

ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑ ΑΝΟΡΓΑΝΩΝ ΧΗΜΙΚΩΝ ΕΝΩΣΕΩΝ (Χ.Ε.)

A. ΟΞΕΙΔΙΑ

Ενώσεις με γενικό τύπο $\Sigma_2 O_x$, όπου Σ ένα στοιχείο και x ο Α.Ο. του στοιχείου αυτού.

ονομασία : οξείδιο του - Σ -

π.χ. Na_2O οξείδιο του νατρίου

SO_2 διοξείδιο του θείου

FeO οξείδιο του σιδήρου II (ή μονοξείδιο του σιδήρου)

Fe_2O_3 οξείδιο του σιδήρου III (ή τριοξείδιο του σιδήρου)

B. ΒΑΣΕΙΣ

Ενώσεις με γενικό τύπο $\Theta(OH)_x$, όπου Θ μέταλλο ή NH_4^+ και x ο Α.Ο. του Θ

ονομασία : υδροξείδιο του - Θ -

π.χ. $NaOH$ υδροξείδιο του νατρίου

$Fe(OH)_2$ υδροξείδιο του σιδήρου II

$Ca(OH)_2$ υδροξείδιο του ασβεστίου

NH_4OH υδροξείδιο του αμμωνίου

Γ. ΟΞΕΑ

Ενώσεις με γενικό τύπο H_yA αμέταλλο στοιχείο ή πολυατομικό ιόν (εκτός OH^- , NH_4^+) και y ο Α.Ο. του A

Τα οξέα διακρίνονται σε οξυγονώδη και μη οξυγονώδη.

ονομασία οξυγονώδων οξέων : το - A - οξύ

όπου A οξυγονώδη πολυατομικά ιόν (SO_4^{2-} , NO_3^- , PO_4^{3-} κ.λ.π.)

π.χ. HNO_3 νιτρικό οξύ (aqua forte)

H_2SO_4 θειικό οξύ (βιτριόλι)

H_3PO_4 φωσφορικό οξύ

$HClO_3$ χλωρικό οξύ