text{g})$ στο δοχείο θα είναι διπλάσια στους 100°C απ' ότι στους 25°C .

19. Δίνεται η αντίδραση: $\text{A}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{B}(\text{g})$ με $K_p=2 \text{ atm}$. Αν τοποθετηθεί ουσία A σε δοχείο με πίεση 1 atm και θερμοκρασία 298 K, η μερική πίεση του A, μετά την αποκατάσταση της ισορροπίας είναι:

- A. 0,25 atm
- B. 0,50 atm
- Γ. 0,67 atm
- Δ. 1,0 atm

20. Σε δοχείο 1L εισάγονται 0,1 mol O_2 και 0,1 mol SO_3 , οπότε αποκαθίσταται η ισορροπία: $2 \text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{SO}_3(\text{g})$. Ποια από τις επόμενες σχέσεις είναι σωστή στην ισορροπία;

- A. $[\text{SO}_2] = [\text{O}_2] = [\text{SO}_3]$
- B. $[\text{O}_2] < [\text{SO}_3]$
- Γ. $[\text{SO}_3] < [\text{O}_2]$
- Δ. $[\text{O}_2] = 2[\text{SO}_3]$

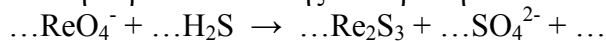
21. Ο αριθμός οξείδωσης του Pt στην ένωση $\text{K}[\text{Pt}(\text{NH}_3)\text{Cl}_5]$ είναι:

- A. 0
- B. +1
- Γ. +2
- Δ. +4

22. Τα προϊόντα της αντίδρασης $\text{NH}_3 + \text{Cl}_2 \rightarrow \dots$, είναι:

- A. NH_4Cl
- B. $\text{N}_2 + \text{HCl}$
- Γ. $\text{N}_2 + \text{NH}_4\text{Cl}$
- Δ. $\text{NCl}_3 + \text{H}_2$

23. Δίνεται η παρακάτω ατελής αντίδραση:



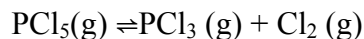
Πόσα mol H_2S αντιδρούν με 1 mol ReO_4^- ;

- A. 0,5
- B. 1
- Γ. 2
- Δ. 4

24. Ποια από τις επόμενες ενώσεις έχει μεγαλύτερη τάση ατμών:
- A. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
 B. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_3$
 Γ. CH_3OCH_3
 Δ. CH_3COOH
25. Ποια από τις επόμενες προτάσεις είναι σωστή;
- A. Μια ένωση του τύπου C_5H_{12} μπορεί να είναι κυκλική
 B. Μια ένωση του τύπου C_5H_{10} δεν μπορεί να είναι κορεσμένη
 Γ. Ο μοριακός τύπος αλκινίου που περιέχει 10% w/w υδρογόνο είναι C_3H_4 .
 Δ. Ακόρεστη ονομάζεται η οργανική ένωση που περιέχει ένα τουλάχιστον διπλό ή τριπλό δεσμό.
26. Το σωστό όνομα της ένωσης: $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}_2$, είναι:
- A. 4,5,5-τριμεθυλο-1-πεντένιο
 B. 4-μεθυλο-4-ισοπροπυλο-1-βουτένιο
 Γ. 4,5-διμεθυλο-1-εξένιο
 Δ. 2,3-διμεθυλο-5-εξένιο
27. Ποιο από τα επόμενα δεν είναι ισομερές του $\text{C}_5\text{H}_{11}\text{Br}$;
- A. 1-βρωμο-2,2-διμεθυλοπροπάνιο
 B. 1-βρωμο-3-μεθυλοβουτάνιο
 Γ. 2-βρωμο-3-μεθυλοβουτάνιο
 Δ. 2-βρωμο-2-μεθυλοπεντάνιο
28. Το κύριο προϊόν της αντίδρασης που γίνεται σε όξινο περιβάλλον, παρουσία HgSO_4 : $\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \dots$, είναι:
- A. $\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$
 B. $\text{H}_2\text{C}=\text{C}(\text{OH})-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{OH})-\text{CH}_3$
 Γ. $\text{H}_3\text{C}-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$
 Δ. $\text{O}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}_2$
29. Ποια από τις επόμενες ενώσεις αντιδρά με NaHCO_3 και ελευθερώνει αέριο;
- A. HCOOH
 B. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$
 Γ. CH_3OH
 Δ. $\text{HC}\equiv\text{CH}$
30. Το προπίνιο όταν διαβιβαστεί
- A. σε υδατικό διάλυμα KOH σχηματίζει άλας $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CK}$
 B. σε αμμωνιακό υδατικό διάλυμα CuCl σχηματίζει άλας $\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCu}$
 Γ. σε υδατικό διάλυμα θειικού οξέος σχηματίζει προπανάλη
 Δ. σε HBr σχηματίζει $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBr}_2$

ΑΣΚΗΣΗ 1

Δοχείο εφοδιασμένο με έμβολο και στρόφιγγα περιέχει, στους 250 °C και σε πίεση 1 atm, 0,4 mol PCl₅, 0,6 mol PCl₃ και 0,2 mol Cl₂, σε ισορροπία.

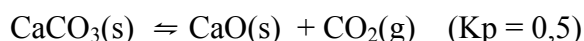


(α) Να υπολογιστεί η K_p της αντίδρασης,

(β) Με διατήρηση της πίεσης και της θερμοκρασίας σταθερής, εισάγουμε στο δοχείο 1 mol He. Να βρεθούν οι ποσότητες (mol) των συστατικών του συστήματος στη νέα θέση ισορροπίας.

ΑΣΚΗΣΗ 2

Σε δοχείο όγκου 20 L εισάγονται 1 mol CaCO₃ και 1 mol C και θερμαίνονται στους 727°C.



Να βρεθούν:

(α) τα mol όλων των συστατικών στο δοχείο μετά την αποκατάσταση των προηγούμενων ισορροπιών, στους 727°C .

(β) η ολική πίεση του μείγματος.

ΑΣΚΗΣΗ 3

Σε γυάλινο δοχείο όγκου 22,4 L, που περιέχει αέρα (80 % N₂ v/v και 20 % O₂ v/v) σε STP, εισάγουμε σύρμα τριψίματος κουζίνας από σίδηρο 16,8 g. Με τη βοήθεια δύο ηλεκτροδίων παράγουμε ηλεκτρικό τόξο και το σύρμα αναφλέγεται. Διακόπτουμε την ανάφλεξη και παρατηρούμε ότι το σύρμα έχει καεί μερικώς προς οξείδιο σιδήρου(III). Η πίεση εντός του δοχείου έγινε 0,85 atm σε θερμοκρασία 273K.

(α) Υπολογίστε τη μάζα του σύρματος που κάηκε.

Εξάγουμε το σύρμα καμένο κι άκαυτο και το διαλύουμε σε 1000 mL υδατικού διαλύματος HCl 1 M.

(β) Υπολογίστε τον όγκο του αερίου που εκλύεται σε STP.

Το διάλυμα που προκύπτει το αραιώνουμε με νερό μέχρις όγκου 2 L.

(γ) Υπολογίστε τη συγκέντρωση HCl του αραιωμένου διαλύματος.

Από το διάλυμα των 2 L παίρνουμε 600 mL, στα οποία προσθέτουμε με προχοΐδα διάλυμα K₂Cr₂O₇ συγκέντρωσης 0,1 M, μέχρι να ολοκληρωθεί πλήρως η οξείδωση του μετάλλου.

(δ) Πόσα mL διαλύματος K₂Cr₂O₇ απαιτήθηκαν;

ΦΥΛΛΟ ΑΠΑΝΤΗΣΕΩΝ Β' Λυκείου
1ου ΜΕΡΟΥΣ ΚΑΙ ΒΑΘΜΟΛΟΓΙΑΣ

1ο ΜΕΡΟΣ: Ερωτήσεις Πολλαπλής Επιλογής

1	7	13	19	25
2	8	14	20	26
3	9	15	21	27
4	10	16	22	28
5	11	17	23	29
6	12	18	24	30

ΕΝΩΣΗ ΕΛΛΗΝΩΝ ΧΗΜΙΚΩΝ τηλ. 210-38 21 524

Χώρος μόνο για τους Βαθμολογητές Β' Λυκείου
24ου ΠΔΜΧ (20-03-2010)

Επώνυμο - Όνομα βαθμολογητή:
Σχολείο - τηλέφωνο:

1ο ΜΕΡΟΣ: Ερωτήσεις πολλαπλής επιλογής

Ορθές απαντήσεις x 2 = = / 60 βαθμοί

2ο ΜΕΡΟΣ: Προβλήματα

1. /16
2. /16
3. /18

ΣΥΝΟΛΟ: /40

ΤΕΛΙΚΟΣ ΒΑΘΜΟΣ : /100

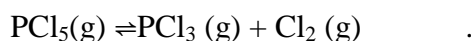
ΦΥΛΛΟ ΑΠΑΝΤΗΣΕΩΝ Β' Λυκείου

1ο ΜΕΡΟΣ: Ερωτήσεις Πολλαπλής Επιλογής

1 Β	7 Β	13 Δ	19 Β	25 Γ
2 Δ	8 Β	14 Δ	20 Γ	26 Γ
3 Δ	9 Γ	15 Δ	21 Δ	27 Δ
4 Δ	10 Α	16 Γ	22 Γ	28 Γ
5 Γ	11 Δ	17 Α	23 Γ	29 Α
6 Δ	12 Α	18 Β	24 Γ	30 Β

2^ο ΜΕΡΟΣ

Άσκηση 1 α) Γράφουμε την ισορροπία και τα mol σε αυτήν



Αρχική ισορροπία: n/mol : 0,4 0,6 0,2

Εφαρμόζουμε το νόμο ισορροπίας:

$$K_p = p_{\text{Cl}_2} p_{\text{PCl}_3} / p_{\text{PCl}_5} = n_{\text{Cl}_2} n_{\text{PCl}_3} / n_{\text{PCl}_5} (RTV^{-1}) = 0,3 R T / V \quad V = 0,3 R T / K_p \quad (1)$$

$$n_{\text{ολ}} = n_{\text{Cl}_2} + n_{\text{PCl}_3} + n_{\text{PCl}_5} = 0,4 + 0,6 + 0,2 = 1,2 \text{ mol και } p_{\text{ολ}} = 1 \text{ atm}$$

$$p_{\text{ολ}} = n_{\text{ολ}} R T / V \quad \text{ή } 1 = 1,2 R T / V \quad \text{ή } V = 1,2 R T \quad (2)$$

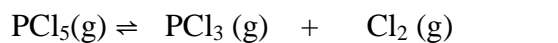
Από τις (1) και τις (2) $K_p = 0,3 / 1,2 \text{ atm} = 0,25 \text{ atm}$

$K_p = 0,25 \text{ atm}$

(ΜΟΝΑΔΕΣ 6)

β)

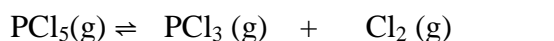
Όταν προσθέτουμε ιδανικό αέριο το έμβολο εκτονώνεται, ο όγκος μεγαλώνει, οπότε η ισορροπία μετατοπίζεται από το PCl_5 προς τα PCl_3 και Cl_2 , οπότε στη νέα ισορροπία θα έχουμε:



Νέα ισορροπία: n/mol : 0,4 - X 0,6+X 0,2 + X

$$K_p V / R T = (0,6+X)(0,2+X) / 0,4-X \quad (3) \quad \text{και } 1 \text{ atm } V = (2,2+X) RT \quad (4)$$

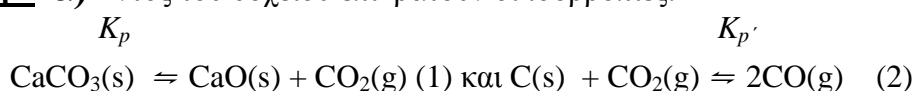
(3)/(4) $\rightarrow 5X^2 + 5X - 0,4 = 0$ και η θετική λύση της δευτεροβάθμιας εξίσωσης, η οποία έχει σημασία έχει τιμή $X = 0,07$. Οπότε τα mol στην ισορροπία είναι:



Νέα ισορροπία: n/mol : 0,33 0,67 0,27

ΜΟΝΑΔΕΣ 10

Άσκηση 2 α) Εντός του δοχείου επικρατούν οι ισορροπίες:



n_0/mol	1	0	0		1	X	0
$\Delta n/\text{mol}$	-X	X	X		-Ψ	-Ψ	2Ψ
$n_{\text{τελ.}}/\text{mol}$	1-X	X	X-Ψ		1-Ψ	X-Ψ	2Ψ

Για την (1) ισορροπία:

$$K_p = p_{\text{CO}_2} = (X-\Psi) R T V^{-1}$$

$$\text{ή } 0,5 \text{ atm } 20 \text{ L} = (X-\Psi) \text{ mol } 0,082 \text{ L atm mol}^{-1} \text{ K}^{-1} 1000 \text{ K}$$

$$X-\Psi = 10/82 \quad (3) \quad \text{Από τη (2) ισορροπία: } K_p' = p_{\text{CO}}^2 / p_{\text{CO}_2}$$

$$\text{ή } 2 = 4\Psi^2 (0,082 \cdot 1000)^2 / 0,5 \cdot 20^2 \quad \text{και } \Psi = 10/\beta 2 \quad \text{και } X-\Psi = 10/82 \quad \text{ή } X = 20/82$$

$$\text{άρα } n_{\text{CO}_2}/\text{mol} = 10/82 \quad n_{\text{CO}}/\text{mol} = 20/82 \quad n_{\text{C}}/\text{mol} = 72/82$$

$$n_{\text{CaCO}_3}/\text{mol} = 62/82 \quad n_{\text{CaO}}/\text{mol} = 20/82$$

12 ΜΟΝΑΔΕΣ

β) Εφόσον η μερική πίεση του διοξειδίου του άνθρακα είναι 0,5 atm και η αναλογία mol των αερίων είναι και αναλογία μερικών πιέσεων, άρα η $p_{\text{CO}} = 1 \text{ atm}$ και η ολική $p_{\text{ολ.}} = (0,5 + 1) \text{ atm} = 1,5 \text{ atm}$.

4 ΜΟΝΑΔΕΣ

Άσκηση 3^η

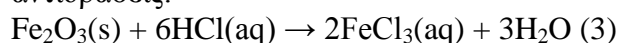
α) Εντός του δοχείου υπάρχει 1 mol αέρα (συνθήκες κανονικές STP) και από την κατ' όγκο σύσταση συμπεραίνουμε ότι υπάρχουν 0,20 mol O₂ και 0,80 mol N₂. Μετά την ανάφλεξη του σύρματος η πίεση γίνεται από 1 atm 0,85 atm, δηλαδή έχουμε μείωση κατά 0,15 atm όσα και τα mol O₂ που αντέδρασαν (στις ίδιες συνθήκες πίεσης και θερμοκρασίας η αναλογία πιέσεων είναι και αναλογία mol) και μετατράπηκαν σε στερεό Fe₂O₃. Η αντίδραση είναι: $2\text{Fe}(\text{s}) + 3/2\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3(\text{s}) \quad (1)$

Από την (1) παρατηρούμε ότι τα 0,15 mol O₂ αντιδρούν με 0,20 mol Fe και παράγουν 0,1 mol Fe₂O₃. Τα mol Fe είναι συνολικά $16,8 \text{ g} / 56 \text{ g mol}^{-1} = 0,3 \text{ mol}$.

Άρα κάηκαν 0,20 mol Fe ή $0,2 \cdot 56 = 11,2 \text{ g}$.

ΜΟΝΑΔΕΣ 5

β) Προσθέτοντας το σύρμα σε διάλυμα υδροχλωρικού οξέος γίνονται δύο αντιδράσεις:



$$-0,10 \text{ mol} \quad -0,60 \text{ mol} \quad 0,2 \text{ mol}$$



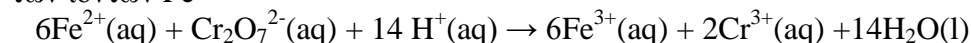
$$-0,1 \text{ mol} \quad -0,2 \text{ mol} \quad 0,2 \text{ mol} \quad 0,1 \text{ mol υδρογόνου ή } 2,24 \text{ L mol (STP)} \quad (4)$$

ΜΟΝΑΔΕΣ 5

γ) Από το διάλυμα HCl 1 M, δηλαδή ένα λίτρο που περιέχει 1 mol HCl, αντέδρασαν (βλέπε αντιδράσεις 3 και 4) συνολικά $0,6+0,2=0,8 \text{ mol HCl}$, άρα απέμειναν στο διάλυμα 0,2 mol HCl όσα και στο αραιωμένο των 2 L. Άρα το αραιωμένο διάλυμα έχει συγκέντρωση $c = 0,10 \text{ M}$.

ΜΟΝΑΔΕΣ 4

δ) Τα 600 mL αραιωμένου δ/τος περιέχουν $0,6 \cdot 0,2/2$ ή 0,06 mol FeCl₂. Η οξειδωση των ιόντων Fe²⁺



$$-0,06 \text{ mol} \quad -0,01 \text{ mol τα οποία περιέχονται σε } 100 \text{ mL δ/τος } 0,1 \text{ M Cr}_2\text{O}_7^{2-}$$

ΜΟΝΑΔΕΣ 4