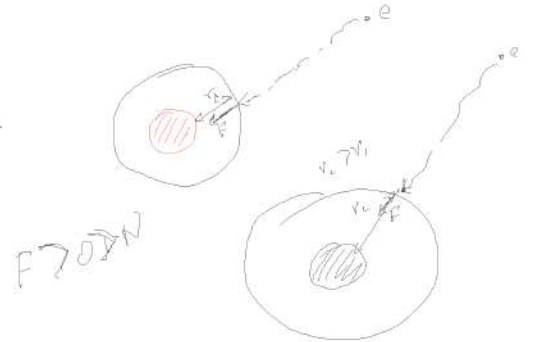
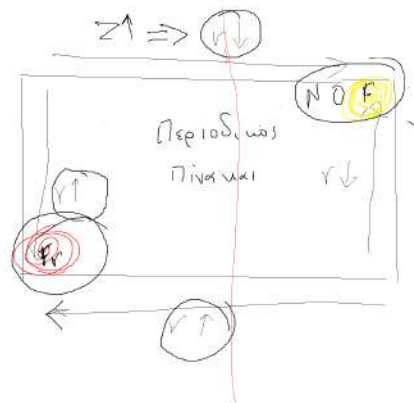
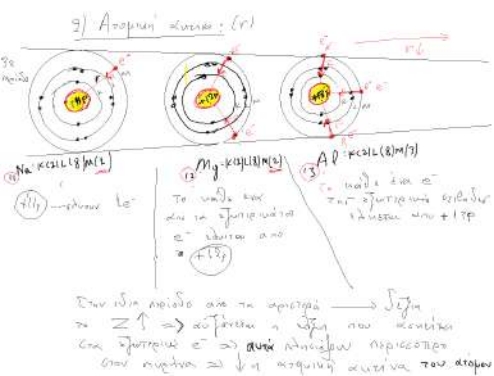




Ηλεκτροδυναμικότητα: Είναι η τάση που έχουν τα μεταλλικά να αποβάλλουν ηλεκτρόνια και να μετατρέπονται σε θετικά ιόντα (υπεριόντα). Αυτή η τάση αυξάνεται όσο $\uparrow r$.

Ηλεκτροαρνητικότητα: Είναι η τάση των αερίων να προσλαμβάνουν ηλεκτρόνια. Αυτή η τάση αυξάνεται όσο $\downarrow r$.

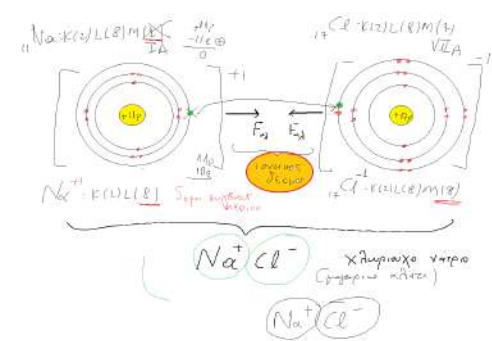
62 73-74
Aca: 30-37

Ο λόγος που τα άτομα
ένωνονται μεταξύ τους
είναι ότι επιδιώκουν
να αποκτήσουν δυνα
επιχειρηματίας αξίου δυνα
να συμπληρώσουν την επιθυμία
για να με δε- (επείγουσα)
Κ που συμπληρωθεί με δε-

Canvas
Two
One

Ταχνική, Εξοπλισμός, Σειρές

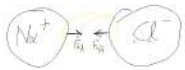
Exemplos, frás. de rapela de presença M. na capitulação A.



[illegible]

Lösung: $a = 2 \cdot 58 = 59$ (für 10 Personen)

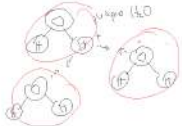
Answer: 6275 (39, 41, 43)



Τα δύο αυτά O_2 εξακολουθούν να υπάρχουν ανεξαρτήτως διατάξεως. Συνεπώς αυτές οι διπλές δυνάμεις των ιοντικών δεσμών:



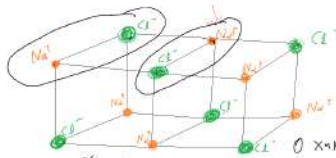
Από τα $Na^+ Cl^-$ εκκλύδονται με ιοντικές δυνάμεις διαπυκνωμένες (αυτή είναι η φράση που θέλω)



Χημικό στοιχείο



G 54-57



Κρυστάλλος του NaCl
κρυσταλλικό πλέγμα

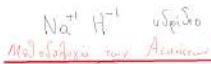
$$\frac{n_{Na^+}}{n_{Cl^-}} = \frac{6 Na^+}{6 Cl^-} = 1$$



Ο χημικός τύπος δεν συμπληρώνει την παρουσία μορίων NaCl αλλά ο τύπος αυτός με τους δείκτες που έχουν τα ιόντα δείχνει την αντιστοιχία των ιόντων στο κρυσταλλικό πλέγμα

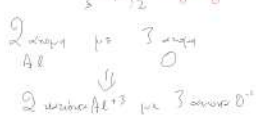
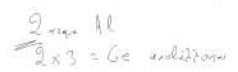
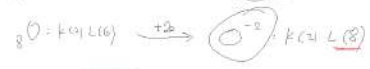
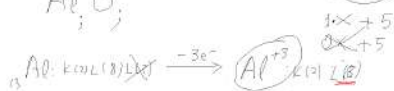
ή $CaCl_2$ χημικό στοιχείο

$$\frac{n_{Ca^{2+}}}{n_{Cl^-}} = \frac{1}{2}$$



$_{11}\text{Al} : \text{K}(2) \text{L}(8) \text{M}(3) \rightarrow \text{III A}$
 $_{8}\text{O} : \text{K}(2) \text{L}(6) \rightarrow \text{VIA}$ → αντιστοιχεί σε
 α/Με είναι σε δύο διαφορετικά κανάλια μεταφοράς

β) Χημικές τύποι



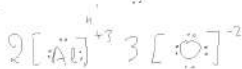
Σημειώστε το ότι Al_2O_3

η διαταγή των ιόντων (Lewis)



63, 55 - 58 (για να είναι ισορροπία)

Απομείωση : 63, 55
 39
 41
 43

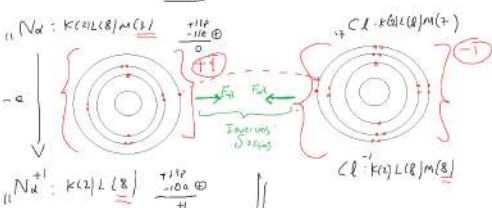


Totipotency Steps

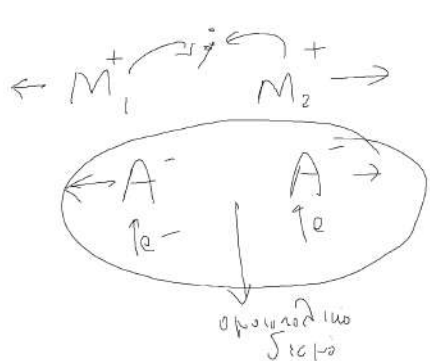
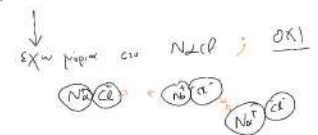
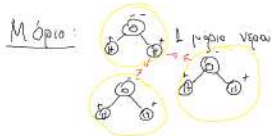
Σχηματίζονται ορισμένα CF και ένα Αμετάθετο

$\begin{matrix} M \\ \text{I}_A, \text{II}_A, \text{III}_A \\ \downarrow \\ \text{I}^+ \end{matrix}$
 $\begin{matrix} A \\ \text{V}_A, \text{VI}_A, \text{VII}_A \\ \downarrow \\ \text{I}^+ \end{matrix}$

nX



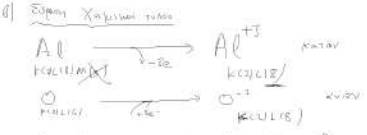
από ιοντικό δεσμό
 Εξω αλ δα Ακρω ένωσε ιοντική με Χημική
 Ζωα Να Cl Χημικό δεσμό



Μεθοδολογία Λύσης Αλυσίδων

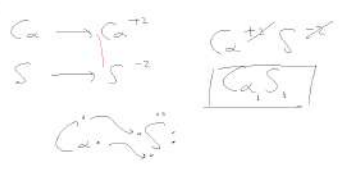
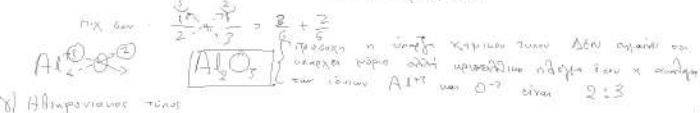
Ερώσεις για στοιχεία Al, P Στοιχεία
 1) Με τι ενόστος Στοιχ. θα συνδυαστεί
 2) Να βρεθεί το χημικό τύπος της ένωσης που θα σχηματιστεί
 3) Να βρεθεί η ηλεκτρονική της δομή

α) Θα βρεθεί ο αριθμός οξείδωσης των στοιχείων
 $Al \rightarrow KClO_4$ $Al \rightarrow +3$ $Cl \rightarrow -7$ $O \rightarrow -2$
 $S \rightarrow K_2SO_4$ $S \rightarrow +6$ $K \rightarrow +1$ $O \rightarrow -2$



Θα βρεθεί με αυτήν μέθοδο το συνδυασμό των στοιχ. που
 είναι: $Al^{+3} \cdot O^{-2} \Rightarrow$ χημικός τύπος Al_2O_3

το υπόλοιπο Al συνδυάζεται με O $\Rightarrow$ ο αριθμός οξείδωσης του Al είναι $+3$ και του O είναι -2



Διευκρίνιση
 22/12 64-57 $\Rightarrow$ 64/12

Παρατήρηση: 64/12-12
 Απάντηση: 64/12 (64/12, 41, 42)

15 Al
8 O

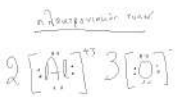
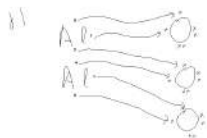
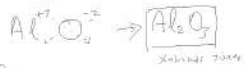
- a) Ειδικός Χημικός Στοιχείο
- β) Χημικός τύπος
- γ) Αριθμοξυγόνα μόλου

ladyanotrios65@gmail.com

$$a) Al: K(2) + (8) n(s) \rightarrow \Pi A \quad \text{μονοατομικό στοιχείο}$$

$$b) Al \xrightarrow{-7e^-} Al^{3+} \quad K(2) L(8)$$

$$O \xrightarrow{-2e^-} O^{2-} \quad K(2) L(8)$$



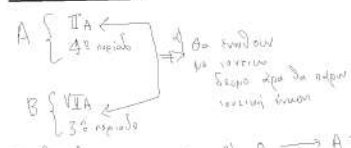
$$\frac{Al_{2000}O_3}{X} \rightarrow \frac{2 \text{ ατομικά } \Pi A}{\text{VII ατομικά}}$$

$$\rightarrow \frac{2 \text{ ατομικά}}{\text{VII ατομικά}}$$

$$a) \text{ ειδικός χημικός}$$

$$b)$$

Άσκηση 41 (MATH)

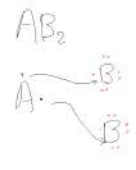
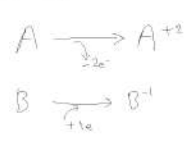


- α) αλγος δειξω
- β) αντιστοιχισμοι τωαν (MT)
- γ) T, δεικνυν ο MT

β) Ο χαρακτηριστικός AB_2 δεικνυν ότι έχουμε την ύλη της πρώτης αλλά ότι έχουμε υποσύνολο της δεύτερης. Ο αλγος δεικνυν ότι έχουμε την ύλη της δεύτερης αλλά ότι έχουμε υποσύνολο της πρώτης. Άρα $\frac{A^{+2}}{B^{-1}} = \frac{1}{2}$



5) Η Αντιστοιχισμοι τωαν



$\frac{A^{+2}}{B^{-1}} = \frac{1}{2}$
 $\frac{[A^{+2}]^{+2}}{[B^{-1}]^{-1}} = \frac{1}{2}$

Άσκηση 43:

α) $K: K(2) \times L(8) \times M(8) \times N(1) \Rightarrow I_A$
 $F: K(2) \times L(1) \Rightarrow V_{I_A}$



β) $M_A: K(2) \times L(8) \times M(8) \Rightarrow I_A$
 $S: K(2) \times L(1) \times M(6) \Rightarrow V_{I_A}$



43

α) $C: K(2) \times L(8) \times M(8) \times N(1) \Rightarrow I_A$
 $H: K(1) \Rightarrow V_{I_A}$



Χαρακτηριστικός τωαν $C \xrightarrow{+2e} C^{+2} \Rightarrow C = H/2$

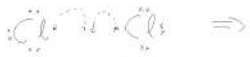
$\frac{C^{+2}}{H^{-1}} = \frac{1}{2}$
 $\frac{[C^{+2}]^{+2}}{[H^{-1}]^{-1}} = \frac{1}{2}$

ΟΜΟΙΟΠΟΙΗΤΙΚΟΣ ΔΕΣΜΟΣ

Είναι ένας δεσμός που δημιουργείται μεταξύ 2 ατόμων

Εάν ο ατομικός αριθμός $Cl: 16 \text{ (K)} / 17 \text{ (L)} \rightarrow VIIA$ οξυγόνο

Cl_2

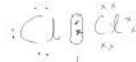


το ατομικό αριθμό Cl από 16

από 16 ατομικό αριθμό 16

Το ατομικό αριθμό είναι ο αριθμός των SeV ηλεκτρονίων

Το ατομικό αριθμό Cl
αποτελείται από
πρωτεύοντα και δευτερεύοντα
και δευτερεύοντα
1 πρωτεύοντα e^-



το ατομικό αριθμό Cl



Το ατομικό αριθμό Cl
αποτελείται από
πρωτεύοντα και δευτερεύοντα
και δευτερεύοντα
1 πρωτεύοντα e^-

Από ο ομοιοπολικός δεσμός
ατομικό αριθμό A, B και C
ατομικό αριθμό

