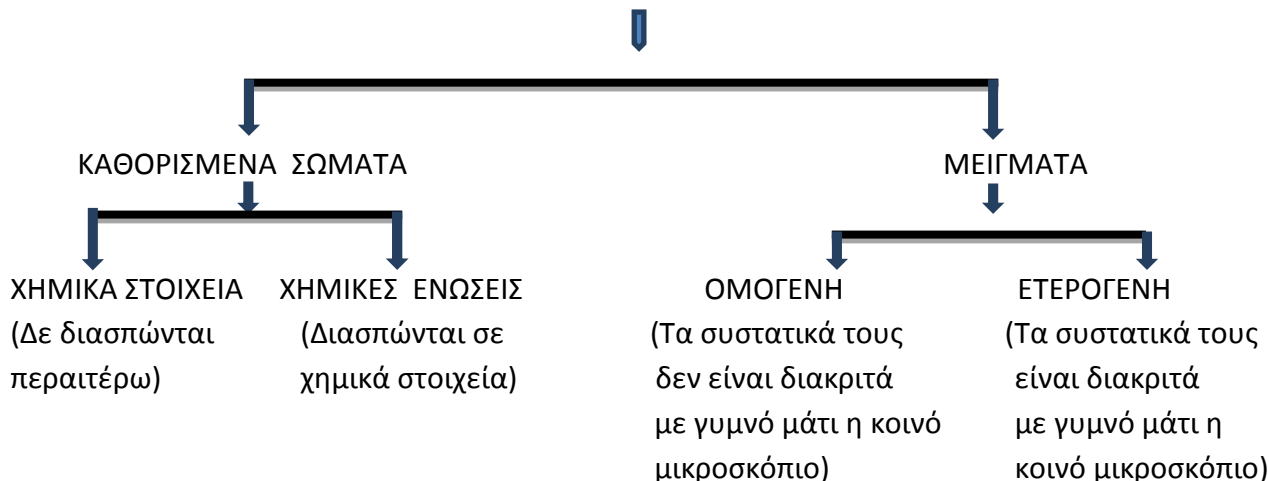


ΧΗΜΕΙΑ Β ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ

ΥΛΙΚΑ ΣΩΜΑΤΑ



ΜΕΡΙΚΑ ΧΗΜΙΚΑ ΣΤΟΙΧΕΙΑ :

ΟΝΟΜΑ	ΣΥΜΒΟΛΟ	
Υδρογόνο	H	Τα χημικά στοιχεία διακρίνονται σε μέταλλα (π.χ. Σίδηρος, Χαλκός, Χρυσός κ.α.) και αμέταλλα (π.χ. Υδρογόνο, Οξυγόνο κ.α.) Ο αριθμός που δείχνει το πλήθος των ατόμων από τα οποία αποτελείται το μόριο ενός στοιχείου ονομάζεται Ατομικότητα του στοιχείου . Ανάλογα με την Ατομικότητα τους τα στοιχεία διακρίνονται σε: Μονοατομικά: Τα ευγενή αέρια, ο C, το Si, το B, και τα μέταλλα όταν είναι σε κατάσταση ατμού. Διατομικά: είναι τα: F ₂ , Cl ₂ , Br ₂ , I ₂ , O ₂ , H ₂ , N ₂ Τριατομικά: είναι το Όζον (O ₃) Πολυατομικά: το μόριο τους περιέχει περισσότερα από τρία άτομα (π.χ. P ₄).
Οξυγόνο	O	
Φθόριο	F	
χλώριο	Cl	
Βρώμιο	Br	
Ιώδιο	I	
Άζωτο	N	
Άνθρακας	C	
Πυρίτιο	Si	
Θείο	S	
Φωσφόρος	P	
Νάτριο	Na	
Κάλιο	K	
Ασβέστιο	Ca	
Βάριο	Ba	
Μαγνήσιο	Mg	
Αργίλιο	Al	
Χαλκός	Cu	
Σίδηρος	Fe	
Χρυσός	Au	
Άργυρος	Ag	
Λευκόχρυσος	Pt	
Ψευδάργυρος	Zn	
Υδράργυρος	Hg	

Η ύλη αποτελείται από μικροσκοπικά σωματίδια που δεν τέμνονται σε μικρότερα και ονομάζονται **άτομα**. Τα άτομα συνδέονται μεταξύ τους και σχηματίζουν πιο σύνθετα σωματίδια τα **μόρια**.

Κάτω από ορισμένες συνθήκες, τα άτομα παίρνουν ή χάνουν ηλεκτρόνια και μετατρέπονται σε φορτισμένα σωματίδια που ονομάζονται **ιόντα**. Όταν ένα άτομο πάρει ηλεκτρόνια μετατρέπεται σε αρνητικό ιόν που ονομάζεται **ανιόν**, ενώ όταν χάσει ηλεκτρόνια μετατρέπεται σε θετικό ιόν που ονομάζεται **κατιόν**.

Σύνταξη άρθρου: Παπαχατζάκη Αικατερίνη (Χημικός 5^{ου} Γυμνασίου Ηρακλείου Κρήτης)