

Απαντήσεις για χημεία γ γυμνασίου 2-2-14

Θέμα 1^ο

1) Α-iv, Β-iii, Γ-iv, Δ-iii, Ε-ii

2) CH₄-αλκάνιο, Cl-αλογόνο, K-αλκάλιο, He-ευγενές αέριο, Hg-μέταλλο

Θέμα 2^ο

1) Α-Σ, Β-Λ (άλας και νερό), Γ-Λ (αλκάλια), Δ-Λ (CO₂), Ε-Σ

2) CaCO₃, H₂SO₄, Fe(OH)₂, Al₂O₃, HBr

Θέμα 3^ο

1) K₂, L₈, M₂ άρα Z=12, οπότε έχει 12 πρωτόνια και 12 ηλεκτρόνια. Τα νετρόνια είναι το 50% του 12, δηλαδή 6. Άρα A=Z+n=18.

2) Δ: (K₂, L₈, M₈, N₁) 4^η περίοδος, ΙΑ ομάδα

Ε: (K₂, L₈, M₁₈, N₂) 4^η περίοδος, ΙΑ ομάδα

Θ: (K₂, L₈, M₁₈, N₆) 4^η περίοδος, VIA ομάδα

Λ: (K₂, L₈, M₁) 3^η περίοδος, ΙΑ ομάδα

Θέμα 4^ο

1) C₃H₈ + 5O₂ → 3CO₂ + 4H₂O

2) C₂H₂ + 3/2 O₂ → 2CO + H₂O

3) CH₄ + O₂ → C + 2H₂O

4) C₄H₆ + 11/2 O₂ → 4CO₂ + 3H₂O

5) C₆H₁₂ + 4O₂ → 6CO₂ + 6H₂O