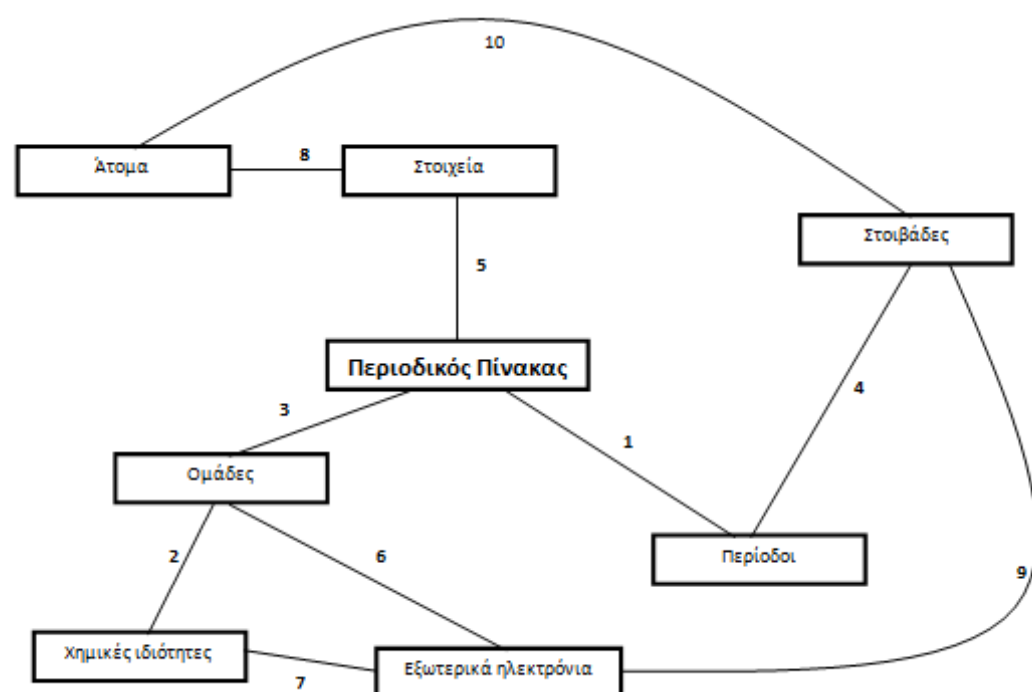




ΠΑΡΑΡΤΗΜΑ: ΟΙ ΚΑΡΤΕΣ ΤΩΝ ΣΤΟΙΧΕΙΩΝ ΜΕ Z = 3 έως 20

Ατομικός αριθμός: **3**
Σχετική ατομική μάζα: **6,94**
Όνομα στοιχείου: **Λίθιο**

Li

Ηλεκτρονιακή δομή
K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **4**
Σχετική ατομική μάζα: **9,01**
Όνομα στοιχείου: **Βηρύλλιο**

Be

Ηλεκτρονιακή δομή
K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **5**
Σχετική ατομική μάζα: **10,81**
Όνομα στοιχείου: **Βόριο**

B

Ηλεκτρονιακή δομή
K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **6**
Σχετική ατομική μάζα: **12,01**
Όνομα στοιχείου: **Άνθρακας**

C

Ηλεκτρονιακή δομή
K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **7**
Σχετική ατομική μάζα: **14,01**
Όνομα στοιχείου: **Άζωτο**

N

Ηλεκτρονιακή δομή
K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **8**
Σχετική ατομική μάζα: **16,00**
Όνομα στοιχείου: **Οξυγόνο**

O

Ηλεκτρονιακή δομή
K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **9**
Σχετική ατομική μάζα: **19,00**
Όνομα στοιχείου: **Φθόριο**

F

Ηλεκτρονιακή δομή
K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **10**
Σχετική ατομική μάζα: **20,18**
Όνομα στοιχείου: **Νέο**

Ne

Ηλεκτρονιακή δομή
K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **11**
Σχετική ατομική μάζα: **22,99**
Όνομα στοιχείου: **Νάτριο**

Na

Ηλεκτρονιακή δομή
K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **12**

Σχετική ατομική μάζα: **24,31**

Όνομα στοιχείου: **Μαγνήσιο**

Mg

Ηλεκτρονιακή δομή

K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **13**

Σχετική ατομική μάζα: **26,98**

Όνομα στοιχείου: **Αργίλιο**

Al

Ηλεκτρονιακή δομή

K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **14**

Σχετική ατομική μάζα: **28,09**

Όνομα στοιχείου: **Πυρίτιο**

Si

Ηλεκτρονιακή δομή

K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **15**

Σχετική ατομική μάζα: **30,97**

Όνομα στοιχείου: **Φωσφόρος**

P

Ηλεκτρονιακή δομή

K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **16**

Σχετική ατομική μάζα: **32,00**

Όνομα στοιχείου: **Θείο**

S

Ηλεκτρονιακή δομή

K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **17**

Σχετική ατομική μάζα: **35,45**

Όνομα στοιχείου: **Χλώριο**

Cl

Ηλεκτρονιακή δομή

K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **18**

Σχετική ατομική μάζα: **39,95**

Όνομα στοιχείου: **Αργό**

Ar

Ηλεκτρονιακή δομή

K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **19**

Σχετική ατομική μάζα: **39,10**

Όνομα στοιχείου: **Κάλιο**

K

Ηλεκτρονιακή δομή

K(..) L(..) M(..) N(..)

Ατομικός αριθμός: **20**

Σχετική ατομική μάζα: **40,08**

Όνομα στοιχείου: **Ασβέστιο**

Ca

Ηλεκτρονιακή δομή

K(..) L(..) M(..) N(..)

ΦΥΛΛΟ ΑΞΙΟΛΟΓΗΣΗΣ Ταξινόμηση των στοιχείων (Περιοδικός Πίνακας)

ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ:.....

ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ:.....

Σε ποιά ομάδα και ποια περίοδο ανήκει το στοιχείο $_{19}\text{X}$; Είναι μέταλλο ή αμέταλλο;

.....

.....

.....

.....

☐ Βιβλιογραφία – Πηγές:

1. Atkins, P.W. (1995). Το περιοδικό βασίλειο. Εκδ. Κάτοπτρο.
2. Taber K. (2002). *Chemical Misconceptions - Prevention, Diagnosis, and Cure. Volume 1: Theoretical background*. Royal Society of Chemistry Publishing.
3. Taber K. (2002). *Chemical Misconceptions - Prevention, Diagnosis, and Cure. Volume 2: Classroom resources*. Royal Society of Chemistry Publishing.
4. <http://www.ptable.com/?lang=el#Writeup/Wikipedia> (πρόσβαση: 29 Ιανουαρίου 2015)
5. <http://photodentro.edu.gr/lor/r/8521/2424?locale=el> (πρόσβαση: 29 Ιανουαρίου 2015)
6. <http://photodentro.edu.gr/lor/r/8521/2444?locale=el> (πρόσβαση: 29 Ιανουαρίου 2015)
7. <http://photodentro.edu.gr/lor/r/8521/2610?locale=el> (πρόσβαση: 29 Ιανουαρίου 2015)