



ΦΥΛΛΟ ΑΞΙΟΛΟΓΗΣΗΣ Α2-1

ΑΝΤΙΚΕΙΜΕΝΟ ΕΞΕΤΑΣΗΣ: ΔΟΜΗ ΤΟΥ ΑΤΟΜΟΥ ΚΑΙ ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ

ΔΙΑΡΚΕΙΑ ΕΞΕΤΑΣΗΣ: 45 min

Μονάδες (20 +1+1+1+1+1)

ΑΠΑΝΤΗΣΕΙΣ Φύλλου αξιολόγησης Α2-1

1° θέμα: 1.1. Γ, 1.2.Α, 1.3. Γ, 1.4. Δ, 1.5.Α.

2° θέμα: α. Σωστό: έχουν ίδιο ατομικό αριθμό και επομένως και ίδια ηλεκτρονική δομή, **β.** Σωστό: έχουν ίδιο αριθμό ηλεκτρονίων στην εξωτερική στιβάδα, **γ.** Λάθος: κατά αύξοντα ατομικό αριθμό, **δ.** Λάθος: έχει $Z = 19$, **ε.** Σωστό: $K(2)-L(8)-$.

3° θέμα: α. 2.1 § 3, **β.** 2.2 1 § 2, **γ.** 2.2. 1 § 4, **δ.** έχουν ίδιο αριθμό ηλεκτρονίων στην εξωτερική στιβάδα και παρόμοιες χημικές ιδιότητες, **ε.** ${}_{17}X$: $K(2)-L(8)-M(7)$, 3^η περίοδος και 17^η ομάδα, αλογόνα. Το X προσλαμβάνει 1 ηλεκτρόνιο και αποκτά φορτίο -1.

4° θέμα:

α.

	1_1H	${}^{16}_8O$	${}^{19}_9F$	${}^{39}_{19}K$	${}^{32}_{16}S$	${}^{24}_{12}Mg$
Όνομα στοιχείου	υδρογόν ο	οξυγόν ο	φθόρι ο	κάλιο	θείο	μαγνήσιο
Αριθμός p	1	8	9	19	16	12
Αριθμός n	0	8	10	20	16	12
Αριθμός e	1	8	9	19	16	12
Κατανομή ηλεκτρονίων σε στιβάδες	K(1)	K(2)-L(6)	K(2)-L (7)	K(2)-L(8) -M(8)-N (1)	K(2)-L(8) -M(6)	K(2)-L(8) -M(2)
Ομάδα στον Π.Π.	IA ή 1	VIA ή 16	VIIA ή 17	IA ή 1	VIA ή 16	IIA ή 2
Περίοδος στον Π.Π.	1 ^η	2 ^η	2 ^η	4 ^η	3 ^η	3 ^η

β. O-F και S-Mg

γ. H-K και O-S

δ. K

ε. Mg

στ. F