

Ανακοινώσεις:

- Εισηγούμαι πρώτα να διαβάζετε την θεωρία από το βιβλίο σας, τις ασκήσεις που κάναμε στην τάξη και τα φυλλάδια που έδωσα στην τάξη. Ακολούθως να λύνετε τα φύλλα εργασίας που θα ανεβάζουμε συνεχώς στην ιστοσελίδα του σχολείου σας.
- Υπάρχει υλικό που αφορά στη Χημεία έχει αναρτηθεί και στην Ιστοσελίδα Χημείας ακολουθώντας τον σύνδεσμο

<http://chem.schools.ac.cy/index.php/el/yliko/endeiktiko-yliko>

Να επιλέξετε το file β γυμνασίου



- Για απορίες μπορείτε να μου στέλνετε email [mariageorgiou624@gmail.com](mailto:mariageorgiou624@gmail.com)

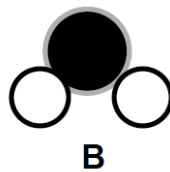
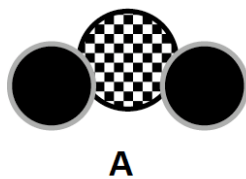
(Ενότητες: Άτομα-Μόρια Χημικοί τύποι -Δομή του ατόμου  
Ατομικός αριθμός- Μαζικός αριθμός- Ηλεκτρονικές στιβάδες)

**Άσκηση 1:**

Δίνονται πιο κάτω, τα προσομοιώματα των μορίων Α, Β και Γ.

**Σας δίνονται οι εξής πληροφορίες:**

**B = μόριο νερού,**  = άτομο οξυγόνου,  = άτομο άνθρακα



➤ Να γράψετε ποιο/ποια προσομοιώματα απεικονίζουν μόρια χημικών στοιχείων και να δικαιολογήσετε την απάντησή σας: (μον. 2)

.....

➤ Να γράψετε τους χημικούς τύπους των μορίων Α, Β και Γ: (μον. 1,5)

A: ..... B: ..... Γ: .....

➤ Να γράψετε τα ονόματα των μορίων Α και Γ: (μον. 1)

A: ..... Γ: .....

**Απαντήσεις:**

→ Γ γιατί αποτελείται από ένα είδος ατόμου

→ A: CO<sub>2</sub> B: H<sub>2</sub>O Γ: H<sub>2</sub>

→ A: διοξείδιο του άνθρακα Γ: μόριο νερού

**Άσκηση 2:**

Τα άτομα αποτελούνται από 3 διαφορετικά υποατομικά σωματίδια που ονομάζονται:

**Πρωτόνια, νετρόνια και ηλεκτρόνια**

Από αυτά, συγκεντρωμένα στον πυρήνα, βρίσκονται τα **πρωτόνια** και τα **νετρόνια** ενώ τα **ηλεκτρόνια** κινούνται γύρω από τον πυρήνα και σχηματίζουν το ηλεκτρονικό νέφος.

### Άσκηση 3:

Χημικό στοιχείο	p	n	e	Μαζικός αριθμός	Ατομικός αριθμός
A	6	6	6	12	6
B	6	8	6	14	6

### Άσκηση 4:

Να χαρακτηρίσετε τις παρακάτω προτάσεις ως ορθές ή λανθασμένες

- α) Τα πρωτόνια και τα νετρόνια αποτελούν τον πυρήνα του ατόμου  $\Sigma$   
β) Σε κάθε άτομο ο αριθμός των πρωτονίων είναι ίσος με τον αριθμό των νετρονίων  $\Delta$   
γ) Ο αριθμός των πρωτονίων λέγεται μαζικός αριθμός και συμβολίζεται με (Z)  $\Delta$   
δ) Σύμβολο του κάθε στοιχείου χρησιμοποιούμε το αρχικό γράμμα της ελληνικής του ονομασίας  $\Delta$

### Άσκηση 5:

Να συμπληρώσετε τα στον παρακάτω πίνακα:

Χημικό στοιχείο	Ατομικός αριθμός Z	Μαζικός αριθμός A	Αριθμός ηλεκτρονίων	Αριθμός νετρονίων
Φθόριο	9	19	9	10
Ήλιο	2	4	2	2
Μαγνήσιο	12	24	12	12
Άργυρος	47	108	47	61
Ιώδιο	53	127	53	74

### Άσκηση 6:

Να αντιστοιχίσετε τα χημικά σύμβολα με τα σωστά χημικά στοιχεία:

C            Al            Cu            Zn            Cl            Na            K

αργίλιο Al            ψευδάργυρος Zn            νάτριο Na            κάλιο K            χαλκός Cu  
χλώριο Cl            άνθρακας C

### Άσκηση 7:

Να γράψετε τα χημικά σύμβολα των στοιχείων:

Υδρογόνο	Ασβέστιο	Θείο	Άζωτο	Σίδηρος	Οξυγόνο
H	Ca	S	N	Fe	O

