

Οξείδια

Οξείδια

Οξείδια ονομάζονται οι ενώσεις των στοιχείων με το οξυγόνο.

Τα περισσότερα οξείδια έχουν το γενικό τύπο:



Όπου, x είναι ο αριθμός οξείδωσης του στοιχείου Σ .

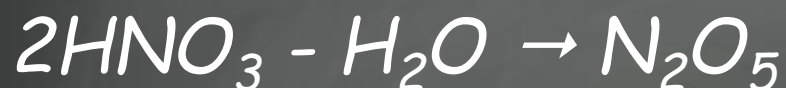
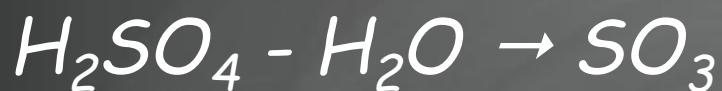
Ονοματολογία οξειδίων

«Οξείδιο του στοιχείου» ή «Μono- Δι- Τρι- κλπ οξείδιο του στοιχείου» (αν σχηματίζει περισσότερα οξείδια)

- CaO : οξείδιο του ασβεστίου
- Al_2O_3 : οξείδιο του αργιλίου
- Cu_2O : οξείδιο του χαλκού (I)
- Na_2O : οξείδιο του νατρίου
- CO : μονοξείδιο του άνθρακα
- CO_2 : διοξείδιο του άνθρακα
- N_2O_3 : τριοξείδιο του αζώτου
- SO_3 : τριοξείδιο του θείου

Όξινα οξειδία (ανυδρίτες οξέων)

Είναι κυρίως οξειδία αμετάλλων. Προκύπτουν από οξυγονούχα οξέα με αφαίρεση νερού.

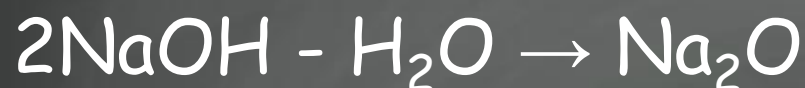
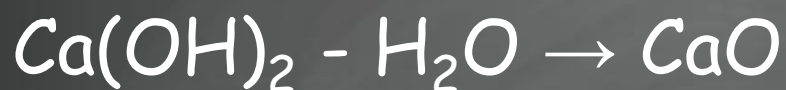


Το κεντρικό άτομο έχει τον ίδιο αριθμό οξείδωσης που έχει και στο αντίστοιχο οξύ.



Βασικά οξείδια (ανυδρίτες βάσεων)

Είναι κυρίως οξείδια μετάλλων. Προκύπτουν από βάσεις με αφαίρεση νερού.



Το κεντρικό άτομο έχει τον ίδιο αριθμό οξείδωσης που έχει και στην αντίστοιχη βάση.



Επαμφοτερίζοντα οξειδία

Συμπεριφέρονται άλλοτε ως οξέα και άλλοτε ως βάσεις.

