

Ονομασία των οξυγονούχων οξέων: $\text{H}_2\text{O} - \text{A}$

όπου $\text{A} = \text{F}, \text{Cl}, \text{Br}, \text{I}, \text{S}, \text{CN}^-$

π.χ. HF υδροφθόριο H_2S υδροθειο
 HCl υδροχλωρικό HCN υδροκυάνιο

Αν τα μη οξυγονούχα οξέα βρίσκονται διαλυμένα σε νερό ονομάζονται
 $\text{H}_2\text{O} - \text{A} - \text{ικό οξύ}$

π.χ. διάλυμα HCl υδροχλωρικό οξύ
διάλυμα HBr υδροβρωμικό οξύ

Δ. ΑΛΑΤΑ

Ενώσεις με γενικό τύπο E_yA_x , όπου E μέταλλο ή NH_4^+
και x ο Α.Ο. αυτού και A οξειδάλλο ή πολυατομικό ιόν (εκτός
από NH_4^+ , OH^-) και y ο Α.Ο. αυτού.

Τα άλατα διακρίνονται σε οξυγονούχα και μη οξυγονούχα.

Ονομασία οξυγονούχων Αλάτων: Το ή ο $\text{A} / \dots \ominus$

π.χ. K_2SO_4 θειικό κάλιο
 $\text{Fe}(\text{CeO}_3)_2$ χλωρικός βιδυρος II
 $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ φωσφορικό αμμώνιο
 $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$ ανθρακικός βιδυρος III

Ονομασία μη οξυγονούχων Αλάτων: Το ή ο $\text{A} - \text{ούχο(s)} / \dots \ominus$

π.χ. KF φθοριούχο κάλιο
 NH_4Cl χλωριούχο αμμώνιο
 FeS θειούχος βιδυρος II
 $\text{Fe}(\text{CN})_3$ κυανιούχος βιδυρος III