

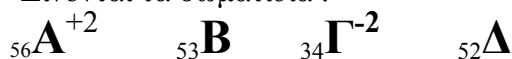
# ΣΥΝΤΟΜΟ ΚΡΙΤΗΡΙΟ ΑΞΙΟΛΟΓΗΣΗΣ ΧΗΜΕΙΑ Α ΛΥΚΕΙΟΥ



Όνομα	
Επώνυμο	
Βαθμός	Τμήμα

## Θέμα 1<sup>ο</sup>

1.1 Να συμπληρώσετε κατάλληλα τα παρακάτω κενά  
Δίνονται τα σωματίδια :



Ο πυρήνας του ιόντος A περιέχει .....πρωτόνια και γύρω από τον πυρήνα κυκλοφορούν .....ηλεκτρόνια

Αν ο μαζικός αριθμός του ατόμου B είναι 127, ο πυρήνας του διαθέτει ..... πρωτόνια και ..... νετρόνια. Το ιόν Γ έχει .....ηλεκτρόνια και .....πρωτόνια. Το άτομο Δ έχει .....πρωτόνια και 70 νετρόνια, άρα ο μαζικός του αριθμός είναι ..... ( Μονάδες 16 )

1.2 Να διαλέξετε τη σωστή απάντηση.

A. 1 L είναι ίσο με :      α. 1000m<sup>3</sup>      β. 1000 dm<sup>3</sup>      γ. 100 m      δ. 0,001 m<sup>3</sup>.

B. 2000 mg είναι ίσα με:      α. 2 Kg      β.2 g      γ. 2 m      δ. 2 μg

Γ. Η ζυγαριά είναι το όργανο μέτρησης:  
α. του βάρους      β. της πυκνότητας      γ. της μάζας      δ. του όγκου.

Δ. Δύο ισότοπα στοιχεία έχουν τον ίδιο αριθμό :  
α. πρωτονίων      β. νετρονίων      γ. φορτίων      δ. ιόντων.  
( Μονάδες 20 )

## Θέμα 2<sup>ο</sup>

Η πυκνότητα του λαδιού στους 25°C είναι  $\rho = 0,8\text{g/mL}$ . Αν διαθέτουμε 2L λαδιού, να υπολογίσετε πόσα Kg ζυγίζουν;

.....  
.....  
.....  
.....(Μονάδες 20)

Χρησιμοποιούμε από την παραπάνω ποσότητα λαδιού τα 600 g. Να υπολογίσετε τον όγκο του λαδιού που απέμεινε.

.....  
.....  
..... (Μονάδες 20)

## Θέμα 3<sup>ο</sup>

Ο άνθρακας .....(σύμβολο) γράφεται στις αντιδράσεις ως μονατομικός, ενώ το θείο .....(σύμβολο) έχει ατομικότητα ....., ....., .....και .....Τριατομικό στοιχείο είναι το .....

Το σύμβολο Cl σημαίνει ..... Ενώ το σύμβολο Br<sub>2</sub> σημαίνει .....

Ένα στοιχείο έχει ατομικό αριθμό 15 και μαζικό αριθμό 31. Η ατομικότητά του είναι διπλάσια απ' αυτή του υδρογόνου.

Πόσα άτομα συγκροτούν το μόριο του; Αν το σύμβολο του στοιχείου είναι X πώς γράφεται το μόριό του;

(Μονάδες 24)