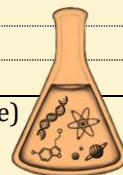


ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑ ΑΝΟΡΓΑΝΩΝ ΕΝΩΣΕΩΝ

1) ΟΞΕΑ : H_xA

⚡ **A** : αμέταλλο (F, Cl, Br, I, S) ή πολυατομικό ανιόν (CN^- , NO_3^- , SO_4^{2-} ...) , **x** : αριθμός οξείδωσης του A (x = 1, 2, 3)

ΜΗ ΟΞΥΓΟΝΟΥΧΑ ΟΞΕΑ	ΟΞΥΓΟΝΟΥΧΑ ΟΞΕΑ
Υδρο (όνομα αμετάλλου ή $-CN$)	 ικό οξύ (όνομα πολυατομικού ιόντος)
✓ HCl Υδροχλωρικό	✓ HNO₃ Νιτρικό οξύ
✓ H₂S Υδρόθειο	✓ H₂CO₃ Ανθρακικό οξύ
✓ HCN Υδροκυάνιο	✓ H₂SO₄ Θειικό οξύ
★ Διάλυμα HCl : σπίρτο άλατος ★ Το υδατικό διάλυμα υδροαλογόνου HX (X= αλογόνο) ονομάζεται υδροαλογονικό οξύ : Π.χ. διάλυμα HCl : υδροχλωρικό οξύ : $HCl(aq)$	★ Διάλυμα HNO_3 : ακουαφόρτε (aquaforte) ★ Πυκνό διάλυμα H_2SO_4 : βιτριόλι



2) ΒΑΣΕΙΣ : $M(OH)_x$

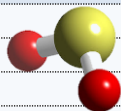
⚡ **M** : μέταλλο (K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Ni, Sn, Pb, Hg, Cu ...) και **x** : αριθμός οξείδωσης του M

Υδροξείδιο του (όνομα μετάλλου M)	
✓ NaOH Υδροξείδιο του νατρίου	✓ Al(OH)₃ Υδροξείδιο του αργιλίου
✓ Ca(OH)₂ Υδροξείδιο του ασβεστίου	✓ Fe(OH)₂ Υδροξείδιο του σιδήρου (II)
• Όταν το μέταλλο έχει πολλούς Α.Ο., τον αναφέρουμε στο τέλος του ονόματος με λατινικό αριθμό ($Fe^{2+,3}$...)	
★ Εμπειρικά ονόματα : NH_3 : αμμωνία , $NaOH$: καυστική σόδα (νάτριο) , KOH : καυστική ποτάσα (κάλιο)	

3) ΟΞΕΙΔΙΑ : Σ_2O_x

⚡ **Σ** : μέταλλο (Na, Mg, Al, Ag, Zn, Fe, Cu, Cr) ή αμέταλλο (C, S, N, P ...)

Οξείδιο του (όνομα μετάλλου ή αμετάλλου)	
ΟΞΕΙΔΙΑ ΑΜΕΤΑΛΛΩΝ (C, S, N, Cl, Br ...)	ΟΞΕΙΔΙΑ ΜΕΤΑΛΛΩΝ (Na, Ca, Al, Fe ...)
• Όταν το αμέταλλο έχει πολλούς αριθμούς οξείδωσης (μόνο) βάζουμε : αριθμητικό (μονο, δι-, τρι- ...) πριν τη λέξη οξείδιο	• Όταν το αμέταλλο έχει πολλούς αριθμούς οξείδωσης βάζουμε λατινικό αριθμό που δείχνει τον αριθμό οξείδωσης του μετάλλου, στο τέλος του ονόματος (I, II, III, IV ...)
✓ NO Μονοξείδιο του αζώτου	✓ Na₂O Οξείδιο του νατρίου
✓ NO₂ Διοξείδιο του αζώτου	✓ CaO Οξείδιο του ασβεστίου
✓ N₂O₃ Τριοξείδιο του αζώτου	✓ CuO Οξείδιο του χαλκού (II)
✓ N₂O₅ Πεντοξείδιο του αζώτου	✓ Cu₂O Οξείδιο του χαλκού (I)



• Για να γράφουμε τους **χημικούς τύπους** των συνθεστερων οξειδίων των αμετάλλων ισχύει ότι:

- **Μονοξείδιο** στοιχείου Σ: ΣO . Π.χ. CO , NO
- **Διοξείδιο** στοιχείου Σ: ΣO_2 . Π.χ. CO_2 , NO_2 , SO_2
- **Τριοξείδιο** στοιχείου Σ: $\Sigma_2 O_3$. Π.χ. N_2O_3 , P_2O_3 , (εξάιρεση: SO_3)
- **Πεντοξείδιο** στοιχείου Σ: $\Sigma_2 O_5$. Π.χ. N_2O_5 , P_2O_5

• **Υπεροξείδια** : έχουν την ομάδα $-O-O-$. Π.χ. H_2O_2 ($H-O-O-H$) : **υπεροξείδιο** του υδρογόνου



4) ΑΛΑΤΑ : M_xA_y ή $(NH_4)_xA$

⚡ **M^{y+}** : μέταλλο , **A^{x-}** : αμέταλλο ή πολυατομικό ανιόν

ΜΗ ΟΞΥΓΟΝΟΥΧΑ ΑΛΑΤΑ	ΟΞΥΓΟΝΟΥΧΑ ΑΛΑΤΑ
..... ούχο ή και ίδιο του (όνομα αμετάλλου ή CN^-) (όνομα μετάλλου ή NH_4^+)	 ικό ή (όνομα ανιόντος) (όνομα μετάλλου ή NH_4^+)
✓ ZnCl₂ Χλωριούχος ψευδάργυρος ή χλωρίδιο του ψευδαργύρου	✓ Pb(NO₃)₂ Νιτρικός μόλυβδος (II)
✓ K₂S Θειούχος κάλιο ή σουλφίδιο του καλίου	✓ MgSO₄ Θειικό μαγνήσιο
✓ Mg(CN)₂ Κυανιούχος μαγνήσιο ή κυανίδιο του μαγνησίου	✓ CaCO₃ Ανθρακικό ασβέστιο
✓ FeBr₂ Βρωμιούχος σίδηρος (II) ή βρωμίδιο του σιδήρου (II)	✓ KMnO₄ Υπερμαγγανικό κάλιο
✓ NH₄I Ιωδιούχος αμμώνιο ή ιωδίδιο του αμμωνίου	✓ (NH₄)₃PO₄ Φωσφορικό αμμώνιο

5) ΥΔΡΙΔΙΑ ΜΕΤΑΛΛΩΝ : MH_y (M : μέταλλο)

✓ **LiH** **Υδρίδιο** του λιθίου, ✓ **CaH₂** **Υδρίδιο** ασβεστίου

6) Διάφορες ΕΝΩΣΕΙΣ ΑΜΕΤΑΛΛΩΝ : A_xB_y (A, B : αμέταλλα)

✓ **H₂O** **Νερό**
✓ **PCl₅** **Πενταχλωριούχος** φωσφόρος

