

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

Ως εξεταστέα ύλη για τις Γραπτές Προαγωγικές Εξετάσεις Περιόδου Μαΐου- Ιουνίου 2017 στο μάθημα της **ΧΗΜΕΙΑΣ Α΄ Λυκείου** ορίζεται η εξής:

<b>ΚΕΦΑΛΑΙΟ 2: ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ – ΔΕΣΜΟΙ</b>	<b>Σελίδες</b>
<b>2.1</b> «Ηλεκτρονιακή δομή των ατόμων»	44 - 46
<i>Παρατήρηση:</i> Ο Πίνακας 2.1 Κατανομή ηλεκτρονίων σε στιβάδες, στα στοιχεία με ατομικό αριθμό Z=1-20 να απομνημονευθεί μόνο η στήλη «στοιχείο».	46
<b>2.2</b> «Κατάταξη των στοιχείων (Περιοδικός Πίνακας)»	48 - 49
<b>2.3</b> Για ποιον λόγο γίνονται χημικοί δεσμοί και ποιοι είναι οι παράγοντες που επηρεάζουν τη χημική συμπεριφορά των ατόμων.	52
Μόνο τον κανόνα των οκτώ.	53
Ιοντικός δεσμός	54-56
Ομοιοπολικός δεσμός	58-60
<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 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: <b>κυάνιο, όξινο ανθρακικό και υπερμαγγανικό.</b>  γ) Από τον Πίνακα 2.5 Συνήθεις τιμές Α.Ο. στοιχείων σε ενώσεις τους 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>
Από την παράγραφο 3.5 εντός ύλης είναι το 3 «Αντιδράσεις απλής αντικατάστασης» (σελ 100-101)  Από τις μεταθετικές αντιδράσεις όλα (102-104) έως τα τρία πρώτα παραδείγματα αντιδράσεων εξουδετέρωσης.  <i>Παρατηρήσεις:</i>  α) Η Σειρά δραστικότητας ορισμένων μετάλλων και αμετάλλων να μην απομνημονευθεί.  β) Ο Πίνακας 3.1 να μην απομνημονευθεί.	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:</i> Στην υποενότητα <i>Γραμμομοριακός όγκος (Vm)</i> , μόνο ο ορισμός του γραμμομοριακού όγκου και η τιμή του σε STP.	132
<b>4.2</b> «Καταστατική εξίσωση των αερίων»	139-140
<b>4.3</b> «Συγκέντρωση διαλύματος – αραιώση, ανάμειξη διαλυμάτων»	141 - 146
<b>4.4</b> «Στοιχειομετρικοί υπολογισμοί».	147- 149

Οι καθηγήτριες  
Αργύρη Αθηνά  
Πουλιοπούλου Σοφία