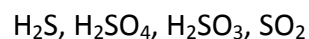


Ωριαία γραπτή δοκιμασία Α' τετραμήνου στο μάθημα της Χημείας**Όνοματεπώνυμο :****Ημερομηνία :****Τάξη :****ΘΕΜΑ 1ο****Α) ΝΑ ΧΑΡΑΚΤΗΡΙΣΕΤΕ ΤΙΣ ΠΑΡΑΚΑΤΩ ΠΡΟΤΑΣΕΙΣ ΩΣ ΣΩΣΤΕΣ (Σ) Ή ΩΣ ΛΑΘΟΣ (Λ).**

- 1) Ο αριθμός οξείδωσης του F στο F_2 είναι +2.
- 2) Ένα στοιχείο που έχει 3 ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στιβάδα ανήκει στην τρίτη περίοδο.
- 3) Το στοιχείο με ατομικό αριθμό 5 και μαζικό 9 ανήκει στην τρίτη ομάδα και τη δεύτερη περίοδο του Περιοδικού Πίνακα.
- 4) Η ατομική ακτίνα μεγαλώνει από δεξιά προς τα αριστερά κατά μήκος μιας περιόδου.
- 5) Ο χημικός τύπος του Θεικού οξέως είναι H_2SO_4

(Μονάδες 15)**Β) Ένα στοιχείο έχει ατομικό αριθμό 16. Σε ποια ομάδα και σε ποια περίοδο του Περιοδικού Πίνακα ανήκει και γιατί.****(Μονάδες 10)****ΘΕΜΑ 2ο****Α) Να υπολογίσετε τον Αριθμό Οξείδωσης του**S στο H_2SO_4 Cl στο $HClO_3$ N στο $Fe(NO_3)_3$ P στο $(NH_4)_3PO_4$ Br στο BrO_3^- **(Μονάδες 15)****Β) Σε ποια από τις παρακάτω ενώσεις το S έχει τον μικρότερο αριθμό οξείδωσης;****(Μονάδες 10)**

ΘΕΜΑ 3ο**A) Να ονομάσετε τις παρακάτω ενώσεις:****(Μονάδες 15)****B) Να γράψετε τους Μοριακούς Τύπους των ενώσεων:**

Χλωριώδης Χαλκός Ι

Όξινο ανθρακικό Νάτριο

Βρωμιούχο Ασβέστιο

Υδρίδιο του Καλίου

Υδροξείδιο του Βαρίου.

(Μονάδες 15)**ΘΕΜΑ 4ο**

Το μέταλλο Μ ανήκει στην Δεύτερη περίοδο του Περιοδικού Πίνακα και σχηματίζει οξείδιο με μοριακό τύπο ΜΟ.

Α) Ποιος είναι ο ατομικός αριθμός του Μ;

(Μονάδες 11)

Β) Να γραφούν οι μοριακοί τύποι των ενώσεων που σχηματίζει το Μ με τα ιόντα.

**(Μονάδες 9)**