

<b>A</b>	<b>ΧΗΜΕΙΑ</b>	<b>ΓΕΝΙΚΗΣ</b>
----------	---------------	----------------

Ως εξεταστέα ύλη για τις Γραπτές Προαγωγικές Εξετάσεις Περιόδου Μαΐου- Ιουνίου 2016 στο μάθημα **Χημεία Α΄ Λυκείου** ορίζεται η εξής:

<b>ΚΕΦΑΛΑΙΟ 1: ΒΑΣΙΚΕΣ ΕΝΝΟΙΕΣ</b>	<b>Σελίδες</b>
<b>1.3.</b> «Δομικά σωματίδια της ύλης – Δομή του ατόμου – Ατομικός αριθμός – Μαζικός αριθμός – Ισότοπα» <i>Παρατήρηση:</i> Από τον πίνακα 1.4: <i>Μάζα και φορτίο υποατομικών σωματιδίων</i> , να μην απομνημονευθούν οι στήλες «Μάζα/g» και «Φορτίο/C».	10- 15
<b>1.5.</b> «Ταξινόμηση της ύλης – Διαλύματα – Περιεκτικότητες διαλυμάτων » <i>Παρατήρηση:</i> Το σχήμα 1.13 <i>Κατανομή χημικών στοιχείων στη γη και στον άνθρωπο</i> , να μην απομνημονευθεί.	18 - 21
<b>ΚΕΦΑΛΑΙΟ 2: ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ – ΔΕΣΜΟΙ</b>	<b>Σελίδες</b>
<b>2.1</b> «Ηλεκτρονιακή δομή των ατόμων» <i>Παρατήρηση:</i> Ο Πίνακας 2.1 <i>Κατανομή ηλεκτρονίων σε στιβάδες, στα στοιχεία με ατομικό αριθμό Z=1-20</i> να απομνημονευθεί μόνο η στήλη «στοιχείο».	44 - 46 46
<b>2.2</b> «Κατάταξη των στοιχείων (Περιοδικός Πίνακας)»	48 - 49
<b>2.4</b> «Η γλώσσα της Χημείας-Αριθμός οξείδωσης-Γραφή τύπων και εισαγωγή στην ονοματολογία των ενώσεων» <i>Παρατηρήσεις:</i> α) Ο Πίνακας 2.3 να απομνημονευθεί. β) Από τον Πίνακα 2.4 <i>Ονοματολογία των κυριότερων πολυατομικών ιόντων</i> να απομνημονευθεί ολόκληρη η <b>1η στήλη</b> . Από τη 2η και την 3η στήλη να απομνημονευθούν οι ονομασίες και οι συμβολισμοί των πολυατομικών ιόντων: <b>κυάνιο, όξινο ανθρακικό και υπερμαγγανικό</b> . γ) Από τον Πίνακα 2.5 <i>Συνήθεις τιμές Α.Ο. στοιχείων σε ενώσεις τους</i> να απομνημονευθούν οι Α.Ο. των <b>K, Na, Ag, Ba, Ca, Mg, Zn, Al, F</b> και από το <b>H</b> ο (+1), το <b>O</b> ο (-2), το <b>Cl, Br, I</b> ο (-1).	63 - 66
<b>ΚΕΦΑΛΑΙΟ 3: ΟΞΕΑ-ΒΑΣΕΙΣ-ΑΛΑΤΑ-ΟΞΕΙΔΙΑ</b>	<b>Σελίδες</b>
<b>3.5</b> Από τις «οξειδοαναγωγικές αντιδράσεις» μόνο το 3 «Αντιδράσεις απλής αντικατάστασης» <i>Παρατηρήσεις:</i> α) Η <i>Σειρά δραστηριότητας ορισμένων μετάλλων και αμετάλλων</i> να μην απομνημονευθεί. β) Ο Πίνακας 3.1 να μην απομνημονευθεί. γ) Από την υποενότητα 2. <i>Εξουδετέρωση</i> , <b>ΌΧΙ</b> οι αντιδράσεις: <p style="text-align: center;">Όξινο οξείδιο + βάση, Βασικό οξείδιο + οξύ, Όξινο οξείδιο + βασικό οξείδιο</p>	100 - 104

<b>ΚΕΦΑΛΑΙΟ 4: ΣΤΟΙΧΕΙΟΜΕΤΡΙΑ</b>	<b>Σελίδες</b>
<b>4.1</b> «Βασικές έννοιες για τους χημικούς υπολογισμούς: σχετική ατομική μάζα, σχετική μοριακή μάζα, mol , αριθμός Avogadro, γραμμομοριακός όγκος»	128-135
<i>Παρατήρηση: Στην υποενότητα Γραμμομοριακός όγκος (Vm), μόνο ο ορισμός του γραμμομοριακού όγκου και η τιμή του σε STP.</i>	132
<b>4.2</b> «Καταστατική εξίσωση των αερίων»	139-140
<b>4.3</b> «Συγκέντρωση διαλύματος – αραίωση, ανάμειξη διαλυμάτων»	141 - 146
<b>4.4</b> «Στοιχειομετρικοί υπολογισμοί».	147- 149

Οι Διδάσκοντες :

Αργύρη Αθηνά – Εφεντάκης Δημήτριος