|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **A** | **XHMEIA** | **ΓΕΝΙΚΗΣ** |

Ως εξεταστέα ύλη για τις Γραπτές Προαγωγικές Εξετάσεις Περιόδου Μαΐου- Ιουνίου 2018 στο μάθημα της **ΧΗΜΕΙΑΣ Α ΄ Λυκείου** ορίζεται η εξής:

|  |  |
| --- | --- |
| **ΚΕΦΑΛΑΙΟ 2: ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ – ΔΕΣΜΟΙ** | **Σελίδες** |
| **2.1** «Ηλεκτρονιακή δομή των ατόμων»: | 45 |
| *Κατανομή ηλεκτρονίων σε στιβάδες* | 46 |
| **2.2** «Κατάταξη των στοιχείων (Περιοδικός Πίνακας)» | 49 |
| **2.3** |  |
| Μόνο τον κανόνα των οκτώ. | 53 |
| Ιοντικός δεσμός | 54-56 |
| Ομοιοπολικός δεσμός | 58-60 |
| **2.4** «Η γλώσσα της Χημείας-Αριθμός οξείδωσης-Γραφή τύπων και εισαγωγή στην ονοματολογία των ενώσεων» | 63 - 66 |
| *Παρατηρήσεις*: 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: **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 **Η** ο (+1), το **Ο** ο (-2), το **Cl, Br, I** ο (-1). |
| **ΚΕΦΑΛΑΙΟ 3: ΟΞΕΑ-ΒΑΣΕΙΣ-ΑΛΑΤΑ-ΟΞΕΙΔΙΑ** | **Σελίδες** |
| **3.5** Από τις «οξειδοαναγωγικές αντιδράσεις» μόνο το 3 «Αντιδράσεις απλής αντικατάστασης»  Από τις διπλής αντικατάστασης όλα | 100 - 104 |
| *Παρατηρήσεις*:  α) Η *Σειρά δραστικότητας ορισμένων μετάλλων και αμετάλλων* να μην απομνημονευθεί. |
| β) Ο Πίνακας 3.1 να μην απομνημονευθεί. |
| γ) Από την υποενότητα *2. Εξουδετέρωση,* εως τα τρία πρώτα παραδείγματα αντιδράσεων |

|  |  |
| --- | --- |
| **ΚΕΦΑΛΑΙΟ 4: ΣΤΟΙΧΕΙΟΜΕΤΡΙΑ** | **Σελίδες** |
| **4.1** «Βασικές έννοιες για τους χημικούς υπολογισμούς: σχετική ατομική μάζα, σχετική μοριακή μάζα, mol , αριθμός Avogadro, γραμμομοριακός όγκος» | 128-135 |
| *Παρατήρηση*: Στην υποενότητα *Γραμμομοριακός όγκος (Vm),* μόνο ο ορισμός του γραμμομοριακού όγκου και η τιμή του σε STP. | 132 |
| **4.3** «Συγκέντρωση διαλύματος – αραίωση, ανάμειξη διαλυμάτων» | 141 - 146 |

Οι καθηγητές

Αργύρη Αθηνά

Eφεντάκης Δημήτριος