

Ανακοινώσεις:

- Εισηγούμαι πρώτα να διαβάζετε την θεωρία από το βιβλίο σας, τις ασκήσεις που κάναμε στην τάξη και τα φυλλάδια που έδωσα στην τάξη. Ακολουθώς 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: Χημικά στοιχεία- Χημικές ενώσεις-Άτομα-Μόρια , Χημικοί τύποι -Δομή του ατόμου-Ατομικός αριθμός- Μαζικός αριθμός- Ηλεκτρονικές στιβάδες)

**Άσκηση 1:**

α) Να σημειώσετε ποια από τα παρακάτω αντιστοιχούν σε μόρια χημικών στοιχείων και ποια σε μόρια χημικών ενώσεων.

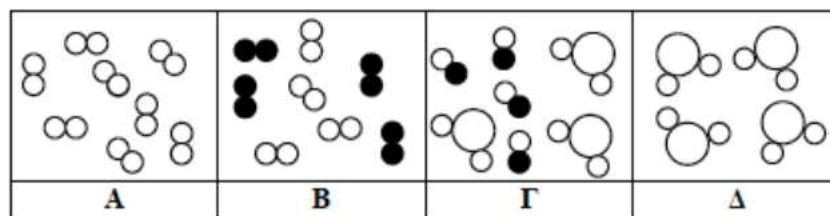


β) Να γράψετε το όνομα ή το σύμβολο των παρακάτω χημικών στοιχείων.

Όνομα χημικού στοιχείου	Σύμβολο χημικού Στοιχείου
Υδρογόνο	
Χαλκός	
Ασβέστιο	
	Al
	S
	N

**Άσκηση 2:**

Δίνονται οι πιο κάτω εικόνες Α,Β,Γ,Δ οι οποίες παριστάνουν προσομοιώματα μορίων:



Να σημειώσετε με το αντίστοιχο γράμμα Α,Β,Γ,Δ τα προσομοιώματα τα οποία παριστάνουν:

- α) μόρια χημικού στοιχείου \_\_\_\_\_
- β) μόρια χημικής ένωσης \_\_\_\_\_
- γ) μείγμα μορίων χημικών ενώσεων \_\_\_\_\_
- δ) μείγμα μορίων χημικών στοιχείων \_\_\_\_\_

**Άσκηση 3:**

Να γράψετε μια πρόταση που να εξηγεί τι είναι τα άτομα και μια άλλη που να εξηγεί τι είναι τα μόρια.

Άτομα:

Μόρια:

**Άσκηση 4:**

Να συμπληρώσετε τα κενά στον παρακάτω πίνακα:

Χημικό στοιχείο	Ατομικός αριθμός (Z)	Μαζικός αριθμός (A)	Αριθμός πρωτονίων p	Αριθμός νετρονίων n	Αριθμός ηλεκτρονίων e
${}_{17}^{35}\text{Cl}$					
$\cdots\text{H}$		1	1		
$\cdots\text{Na}$	11	23			
$\cdots\text{F}$				10	9

**Άσκηση 5:**

Να συμπληρώσετε τα κενά στον παρακάτω πίνακα:

Χημική ένωση	Στοιχεία (ονόματα) που αποτελούν την ένωση	Αριθμός ατόμων κάθε στοιχείου στο μόριο της ένωσης
$\text{CH}_4$		
$\text{HCN}$		
$\text{H}_2\text{SO}_4$		

**Άσκηση 6:**

Να διαβάσετε ξανά τις ενότητες: Χημικά στοιχεία- Χημικές ενώσεις-Άτομα-Μόρια , Χημικοί τύποι -Δομή του ατόμου-Ατομικός αριθμός- Μαζικός αριθμός- Ηλεκτρονικές στιβάδες και να ελέγξετε τις γνώσεις σας για τα πιο κάτω.

1. Ονομασία χημικών στοιχείων και γραφή των συμβόλων τους
2. Διάκριση χημικών στοιχείων με χημικές ενώσεις
3. Ορισμός ατόμου και μορίου και αναγνώριση τους
4. Διάκριση μορίων χημικών στοιχείων από μόρια χημικών ενώσεων
5. Να γράφετε χημικούς τύπους και ονόματα στοιχείων και απλών χημικών ενώσεων μέσα από απεικονίσεις
6. Δομή του ατόμου( υποατομικά σωματίδια, περιγραφή ατόμου, που οφείλεται το μέγεθος και η μάζα του)
7. Να γνωρίζετε γιατί το άτομο είναι ηλεκτρικά ουδέτερο
8. Ατομικός και μαζικός αριθμός
9. Ηλεκτρονική δομή του ατόμου