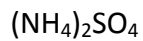
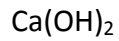


Ωριαία γραπτή δοκιμασία Α' τετραμήνου στο μάθημα της Χημείας**Όνοματεπώνυμο :****Ημερομηνία :****Τάξη :****ΘΕΜΑ 1ο****Α) ΝΑ ΧΑΡΑΚΤΗΡΙΣΕΤΕ ΤΙΣ ΠΑΡΑΚΑΤΩ ΠΡΟΤΑΣΕΙΣ ΩΣ ΣΩΣΤΕΣ (Σ) Ή ΩΣ ΛΑΘΟΣ (Λ).**

- 1) Ο αριθμός οξείδωσης του F στο F_2 είναι -2.
- 2) Ένα στοιχείο που έχει 3 πρωτόνια στην εξωτερική του στιβάδα ανήκει στην τρίτη ομάδα.
- 3) Το στοιχείο με ατομικό αριθμό 6 και μαζικό 10 ανήκει στην τέταρτη ομάδα και τη δεύτερη περίοδο του Περιοδικού Πίνακα.
- 4) Η ατομική ακτίνα μεγαλώνει από αριστερά προς τα δεξιά κατά μήκος μιας περιόδου.
- 5) Ο χημικός τύπος του Θεικού οξέως είναι H_2SO_3

(Μονάδες 15)**Β) Ένα στοιχείο έχει ατομικό αριθμό 17. Σε ποια ομάδα και σε ποια περίοδο του Περιοδικού Πίνακα ανήκει και γιατί.****(Μονάδες 10)****Α) Να υπολογίσετε τον Αριθμό Οξείδωσης του**S στο H_2SO_3 Cl στο $HClO_4$ N στο $Fe(NO_3)_2$ P στο $(NH_4)_3PO_3$ C στο CO_3^{2-} **(Μονάδες 15)****Β) Σε ποια από τις παρακάτω ενώσεις το N έχει τον μικρότερο αριθμό οξείδωσης;** $NH_3, HNO_3, HNO_2, N_2O_3$ **(Μονάδες 10)**

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

Υποχλωριώδης Χαλκός ΙΙ

Όξινο Θειικό Ασβέστιο

Διοξείδιο του Ανθρακα

Υδρίδιο του Νατρίου

Χλωριούχο Αμμώνιο.

(Μονάδες 15)**ΘΕΜΑ 4ο**

Το μέταλλο Μ ανήκει στην Τρίτη 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)**