Προαγωγικές εξετάσεις Μαΐου Ιουνίου

ΕΞΕΤΑΣΤΕΑ ΥΛΗ ΧΗΜΕΙΑ Α ΛΥΚΕΙΟΥ

1.3 Δομικά σωματίδια της ύλης **σελ. 10 - 15**

1.5 Ταξινόμηση της ύλης- Διαλύματα-περιεκτικότητες διαλυμάτων-διαλυτότητα σελ 18-22

2.1 Ηλεκτρονιακή δομή ατόμων **σελ. 44-46**

2.2 Κατάταξη στοιχείων στον Περιοδικό πίνακα σελ. **47-50**

2.3 Γενικά για τον χημικό δεσμό Παράγοντες που καθορίζουν την χημική συμπεριφορά του ατόμου. Είδη χημικών δεσμών **σελ 52-61**

2.4 Η γλώσσα της χημείας- Αριθμός οξείδωσης σελ. **62 -66**

3.2.1 Συμβολισμός και ονοματολογία ανόργανων οξέων-βάσεων **σελ. 85-86** (όχι ταξινόμηση)

3.3 Οξείδια **σελ. 92**

3.4 Άλατα **σελ. 94**

3.5 Χημικές αντιδράσεις σελ. 95-96 , Μερικά είδη χημικών αντιδράσεων, Απλή αντικατάσταση , Διπλή αντικατάσταση, εξουδετέρωση σελ. **100-105.**

4.1 Βασικές έννοιες για χημικούς υπολογισμούς: σχετική ατομική μάζα, σχετική μοριακή μάζα, mol, γραμμομοριακός όγκος σελ. **128-136**

4.2 Καταστατική εξίσωση αερίων σελ **137-140**

4.3 Συγκέντρωση διαλύματος-αραίωση σελ **141-145**