

- Γ) $H + CO_3$
- Δ) $K + OH$
- Ε) $Ca + PO_4$

ΜΟΝΑΔΕΣ 15

καλή επιτυχία

ΤΑ ΘΕΜΑΤΑ ΤΟΥ ΔΙΑΓΩΝΙΣΜΑΤΟΣ ΕΠΙΜΕΛΗΘΗΚΑΝ ΟΙ ΚΑΘΗΓΗΤΕΣ:

ΒΑΤΙΤΣΗΣ ΣΠΥΡΟΣ
ΜΑΝΤΑΡΗΣ ΒΑΣΙΛΗΣ
ΜΙΧΑΛΟΥΔΗΣ ΚΩΝΣΤΑΝΤΙΝΟΣ

ΣΥΣΤΗΜΑ

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ : ΧΗΜΕΙΑ Α' ΛΥΚΕΙΟΥ

**ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΗ ΥΛΗ: ΒΑΣΙΚΕΣ ΕΝΝΟΙΕΣ – ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ – ΔΕΣΜΟΙ
8/12/2018**

ΘΕΜΑ Α

1. γ, 2) β, 3) γ, 4) α
5. Α) Σ, Β) Λ, Γ) Λ, Δ) Λ, Ε) Σ

ΘΕΜΑ Β

1. Α) ${}^{32}_{16}\text{S}$ θείο ${}^{27}_{13}\text{Al}$ Αργίλιο ${}^{14}_7\text{N}$ Άζωτο ${}^{23}_{11}\text{Na}^+$ Νάτριο

Β) S: 16 p, 16 n, 16 e
Al: 13 p, 14 n, 13 e
N: 7 p, 7 n, 7 e
Na: 11 p, 12 n, 10 e

Α)
Li: K2
F: K2L7
Ne: K2N8
Mg: K2L8M2
Ca: K2L8M8N2

2.

Στοιχείο	Σύμβολο	Ατομ. Αριθμός	Κατανομή ηλεκτρονίων	Ομάδα - Ονομασία	Περίοδος
Λίθιο	Li	3	K2L1	IA - Αλκάλια	2^η
Φθόριο	F	9	K2L7	VIIA - Αλογόνα	2 ^η
Νέο	Ne	10	K2L8	VIII - Ευγ. αέριο	2^η
Μαγνήσιο	Mg	12	K2L8M2	IIA - Αλκαλ. γαίες	3^η
Ασβέστιο	Ca	20	K2L8M8N2	IIA - Αλκαλ. γαίες	4^η

ΘΕΜΑ Γ

1. Α) 400 mL περιέχουν 80 gr
100 mL x

 $X = (100 \cdot 80) / 400 = 20 \% \text{ w/v}$

Β) 1000 mL περιέχουν 80 gr
100 mL x

 $X = (100 \cdot 80) / 1000 = 8 \% \text{ w/v}$

Γ) $\rho = m/V$ άρα $m = \rho V = 1,2 \cdot 400 = 480\text{g}$ Οπότε ο διαλύτης είναι $480 - 80 = 400\text{g}$.

ΘΕΜΑ Δ