

**ΕΞΕΤΑΣΤΕΑ ΥΛΗ ΧΗΜΕΙΑΣ
Α΄ ΤΑΞΗ ΗΜΕΡΗΣΙΟΥ ΓΕΝΙΚΟΥ ΛΥΚΕΙΟΥ**

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 1: ΒΑΣΙΚΕΣ ΕΝΝΟΙΕΣ

1.3. «Δομικά σωματίδια της ύλης – Δομή του ατόμου – Ατομικός αριθμός – Μαζικός αριθμός – Ισότοπα» **σελ. 10-15**

Παρατήρηση: Από τον πίνακα 1.4: Μάζα και φορτίο υποατομικών σωματιδίων, να μην απομνημονευθούν οι στήλες «Μάζα/g» και «Φορτίο/C».

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 2: ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ – ΔΕΣΜΟΙ

2.1 «Ηλεκτρονιακή δομή των ατόμων» **σελ. 45-46**

Παρατήρηση: Ο Πίνακας 2.1 Κατανομή ηλεκτρονίων σε στιβάδες, στα στοιχεία με ατομικό αριθμό $Z=1-20$ να απομνημονευθεί μόνο η στήλη «στοιχείο».

2.2 «Κατάταξη των στοιχείων (Περιοδικός Πίνακας). Χρησιμότητα του Περιοδικού Πίνακα» **σελ. 48-49**

2.3 «Γενικά για το χημικό δεσμό. – Παράγοντες που καθορίζουν τη χημική συμπεριφορά του ατόμου. Είδη χημικών δεσμών» **σελ. 53-60, εκτός από τα χαρακτηριστικά ετεροπολικών και ομοιοπολικών ενώσεων.**

2.4 «Η γλώσσα της Χημείας-Αριθμός οξείδωσης-Γραφή τύπων και εισαγωγή στην ονοματολογία των ενώσεων» **σελ. 62-66**

Παρατηρήσεις: α) Ο Πίνακας 2.3 Ονοματολογία των κυριότερων μονοατομικών ιόντων να απομνημονευθεί.

β) Από τον Πίνακα 2.4 Ονοματολογία των κυριότερων πολυατομικών ιόντων να απομνημονευθεί ολόκληρη η 1η στήλη. Από τη 2η και την 3η στήλη να απομνημονευθούν οι ονομασίες και οι συμβολισμοί των πολυατομικών ιόντων: **κυάνιο, όξινο ανθρακικό και υπερμαγγανικό.**

γ) Από τον Πίνακα 2.5 Συνήθεις τιμές Α.Ο. στοιχείων σε ενώσεις τους να απομνημονευθούν οι Α.Ο. των **K, Na, Ag, Ba, Ca, Mg, Zn, Al, F** και από το **H** ο (+1), το **O** ο (-2), το **Cl, Br, I** ο (-1).

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 3: ΟΞΕΑ-ΒΑΣΕΙΣ-ΑΛΑΤΑ-ΟΞΕΙΔΙΑ

3.5 «Χημικές αντιδράσεις» (Μερικά είδη χημικών αντιδράσεων) **σελ. 100-104**

Μόνο: α) Αντιδράσεις απλής αντικατάστασης και β)) Εξουδετέρωση μέχρι... ουδέτερο ή κανονικό άλας.

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 4: ΣΤΟΙΧΕΙΟΜΕΤΡΙΑ

4.1 «Βασικές έννοιες για τους χημικούς υπολογισμούς: σχετική μοριακή μάζα, mol , αριθμός Avogadro, γραμμομοριακός όγκος» **σελ.128-134**

Παρατήρηση: Στην υποενότητα Γραμμομοριακός όγκος (V_m), **μόνο ο ορισμός** του γραμμομοριακού όγκου και η τιμή του σε STP.

4.2 «Καταστατική εξίσωση των αερίων» **μόνο σελ. 139**

4.3 «Συγκέντρωση διαλύματος – αραιώση» **σελ. 141-144**

4.4 «Στοιχειομετρικοί υπολογισμοί». **σελ. 147-149**

Στην εξεταστέα ύλη περιλαμβάνονται όλα τα παραδείγματα και οι ερωτήσεις, ασκήσεις και προβλήματα που αντιστοιχούν στις παραπάνω ενότητες και κεφάλαια.