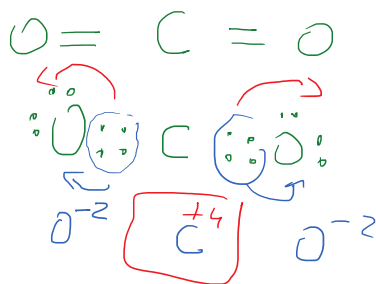


A.O. - Υπολογισμοί
 Παρασκευή, 22 Ιανουαρίου 2021 11:16 πμ
 Ονοματεπώνυμο (I)

ΟΡΙΣΜΟΣ:
 Α.Ο. ενός ατόμου σε μια ορισμένη ένωση ορίζεται το φαινόμενο φορτίο που θα αποκτήσει το άτομο αν τα κοινά ή μόνον αποδοθούν στο ηλεκτρονητικότερο άτομο.

CO_2
 Ποιος είναι ο Α.Ο.
 του C στο CO_2



H.T.

$$\text{C} \quad \text{AO} = +4$$

$$\text{O} \quad \text{AO} = -2$$

η πιο ηλεκτρονηκή είναι το O άρα
 τα αποδίδονται 2e- επιπλέον και $\text{AO}_\text{O} = -2$ και $\text{AO}_\text{C} = +4$.

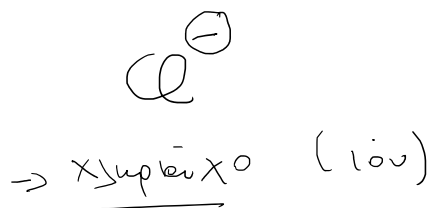
Το ίδιο εφαρμόζοντας επισημειώνουμε και εξίσωση:

x
 CO_2
 MT.
 $\text{AO C} = x$

$$x + \underbrace{2(-2)}_{-4} = 0$$

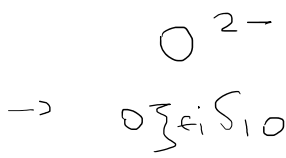
$$\boxed{x = +4}$$

II
 Ορισμός: Α.Ο. ενός ιόντος σε μια ιοντική ένωση είναι το πραγματικό φορτίο του ιόντος.
 Έστω το φορτίο του Cl^{-1} και $\text{AO}_\text{Cl} = -1$ στο χλωριούχο Αμμόνιο.



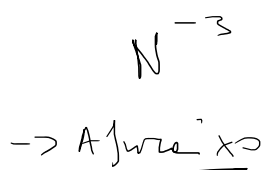
$$\text{AO}_\text{Cl} = -1$$

οξείω



$$\text{AO}_\text{O} = -2$$

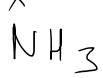
Αζωτούχο



$$\text{AO}_\text{N} = -3$$

Εύρεση Α.Ο. σε μια χημική ένωση:

Χημ. ένωση:

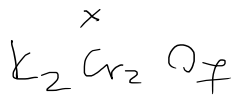
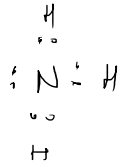


$$x + 3(+1) = 0$$

Α.Ο. =

$$\boxed{x = -3}$$

Αμμωνία

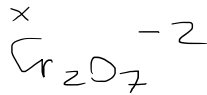


$$2(+1) + 2x + 7(-2) = 0$$

Διχρωμικό οξύ
(χημ. ένωση)

$$\boxed{x = +6}$$

Εύρεση Α.Ο. σε ένα στοιχειώδες ιόν:



$$2x + 7(-2) = -2$$

Διχρωμικό ιόν.

$$\boxed{x = +6}$$

ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑ :

κρωτά
προξέταται
το
συντάσσεται

ΑΝΙΟΝΤΟΣ ή των ΚΑΤΙΟΝΤΟΣ



χημικό NaCl

ιόν Cl^-
κατιόν Na^+

κατιόν K^+

ή K^+

κατιόν K^+

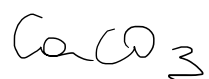
Ανιόν NO_3^-



Νιτρικό Κάλιο

Ανιόν CO_3^{2-}

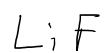
κατιόν Ca^{+2}



Ανθρακικό Κάλιο

Ανιόν F^-

κατιόν Li



Φθοριώχο Λίθιο.

0