

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ ΔΙΑΓΩΝΙΣΜΑΤΟΣ ΧΗΜΕΙΑΣ Α ΛΥΚΕΙΟΥ 18/10/15**ΘΕΜΑ Α**

A1. β, A2. γ, A3. γ, A4. γ, A5. δ

ΘΕΜΑ Β

B1. α) λάθος (το He έχει 2), β) σωστό(έχουν και τα 2 7 ηλεκτρόνια σθένους), γ) λάθος(Τα στοιχεία αυτής της ομάδας έχουν 4 ηλεκτρόνια σθένους. Το κάθε ένα όμως, ανήκει σε διαφορετική περίοδο), δ) λάθος(Τα ηλεκτρόνια είναι λιγότερα)

B2. Κ με Na και Rb, Mg με Ba

ΘΕΜΑ Γ

Γ1.

	A	Z	p	e	n
C	12	6	6	6	6
As	75	33	33	33	42
Kr	84	36	36	36	48
Si	28	14	14	14	14
Al ⁺³	27	13	13	10	37
S ⁻²	32	16	16	18	16

Γ2. . X:15 πρωτόνια, 15 ηλεκτρόνια και 16 νετρόνια

Ψ⁺²: 26 πρωτόνια, 24 ηλεκτρόνια και 30 νετρόνια

ΘΕΜΑ Δ

Δ1. A:2^η περίοδος, IIA ομάδα

B: 3^η περίοδος, IIIA ομάδα

Γ: 4^η περίοδος, VIA ομάδα

Δ: 5^η περίοδος, IIA ομάδα

E: 5^η περίοδος, VA ομάδα

ΣΤ: 6^η περίοδος, VIIIA ομάδα

Δ2. A)Z= 37

B)Z=8