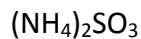
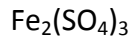
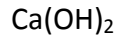


Ωριαία γραπτή δοκιμασία Α' τετραμήνου στο μάθημα της Χημείας**Όνοματεπώνυμο :****Ημερομηνία :****Τάξη :****ΘΕΜΑ 1ο****Α) ΝΑ ΧΑΡΑΚΤΗΡΙΣΕΤΕ ΤΙΣ ΠΑΡΑΚΑΤΩ ΠΡΟΤΑΣΕΙΣ ΩΣ ΣΩΣΤΕΣ (Σ) Ή ΩΣ ΛΑΘΟΣ (Λ).**

- 1) Ο αριθμός οξείδωσης του N στο N_2 είναι 0.
- 2) Ένα στοιχείο που έχει 3 ηλεκτρόνια στην εξωτερική του στιβάδα ανήκει στην τρίτη ομάδα.
- 3) H_2NO_2 Το στοιχείο με ατομικό αριθμό 8 και μαζικό 15 ανήκει στην πέμπτη ομάδα και τη τρίτη περίοδο του Περιοδικού Πίνακα.
- 4) Η ατομική ακτίνα μεγαλώνει από πάνω προς τα κάτω κατά μήκος μιας ομάδας.
- 5) Ο χημικός τύπος του Νιτρικού οξέως είναι H_2NO_2

(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**P στο H_3PO_4 Cl στο $HClO_2$ N στο $Fe(NO_2)_3$ P στο $(NH_4)_3PO_4$ S στο SO_3^{2-} **(Μονάδες 15)****Β) Σε ποια από τις παρακάτω ενώσεις το Cl έχει τον μικρότερο αριθμό οξείδωσης;**HCl, $HClO_2$, $HClO_3$, Cl_2O_5 **(Μονάδες 10)**

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

Χλωριώδες Νάτριο

Όξινος ανθρακικός Χαλκός Ι

Θειικό αμμώνιο

Υδρίδιο του Καλίου

Πεντοξείδιο του Φωσφόρου.

(Μονάδες 15)**ΘΕΜΑ 4ο**

Το μέταλλο Μ ανήκει στην Δεύτερη περίοδο του Περιοδικού Πίνακα σχηματίζει φωσφορικό άλας με μοριακό τύπο $M_3(PO_4)_2$.

A) Ποιος είναι ο ατομικός αριθμός του Μ;

(Μονάδες 11)

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

**(Μονάδες 9)**