

ΕΞΕΤΑΣΤΕΑ ΥΛΗ ΧΗΜΕΙΑΣ ΓΕΝΙΚΗΣ ΠΑΙΔΕΙΑΣ Α΄ ΛΥΚΕΙΟΥ
ΓΡΑΠΤΩΝ ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΩΝ ΕΞΕΤΑΣΕΩΝ ΜΑΪΟΥ – ΙΟΥΝΙΟΥ 2016

Επειδή είναι πιθανόν ορισμένοι μαθητές να έχουν παλαιότερες εκδόσεις του βιβλίου Χημείας, η εξεταστέα ύλη προσδιορίζεται με αναφορά στα κεφάλαια και τις αντίστοιχες παραγράφους και όχι τις σελίδες. Έτσι, δεν θα δημιουργηθεί σύγχυση επειδή η αρίθμηση των κεφαλαίων και των παραγράφων είναι ίδια σε όλες τις εκδόσεις και ανατυπώσεις του βιβλίου Χημείας. Ο πρώτος αριθμός αναφέρεται στο κεφάλαιο και ο δεύτερος αριθμός στην παράγραφο.

Παράδειγμα : 1.3 σημαίνει Κεφάλαιο 1 και παράγραφος 3 του βιβλίου Χημείας.

1.3 , **1.5** (Μόνο οι εκφράσεις περιεκτικότητας διαλυμάτων, δηλαδή: % w/w, % w/v, % v/v, ppm και ppb) , **2.1** , **2.4** (Από τον Πίνακα 2.4 θα πρέπει να γνωρίζετε όνομα και χημικό σύμβολο μόνο των ιόντων: κυάνιο, όξινο ανθρακικό και υπερμαγγανικό.

Από τον Πίνακα 2.5 θα πρέπει να γνωρίζετε τους αριθμούς οξείδωσης μόνο των στοιχείων: K, Na, Ag, Ba, Ca, Mg, Zn, Al, F και: H (+1), O (-2), Cl (-1), Br (-1)

I (-1)), **3.5** (Χημικές αντιδράσεις: Προσδιορισμός συντελεστών, αντιδράσεις διπλής αντικατάστασης (χωρίς τον Πίνακα 3.1) και εξουδετέρωσης) , **4.1** , **4.3** , **4.4** (Δηλαδή, προβλήματα με mol, g και L όπως αυτά που έχουν λυθεί στο σχολείο.) .

Επίσης, θα πρέπει να μελετήσετε τις σημειώσεις που σας έχω δώσει (ντοσιέ) και, βέβαια, τις σημειώσεις που έχετε κρατήσει στη διάρκεια της σχολικής χρονιάς.

Καλό διάβασμα και καλή επιτυχία !

Μ.Γασιδαράκης