

Χημεία Α΄ Λυκείου  
Φύλλο εργασίας 13<sup>ο</sup>

**Ονοματολογία Ανόργανων Ενώσεων**

1. Συμπλήρωσε τα κενά στον παρακάτω πίνακα:

Όνομα	Τύπος	Όνομα	Τύπος	Όνομα	Τύπος	Όνομα	Τύπος
Υδρογόνο			Mg	Άζωτο			P
	Na	Σίδηρος			Mn	Ψευδάργυρος	
	Rb		Ba	Θείο			Cr
Μόλυβδος		Αργίλιο			Sn	Φθόριο	

2. Συμπλήρωσε τα κενά στον παρακάτω πίνακα:

Όνομα	Τύπος	Όνομα	Τύπος
Νιτρικό		Αμμώνιο	
	OH <sup>-</sup>		CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>
Φωσφορικό		Υπερμαγγανικό	
Θειικό			CN <sup>-</sup>
	O <sup>2-</sup>	χλωριούχο	

Όταν πρόκειται να ονομάσουμε μια ένωση (πχ CaF<sub>2</sub>), θεωρούμε ότι αποτελείται από ένα θετικό και ένα αρνητικό κομμάτι (ασβέστιο και ..... στο παράδειγμα).

Ονομάζουμε την ένωση χρησιμοποιώντας **πρώτα το όνομα του αρνητικού τμήματος και μετά του θετικού**. Στην περίπτωση του παραπάνω παραδείγματος: .....

3. Δοκιμάστε να ονομάσετε τις παρακάτω ενώσεις:

Όνομα	Τύπος	Όνομα	Τύπος
	Na <sub>2</sub> S		LiH
	KBr		BaBr <sub>2</sub>
	CaI <sub>2</sub>		Na <sub>2</sub> O
	MgO		FeS

Όταν στην ένωση υπάρχει κάποιο πολυατομικό ιόν, χρησιμοποιούμε το όνομα του πολυατομικού ιόντος όπως το ξέρουμε (πχ. CaSO<sub>4</sub>: θετικό ιόν το ....., αρνητικό το .....). Άρα η ένωση θα λέγεται: .....

4. Δοκιμάστε να ονομάσετε τις παρακάτω ενώσεις:

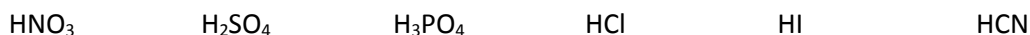
Όνομα	Τύπος	Όνομα	Τύπος
	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>		Mg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
	NH <sub>4</sub> Br		KOH
	Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>		NaHCO <sub>3</sub>
	KMnO <sub>4</sub>		Li <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>

\*Εξάιρεση στον παραπάνω τρόπο αποτελεί το κυάνιο που ονομάζεται με την κατάληξη -ούχο. Πχ KCN: .....

Χημεία Α΄ Λυκείου  
Φύλλο εργασίας 13<sup>ο</sup>

**Ονοματολογία Ανόργανων Ενώσεων**

5. Παρατηρήστε τους παρακάτω τύπους και βρείτε τα κοινά χαρακτηριστικά τους:



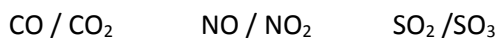
Το κοινό τους χαρακτηριστικό είναι: .....

α) Οι ενώσεις αυτές ονομάζονται με το όνομα του πολυατομικού ιόντος και την κατάληξη οξύ. Πχ:  $\text{H}_2\text{SO}_4$  ..... οξύ.

β) Αν δεν έχουν πολυατομικό ανιόν ή αν το πολυατομικό ανιόν τους δεν έχει οξυγόνο, ονομάζονται ως ύδρο..... . Πχ  $\text{HCl}$ : υδρο..... .

Δοκιμάστε να ονομάσετε τα οξέα της άσκησης 5.

6. Βρείτε τις διαφορές σε κάθε ένα από τα ζευγάρια:



Η διαφορές που βρήκα αφορούν: .....

Ενώσεις που είναι φτιαγμένες από ένα στοιχείο και οξυγόνο λέγονται οξείδια. Ονομάζονται ως: οξείδιο του ..... . Αν χρειάζεται δηλώνουμε τα διαφορετικά οξείδια του ίδιου στοιχείου χρησιμοποιώντας αριθμητικά προθέματα πχ. διοξείδιο, μονοξείδιο κ.α.

Δοκιμάστε να ονομάσετε τα οξείδια της άσκησης 6.

7. Ονομάστε τις ενώσεις  $\text{FeCl}_2$  και  $\text{FeCl}_3$ .

Δοκιμάστε και τις:  $\text{SnCl}_2$                    $\text{SnCl}_4$

Ασκήσεις σχολικού 62, 63

Ονομάστε τις παρακάτω ενώσεις:

- |                                   |                                    |  |
|-----------------------------------|------------------------------------|--|
| 1. MgS                            | 24. BeBr <sub>2</sub>              | 46. AlPO <sub>4</sub>                              |
| 2. KBr                            | 25. K <sub>2</sub> O               | 47. KNO <sub>3</sub>                               |
| 3. H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> | 26. BF <sub>3</sub>                | 48. NaHCO <sub>3</sub>                             |
| 4. Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 27. Al <sub>2</sub> S <sub>3</sub> | 49. CaCO <sub>3</sub>                              |
| 5. NaI                            | 28. CuS                            | 50. Mg(OH) <sub>2</sub>                            |
| 6. H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> | 29. Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | 51. Na <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> |
| 7. Li <sub>2</sub> S              | 30. FeI <sub>2</sub>               | 52. Ba(CN) <sub>2</sub>                            |
| 8. H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> | 31. Cu <sub>2</sub> S              | 53. K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>                 |
| 9. CaO                            | 32. SnCl <sub>2</sub>              | 54. Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>                |
| 10. HF                            | 33. CuCl <sub>2</sub>              | 55. NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>                |
| 11. K <sub>2</sub> S              | 34. CuBr                           | 56. Sn(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>              |
| 12. LiBr                          | 35. Fe <sub>2</sub> S <sub>3</sub> | 57. FePO <sub>4</sub>                              |
| 13. HNO <sub>3</sub>              | 36. SnO                            | 58. Cu <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>                |
| 14. BaCl <sub>2</sub>             | 37. Cu <sub>2</sub> O              | 59. Cu <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> |
| 15. NaBr                          | 38. FeO                            | 60. FeSO <sub>4</sub>                              |
| 16. MgF <sub>2</sub>              | 39. PCl <sub>3</sub>               | 61. SnSO <sub>4</sub>                              |
| 17. Na <sub>2</sub> O             | 40. CO                             | 62. Fe(HCO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>             |
| 18. SrS                           | 41. PCl <sub>5</sub>               | 63. Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>                |
| 19. BN                            | 42. SO <sub>2</sub>                | 64. MnSO <sub>4</sub>                              |
| 20. AlN                           | 43. CO <sub>2</sub>                |  |
| 21. MgO                           | 44. SO <sub>3</sub>                |  |
| 22. CaBr <sub>2</sub>             | 45. MnO                            |  |
| 23. LiI                           |                                    |  |