

Χημεία Γ' Γενικού Λυκείου, ομάδας προσανατολισμού θετικών σπουδών  
Κριτήρια αξιολόγησης  
ΠΑΡΟΡΑΜΑΤΑ - ΔΙΟΡΘΩΣΕΙΣ

Σελίδα	Σειρά	Λάθος διατύπωση	Σωστή διατύπωση
12	17	ε.. πενταπλάσια εντροπία	ε.. πενταπλάσια ενθαλπία
19	2	$A_{2(g)} + 3B_{2(g)} \rightleftharpoons 2AB_{3(g)}$	$A_{2(g)} + 2B_{2(g)} \rightleftharpoons 2AB_{2(g)}$
43	16	.. διαλύματος NaBr 0,2 M ..	.. διαλύματος NaB 0,2 M ..
75	6	A1. ..οργανικές ενώσεις, σ δεσμούς ..έχει μόνο η ένωση :	A1. ..οργανικές ενώσεις, μόνο σ δεσμούς ..έχει η ένωση :
83	14	δ. ..και προσθήκη OH <sup>-</sup>	δ. ..και προσθήκη H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>
84	4 <small>προ τέλους</small>	(θ = σταθερή)	(θ ≠ σταθερή)
90	3 9 <small>προ τέλους</small> 2 <small>προ τέλους</small>	.. με ταχύτητα 5·10 <sup>-3</sup> M  Αλκυλοβρομίδιο RBr (B)  σε 3 L διαλύματος .. κατά 1;	.. με ταχύτητα 5·10 <sup>-3</sup> M·s <sup>-1</sup>  Αλκυλοβρομίδιο (B)  (να διαγραφεί) κατά 5,5 ;
94	11	A3. ... α. NH <sub>4</sub> OH / NH <sub>4</sub> Cl	A3. ... α. NH <sub>4</sub> CN / NH <sub>4</sub> Cl
99	6	B ← Na Z	B ← Na (διαγραφή του Z)
109	1 <small>προ τέλους</small>		(Τα στοιχεία Α,Β,Γ έχουν τους μικρότερους δυνατούς ατομικούς αριθμούς)
117	6	α. ..C <sub>3</sub> NH <sub>2</sub> +.. → C <sub>3</sub> NH <sub>3</sub> <sup>+</sup> Cl <sup>-</sup>	α. .. CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub> + .. → CH <sub>3</sub> NH <sub>3</sub> <sup>+</sup> Cl <sup>-</sup>
113	9	β. .. τότε pH < K <sub>a(HΔ)</sub> - 1	β. .. τότε pH < pK <sub>a(HΔ)</sub> - 1
132	15	δ. ....	(να προστεθεί) (K <sub>a</sub> = 10 <sup>-5</sup> M)
145	10 <small>προ τέλους</small>	αντέδρασαν x mol O <sub>2</sub> .	αντέδρασαν x mol B <sub>(g)</sub> .
150	15	τελικές Χ.Ι. 6 - x    2x	τελικές Χ.Ι. 6 - x    2x - 2y
184	4 <small>προ τέλους</small>	Δ2. [H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> ] = 2·10 <sup>-14</sup> M	Δ2. [H <sub>3</sub> O <sup>+</sup> ] = 2·10 <sup>-4</sup> M
186	3 <small>προ τέλους</small> 2 <small>προ τέλους</small>	3I <sub>2</sub> + 4NaOH 3NaI + 3H <sub>2</sub> O	4I <sub>2</sub> + 6NaOH 5NaI + 5H <sub>2</sub> O