

Εξεταστέα Ύλη Χημείας Α' Λυκείου για το Σχολικό Έτος 2017-2018

Είναι εντός:

- **Από το κεφάλαιο 1:**

Οι έννοιες: πυκνότητα, διατομικά στοιχεία από πίνακα 1.3, ατομικός αριθμός- μαζικός αριθμός, εκφράσεις περιεκτικότητας % w/w, % w/v, % v/v.

- **Από το κεφάλαιο 2:**

2.1 (Από τον πίνακα 2.1 σελ. 46 να απομνημονευτεί η στήλη "στοιχείο")

2.2 (Εντός μόνο "οι ομάδες, οι περίοδοι και τα κοινά χαρακτηριστικά τους")

2.4 (Σχετικά με τους πίνακες 2.3, 2.4, 2.5 ότι έχει υπογραμμισθεί μέσα στην τάξη, οι εξαιρέσεις στο μπλε πλαίσιο σελ.65 και από οξείδια να γνωρίζετε να ονομάζετε μόνο: CO, CO₂, SO₂, SO₃, NO, NO₂, N₂O₅, CaO, Al₂O₃, Na₂O, FeO, Fe₂O₃.)

- **Από το κεφάλαιο 3:**

3.5 (Εντός μόνο "μερικά είδη χημικών αντιδράσεων" σελ.99 έως 105 πάνω)

Η σειρά δραστηρότητας ορισμένων μετάλλων και αμετάλλων, καθώς και ο πίνακας 3.1 θα δίνονται όπου χρειάζονται, ενώ στην εξουδετέρωση είναι εκτός οι αντιδράσεις με τα οξείδια.

- **Από το κεφάλαιο 4:**

4.1 (Εντός έως σελ.133 μέχρι $V_m = 22,4 L/mol$ σε STP συνθήκες και σελ.134 παράδειγμα 4.5)

4.2 (Εντός από σελ.139 έως και σελ.140)

4.3