

ΜΑΘΗΜΑ: **ΧΗΜΕΙΑ**
 ΤΑΞΗ: **Α΄ ΛΥΚΕΙΟΥ**
 ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ:
 ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ:

ΘΕΜΑΤΑ

- 1) α) Να ορίσετε την πυκνότητα. (Μονάδες 12)
 β) Τι ονομάζουμε μαζικό και τι ατομικό αριθμό; (Μονάδες 13)

- 2) α) Να συμπληρώσετε τα κενά στο παρακάτω κείμενο:

Τα ιόντα που έχουν θετικό ηλεκτρικό φορτίο ονομάζονται και εκείνα που έχουν αρνητικό φορτίο ονομάζονται

Ιόντα είναι είτε φορτισμένα είτε φορτισμένα (Μονάδες 13)

- β) Να μεταφέρετε στο τετράδιο τις στήλες Α και Β και να αντιστοιχίσετε τα φαινόμενα με το είδος τους:

Στήλη Α

λίωσιμο του πάγου

μετατροπή κρασιού σε ξίδι

εξαέρωση του νερού

κάψιμο του ξύλου

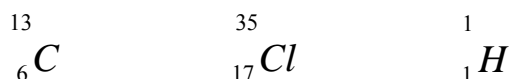
Στήλη Β

φυσικό φαινόμενο

χημικό φαινόμενο

(Μονάδες 12)

- 3) α) Στα πιο κάτω στοιχεία να βρεθεί ο αριθμός των ηλεκτρονίων, πρωτονίων και νετρονίων:



(Μονάδες 15)

β) Στην εξωτερική στοιβάδα του Na^+ υπάρχει ένα ηλεκτρόνιο και στην εξωτερική στοιβάδα του χλωρίου επτά (7). Με ποιο τρόπο γίνεται ο χημικός δεσμός, πως ονομάζεται και ποια χημική ένωση προκύπτει;

(Μονάδες 10)

- 4) Πόσα γραμμικά νιτρικού οξέος περιέχονται σε 400 ml διαλύματος νιτρικού οξέος περιεκτικότητας 10% W/V ;

(Μονάδες 25)

