

ΧΗΜΕΙΑ Γ΄ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ
Απαντήσεις στις ερωτήσεις και ασκήσεις

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 1

- 1.1. β
1.2. β
1.3. α
1.4. β
1.5. δ
1.6. γ
1.7. δ
1.8. β
1.9. β
1.10. α. $H_2 + F_2 \rightarrow 2HF$
β. $C_2H_4 + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 2H_2O$
γ. $2HCl + Mg \rightarrow MgCl_2 + H_2$
δ. $H_2S + 2NaOH \rightarrow Na_2S + 2H_2O$

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 2

- 2.1. 1. Σ (βλ. παράγραφο 2.2.1 Παραδείγματα 1,2,3,4)
2. Σ (βλ. παράγραφο 2.2.1 Παραδείγματα 1,2,3,4)
3. Λ (βλ. παράγραφο 2.2.1 Παραδείγματα 1,2,3,4)
4. Σ (βλ. παράγραφο 2.2.1 Παραδείγματα 1,2,3,4)
2.2. β
2.3. β
2.4. β
2.5. δ
2.6. γ
2.7. β
2.8. δ
2.9. 1. β 2. δ 3. γ 4. α
2.10. α. Λ β. Σ γ. Λ δ. Σ ε. Σ στ. Λ ζ. Σ η. Σ

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 3

- 3.1. 1. Λ 2. Λ 3. Λ 4. Σ 5. Λ 6. Σ
3.2. γ
3.3. α
3.4. δ
3.5. γ
3.6. β
3.7. δ
3.8. β
3.9. β
3.10. α
3.11. γ

- 3.12. Α Κ(2) Λ(8) Μ(2)
Γ Ομάδα 18η Περίοδος 3η
Δ Ομάδα 17η Περίοδος 3η
Ε Κ(2) Λ(1)

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 4

- 4.1. βλέπε παρ. 4.2.1.2.
α. $C_2H_6 + 7/2 O_2 \rightarrow 2CO_2 + 3H_2O$
β. $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$
γ. $C + O_2 \rightarrow CO_2$
4.2. α. 2 β. 4 γ. 5
4.3. α. 12 β. 10 γ. 8
4.4. α
4.5. γ
4.6. β
4.7. α
4.8. δ
4.9. 1. Σ 2. Σ 3. Σ 4. Λ 5. Σ 6. Λ
4.10. 1. γ 2. α 3. β
4.11. γ
4.12. α. ενζύμων, αλκοολική
β. γαλακτική, ζύμωση
γ. οξική
4.13. βλ.4.4.1 Δράση της αιθανόλης στον ανθρώπινο οργανισμό σελ.58
4.14. 1. Σ 2. Σ 3. Λ 4. Σ 5. Λ 6. Σ 7. Σ 8. Σ 9. Σ

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 5

- 5.1. βλέπε παρ.5.1.4.
5.2. βλέπε παρ.5.1.1.
5.3. βλέπε παρ.5.1.3., 5.1.4.
5.4. βλέπε παρ.5.1.3. α. έκλυση αερίου (CO_2) β. έκλυση αερίου (H_2)
5.5. α. H_2 β. CO_2
5.6. όχι, αντίδραση μετάλλου με οξύ
5.7. βλέπε παρ.5.2.3.
5.8. βλέπε παρ.5.2.1.
5.9. OH^- βλέπε παρ.5.2.3.
5.10. α. βλέπε παρ.5.3.
β. ι) με πηχάμετρο ιι) με πηχαμετρικό χαρτί
5.11. βλέπε παρ.5.4.
5.12. οξύ, βάση
5.13. όξινα β, βασικά γ, ε, ουδέτερα α, δ.
5.14. α. θα αυξηθεί β. θα αυξηθεί
5.15. α. θα μειωθεί β. θα μειωθεί

- 5.16. α. όξινο, β. βασικό
5.17. α
5.18. α (βλέπε παρ.5.1.3)
5.19. α. κίτρινο
β. έκλυση αερίου H_2
γ. χαπάκι με $Mg(OH)_2$ (βλέπε παρ.5.4. και 5.5.1.)
5.20. β
5.21. δ
5.22. β
5.23. α
5.24. α
5.25. γ
5.26. γ
5.27. δ
5.28. α
5.29. α. προσθήκη δείκτη
β. μέτρηση pH με πεχάμετρο ή με πεχαμετρικό χαρτί
5.30. βλέπε παρ. 5.3
5.31. α. αυξηθεί, όξινο β. ελαττωθεί, βασικό
5.32. α. διάλυμα Α β. διάλυμα Β
5.33. 1. Λ 2. Λ 3. Λ 4. Λ 5. Λ 6. Σ 7. Σ 8. Λ 9. Λ 10. Σ
11. Λ 12. Σ 13. Σ 14. Σ 15. Λ
5.34. α. 2 β. 2
5.35. α. Σ β. Λ γ. Σ δ. Σ
5.36. Βλ. παράγραφο 5.5.1 α, β, γ.
5.37. Βλ. παράγραφο 5.5.4.
5.38. α. όξινο
β. πεχάμετρο, πεχαμετρικό χαρτί
γ. Βλ. παράγραφο 5.5.7

- 5.39. Βλ. παράγραφο 5.5.6.
5.40. β
5.41. α
5.42. α
5.43. α
5.44. β
5.45. α
5.46. β
5.47. γ
5.48. γ
5.49. δ
5.50. β
5.51. β
5.52. γ
5.53. α. Σ β. Σ γ. Λ δ. Λ ε. Σ στ. Σ ζ. Σ η. Λ
5.54. Βλ. Γνωρίζεις ότι... σελίδα 102

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 6

- 6.1. α
6.2. α
6.3. β
6.4. α
6.5. β
6.6. γ
6.7. 1. γ 2. δ 3. ε 4. α
6.8. α. Λ β. Σ γ. Λ δ. Σ ε. Σ στ. Λ ζ. Λ η. Λ θ. Λ
ι. Λ