**Τμήμα: Όνομα Επώνυμο……………………..………….. ……………………**

**…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………**

**Άσκηση 1**

Να ονομαστούν τα παρακάτω άλατα:

1. Ca**3**(PO**4**)**2** .........................................................................................................................................

2. (ΝΗ**4**)**3**PO**3** ...................................................................................................................................

3. K**2**S ................................................................................................................................................

4. Mg(CN)**2** ..............................................................................................................................................

5. Fe(BrO**2**)**2** .............................................................................................................................................

6. CuClO**4** ...............................................................................................................................................

7. (NH**4**)**2**CO**3** ...............................................................................................................................................

8. Pb(NO**2**)**4** ........................................................................................................................................

9. Sb**2**SO**3**)**3** .........................................................................................................................................

10. Να**3**As ...............................................................................................................................................

**Άσκηση 2**

Να γραφούν οι Μοριακοί Τύποι των παρακάτω αλάτων:

1. φωσφορούχο αμμώνιο ................................................................

2. θειώδες νικέλιο (ΙΙΙ) ................................................................

3. υποχλωριώδης ψευδάργυρος ................................................................

4. αντιμονιούχο βάριο ................................................................

5. υπερβρωμικός λευκόχρυσος (IV) ................................................................

6. υποχλωριώδες κάλιο ................................................................

7. τριβρωμιούχος σίδηρος ................................................................

8. ιωδιούχος υποχαλκός ................................................................

9. θειικός μόλυβδος (IV) ................................................................

10. αζωτούχος άργυρος (IV) ................................................................

**Άσκηση 3**

Να ονομαστούν οι ενώσεις:

1) ΗΝΟ**2**…………………………………....

2) ΝΗ4ClO4 …………………………………

3) Mg(OH)**2** …………………………………

4) N**2**O**4**………………………………………….

5) NaHCO3……………………………………..

**Άσκηση 4**

Να γραφούν οι Μοριακοί Τύποι των ενώσεων

1. φωσφορούχο αμμώνιο .............................................

2. Υδροξείδιο του νικελίου (ΙΙΙ) ....................................

3. Υποχλωριώδης ψευδάργυρος..................................

4.Πεντοξείδιο του αρσενικού ..................................

5. Οξείδιο του μολύβδου (IV) ................................

**Άσκηση 5**

Να ονομάσετε τις παρακάτω ενώσεις:

1. Ca**3**(PO**4**)**2** .................................................................................................................................

2. Η**3**PO**3** ...................................................................................................................................

3. K**2**O ...................................................................................................................................

4. H**2**O**2** ...................................................................................................................................

5. Mg(OH)**2** ...................................................................................................................................

6. Η**2**SO**3** ...................................................................................................................................

7. (NH**4**)**2**CO**3** ...................................................................................................................................

8. N**2**O**3** ...................................................................................................................................

9. Sb**2**O**5** ...................................................................................................................................

10. ΝαΗ CO**3** ...................................................................................................................................

**Άσκηση 6**

Να γραφούν οι Μοριακοί Τύποι των ενώσεων

1. Φωσφορικό αμμώνιο

2.Νιτρικό νάτριο

3.Υπερβρωμικό Οξύ

4.Υδροχλωρικό οξύ

5.Καυστικό κάλιο

6.Υδροξείδιο του νικελίου (ΙΙ)

7.Οξείδιο του μαγνησίου

8.Διοξείδιο του αζώτου

9.Υπεροξείδιο του νατρίου

10.Τριοξείδιο του θείου

**Άσκηση 7**

Να γραφούν οι μοριακοί τύποι:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1. χλωριούχος ψευδάργυρος |  | 16. καυστικό κάλιο |  |
| 2. οξείδιο του υδραργύρου (Ι) |  | 17. υδρόθειο |  |
| 3. φωσφορικός χαλκός (Ι) |  | 18. φωσφορικό αµµώνιο |  |
| 4. υδροξείδιο του ασβεστίου |  | 19. υδροξείδιο του βισµουθίου |  |
| 5. θειϊκός σίδηρος (ΙΙ) |  | 20. όξινο θειϊκό νάτριο. |  |
| 6. νιτρώδες ασβέστιο |  | 21. νιτρικό οξύ |  |
| 7. ιωδιώδες µαγγάνιο (ΙΙ) |  | 22. υδροξείδιο του µαγγανίου (ΙV) |  |
| 8. θειώδης ψευδάργυρος |  | 23. οξείδιο του λευκοχρύσου (IV) |  |
| 9. ανθρακικός µόλυβδος (ΙΙ) |  | 24. χλωριώδης κασσίτερος (II) |  |
| 10. υδροϊώδιο |  | 25. θειώδες βάριο |  |
| 11. βρωµιούχο χρώµιο (ΙΙΙ) |  | 26. οξείδιο του αργύρου |  |
| 12. ανθρακικό αργίλιο |  | 27. φθοριούχο αργίλιο |  |
| 13. ιωδικό οξύ |  | 28. υποχλωριώδες οξύ |  |
| 14. θειούχο µαγνήσιο |  | 29. χλωρικό κάλιο |  |
| 15. κυανιούχος σίδηρος (ΙΙΙ) |  | 30. Τετροξείδιο του αζώτου |  |

**Άσκηση 8**

Να ονομαστούν οι ενώσεις:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1. Pb(NO3)2 |  | 17.K2O |  |
| 2. HClO |  | 18.NαΟΗ |  |
| 3. Zn(OH)2 |  | 19.Η2CO3 |  |
| 4. Fe2O3 |  | 20.FeO |  |
| 5. Cr(IO3)3 |  | 21.BαSO4 |  |
| 6. HBrO3 |  | 22. Mg(CN)2 |  |
| 7. Au(OH)3 |  | 23.Cα(NO2)2 |  |
| 8. CαO |  | 24.Cr2S3 |  |
| 9. Bi2S3 |  | 25.HF |  |
| 10.HNO2 |  | 26.Cu(ClO)2 |  |
| 11.Pb(OH)2 |  | 27.LiNO3 |  |
| 12.CuO |  | 28.Κ2Cr2O7 |  |
| 13.Hg(BrO2)2 |  | 29.Na2CrO4 |  |
| 14.HClO4 |  | 30.(NH4)2S |  |
| 15.Sn(OH)2 |  | 31.KHCO3 |  |
| 16.Ag3PO4 |  | 32. |  |