

ΠΑΡΟΡΑΜΑΤΑ

για το βιβλίο **ΧΗΜΕΙΑ Γ' ΓΕΝΙΚΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ Α' ΤΟΜΟΣ**

Ομάδας Προσανατολισμού Θετικών Σπουδών

ΣΠΥΡΟΣ ΜΙΧΕΛΗΣ, ΔΙΚΑΙΑ ΜΙΧΕΛΗ

ISBN 978-960-16-8358-4 (BKM 12358)

Σελ. 91	2η σειρά διάλυμα (Δ2), χωρίς	να γραφτεί	διάλυμα (Δ1), χωρίς
Σελ. 109	άσκηση 1.3.77 ουρίας (NH ₂ CONH ₂) 1,44% w/w	να συμπληρωθεί να γραφτεί	ουρίας (NH ₂ CONH ₂) 0,1 M 1% w/w
Σελ. 111	άσκηση 1.3.84 σε 1115,6 g νερού	να γραφτεί	σε 1151,6 g νερού
Σελ. 111	άσκηση 1.3.92 M_r = 31 1,2 g/mL	να γραφτεί να συμπληρωθεί	A_r = 31 1,2 g/ml και όγκου 1 L.
Σελ. 163	ερώτηση 2.2.15 β. 4 g H ₂ O _(g) ii. 316 kJ	να γραφτεί	β. 4 g H ₂ O _(g) ii. 31 kJ
Σελ. 176	εφαρμογή 2.3.17 εκλύονται 4,84 kJ.	να γραφτεί	εκλύονται 48,4 kJ.
Σελ. 177	εφαρμογή 2.3.14 περιεκτικότητας 2 M με	να γραφτεί	περιεκτικότητας 0,2 M με
Σελ. 207	άσκηση 2.3.153 την κατάλληλη ποσότητα	να γραφτεί	την ίδια ποσότητα
Σελ. 227	άσκηση 2.5.6 ΔH = -70,9 kJ	να γραφτεί	ΔH = -70,9 kcal
Σελ. 227	άσκηση 2.5.8 ατελή καύση 4 g C	να γραφτεί	ατελή καύση 3 g C
Σελ. 326	10η σειρά H_{2(g)}	να γραφτεί	I_{2(g)}
Σελ. 343	ερώτηση 3.3.62 8,1 · 10⁻³ / 4,05 · 10⁻²	να γραφτεί	3,6 · 10⁻³ / 1,8 · 10⁻²
Σελ. 344	ερώτηση 3.3.65 NO₂ + CO₂ → NO + CO	να γραφτεί	NO₂ + CO → NO + CO₂
Σελ. 377	άσκηση 3.4.61 → 3NH₃	να γραφτεί	→ 2NH₃
Σελ. 381	άσκηση 3.5.4 k = 0,5 5 mol⁻² · L² · s⁻¹	να γραφτεί	k = 0,5 mol⁻² · L² · s⁻¹

Σελ. 390 άσκηση 3.5.39 διάγραμμα υ - [B]	να γραφτεί	από c_0 σε 0
Σελ. 391 άσκηση 3.5.43 20 min	να γραφτεί	20 s
Σελ. 394 άσκηση 3.5.53 όγκου 1 L	να γραφτεί	όγκου 10 L
Σελ. 531 9η σειρά από κάτω περίσσεια αντιδρώντος A .	να γραφτεί	περίσσεια αντιδρώντος B .
Σελ. 555 άσκηση 4.4.83 σχηματίζεται HI	να γραφτεί	σχηματίζεται NO
Σελ. 607 άσκηση 4.5.77 σχηματίζεται HI	να γραφτεί	σχηματίζεται NO
Σελ. 613 άσκηση 4.5.116 β.	να συμπληρωθεί	Τελικά έχουμε 3 mol H₂O
Σελ. 616 1η σειρά από πάνω $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow$	να γραφτεί	$\text{CH}_4 + \mathbf{3/2O}_2 \rightarrow$
Σελ. 617 άσκηση 4.5.132 γ. . . ελαττώνουμε τη	να γραφτεί	γ. . . αυξάνουμε τη
Σελ. 651 άσκηση 1.3.107 $\text{P} = \mathbf{1,23}$ atm.	να γραφτεί	$\text{P} = \mathbf{3,69}$ atm.
Σελ. 651 1ο διαγώνισμα 3. α. ii.	να γραφτεί	αντίθετα η σειρά αύξησης
Σελ. 653 ερώτηση 2.1.10 είναι η γ .	να γραφτεί	είναι η δ .
Σελ. 687 άσκηση 2.4.38 $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_v + \mathbf{5vO}_2 \rightarrow$	να γραφτεί	$(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_v + \mathbf{6vO}_2 \rightarrow$
Σελ. 687 άσκηση 2.4.41 $\text{C}_v\text{H}_{2v}\text{O}_2 +$	να γραφτεί	$\text{C}_v\text{H}_{2v+2} +$
Σελ. 693 1ο διαγώνισμα Θέμα 3ο 3. Σχηματίζονται 24 g NO .	να γραφτεί	3. Σχηματίζονται 6 g NO .
Σελ. 693 2ο διαγώνισμα Θέμα 3ο $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_v + \mathbf{5vO}_2 \rightarrow$	να γραφτεί	$(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_v + \mathbf{6vO}_2 \rightarrow$
Σελ. 695 άσκηση 3.1.45 Η σωστή απάντηση είναι η δ .	να γραφτεί	Η σωστή απάντηση είναι η α
Σελ. 701 άσκηση 3.2.71 των συγκεντρώσεων των αντιδρώντων	να γραφτεί	της συγκέντρωσης του CO₂

Σελ. 701 άσκηση 3.2.77			
γ. ii. $E_{a2} = 120 \text{ kJ}$.	να γραφτεί	γ. ii. $E_{a2} = 240 \text{ kJ}$.	
Σελ. 702 ερώτηση 3.3.17			
γ. Σ .	να γραφτεί	γ. Λ .	
Σελ. 703 ερώτηση 3.3.39			
α. 40₀ .	να γραφτεί	α. 0,250₀ .	
Σελ. 705 ερώτηση 3.3.67			
$\Delta n_{\text{αερίων}} = (1+2) - 2 = 1 > 0$	να γραφτεί	$\Delta n_{\text{αερίων}} = 2 - (1+2) = -1 < 0$	
αυξάνεται/αυξάνεται		μειώνεται/μειώνεται	
Σελ. 721 άσκηση 3.5.11			
Η σωστή απάντηση είναι η δ .	να γραφτεί	Η σωστή απάντηση είναι η α .	
Σελ. 726 άσκηση 3.5.42			
γ. ii. $8 \cdot 10^{-2}$	να γραφτεί	γ. ii. $4 \cdot 10^{-2}$	
Σελ. 727 άσκηση 3.5.45			
0,2 mol/(L · s) και 0,1 mol/(L · s)	να γραφτεί	0,1 mol/(L · min) και 0,05 mol/(L · min)	
Σελ. 728 άσκηση 3.5.53			
4 M A και 4 M B ... $\omega = 1$,	να γραφτεί	0,4 M A και 0,4 M B ... $\omega = 0,1$,	
Σελ. 731 1ο διαγώνισμα Θέμα 2ο			
Σ	να γραφτεί	β. Λ	
Σελ. 736 ερώτηση 4.2.14			
γ. iii .	να γραφτεί	γ. iv. δ. iii .	
Σελ. 736 ερώτηση 4.2.15			
γ. ii .	να γραφτεί	γ. i .	
Σελ. 738 ερώτηση 4.3.28			
Η σωστή απάντηση είναι η α .	να γραφτεί	Η σωστή απάντηση είναι η δ .	
Σελ. 738 ερώτηση 4.3.34			
Η σωστή απάντηση είναι η α .	να γραφτεί	Η σωστή απάντηση είναι η β .	
Σελ. 738 ερώτηση 4.3.36			
ε. i .	να γραφτεί	ε. iii .	
Σελ. 742 ερώτηση 4.3.112			
β. ... ii. προς τα δεξιά (ενδόθερμη) .	να γραφτεί	β. ... ii. προς τα αριστερά (εξώθερμη) .	
Σελ. 755 άσκηση 4.4.57			
β. ... 3,2 mol ... 32% v/v ...	να γραφτεί	β. ... 0,4 mol ... 4% v/v ...	
Σελ. 760 άσκηση 4.4.76			
α. ii. 1/3, 1/3, 1/3, 2/3	να γραφτεί	α. ii. 2/3, 2/3, 4/3, 4/3	

Σελ. 762 άσκηση 4.4.83	$x = 2,4 \text{ mol} \dots$ Άρα 2,4 mol να γραφτεί	$x = 4 \text{ mol} \dots$ Άρα 4 mol
Σελ. 765 άσκηση 4.4.95	γ. ... iii. $K_c = 0,25$. να γραφτεί	γ. ... iii. $K_c = 1,5$.
Σελ. 781 άσκηση 4.5.40	β. ... 6 mol ... H_2 ... 60% να γραφτεί	β. ... 5,4 mol ... I_2 ... 66,7%
Σελ. 738 ερώτηση 4.3.36	ε. i. να γραφτεί	ε. iii.
Σελ. 800 άσκηση 4.5.92	βρίσκουμε $\omega = 1 \text{ mol} \dots$ να γραφτεί	βρίσκουμε $\omega = 4 \text{ mol} \dots$
Σελ. 808 άσκηση 4.5.133	$\lambda = 0,5 \text{ mol} \dots V = 75 \text{ L}$. να γραφτεί	$\lambda = 1 \text{ mol} \dots V = 150 \text{ L}$.
Σελ. 810 4ο διαγώνισμα Θέμα 3ο	βρίσκουμε: $K_c = 4/V_1 (2)$. να γραφτεί	βρίσκουμε: $K_c = 6/V_1 (2)$.