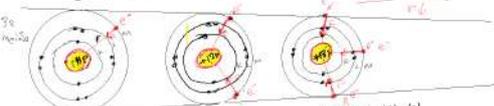
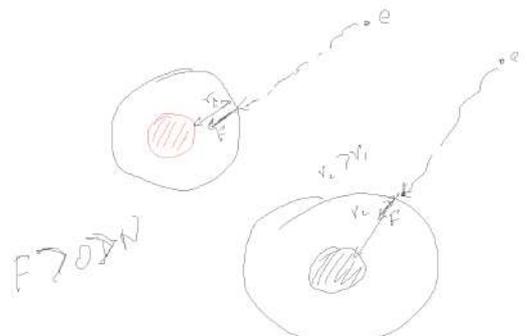
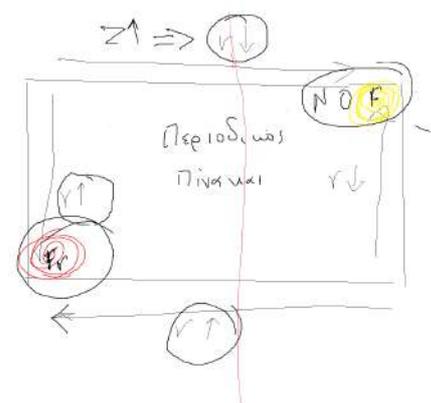


2) Απορροή κίνηση: (r)



- (1) N_0 - κεντρική (e)
- (2) M_0 - κεντρική (e)
- (3) A_0 - κεντρική (e)

Στην ίδια περίοδο από τα αριστερά \rightarrow δεξιά
 $\Rightarrow \Sigma \uparrow \Rightarrow$ αβίαση \rightarrow βία που κεντρίσει
 και βία που $e^- \Rightarrow$ αυτή κεντρίσει περισσότερο
 στο κέντρο $\Rightarrow \downarrow$ ακτίνη κέντρου του ατόμου



627
 52-54

Ηλεκτροδραστικότητα: Είναι η τάση που έχουν τα μέταλλα να αποβάλλουν ηλεκτρόνια και να μετατρέπονται σε θετικά ιόντα (οξείδωση). Αυτή η τάση αυξάνεται όσο $\uparrow v$.

Ηλεκτροφιλικότητα: Είναι η τάση των αερίων να προσδεθούν. Αυτή η τάση αυξάνεται όσο $\downarrow v$.

1) Εξισώστε τις ακόλουθες χημικές εξισώσεις

Αντι τα ε συμπληρώστε στα διαγράμματα χημικών δυνάμεις

	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VI A	VII A	VIIIA
3rd	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
4th	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe
5th	Rb	Sr	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh
6th	Cs	Ba	Hf	Ta	W	Re	Pd	Ag
7th	Fr	Ra	Rf	Ru	Rh	Pt	Au	Hg
8th								
9th								
10th								
11th								
12th								
13th								
14th								
15th								
16th								
17th								
18th								

$Na \rightarrow Na^+$ $Na^+ + Cl^-$
 $Ca \rightarrow Ca^{2+}$ $Ca^{2+} + 2e^-$
 $Al \rightarrow Al^{3+}$ $Al^{3+} + 3e^-$
 $Si \rightarrow Si^{4+}$ $Si^{4+} + 4e^-$
 $P \rightarrow P^{5+}$ $P^{5+} + 5e^-$
 $S \rightarrow S^{6+}$ $S^{6+} + 6e^-$
 $Cl \rightarrow Cl^{7+}$ $Cl^{7+} + 7e^-$
 $Ar \rightarrow Ar^{8+}$ $Ar^{8+} + 8e^-$

69-74
Aca: 30-34

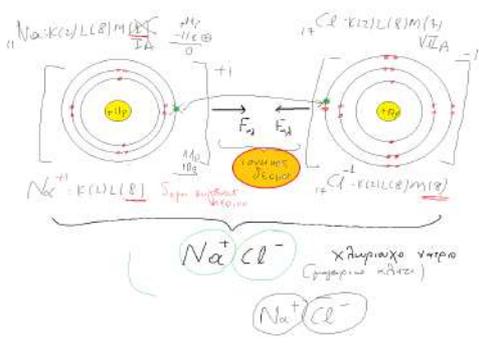
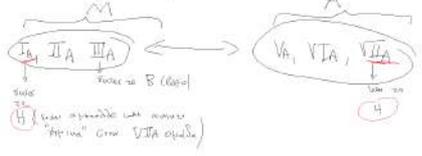
Ο λόγος που τα άτομα ενώνονται μεταξύ τους είναι ότι επιδιώκουν να αποκτήσουν δομή ευγενούς αερίου δηλ να συμπληρώσουν την εξωτερική ομάδα με 8e⁻ (εξτός της K που συμπληρώνεται με 2e⁻)

Κανόνας του Octet

la demetrios 65 @ gmail.com

Ionizaci i Expansione Ioni

Σχηματίζονται ιόντα σε πρόοδο M και ομαδα A



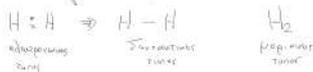
ΟΡΓΑΝΟΠΡΟΧΗΤΟΣ ΔΕΓΜΟΣ

(H-F4) $H \circ H \cong H \otimes H$

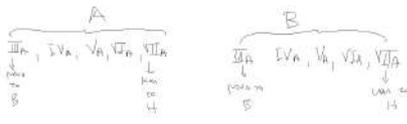


Τα 2 τα υδρογόνα έχουν 1 άτομο ηλεκτρόνιο
 στον κυλινδρικό κέλυφος. Αφού οι 2 ηλεκτρονία συνδυάζονται
 τον οργανωμένο δεσμό.

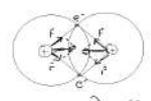
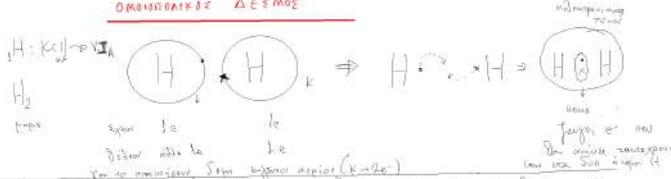
Ενώ υδρογόνο έχει 2 άτομα υδρογόνου δεσμούς
 να συνδυάζονται τα πιο παλιά 2d



Ορισμός - Οργανωμένος δεσμός είναι ένας δεσμός που
 δημιουργείται μεταξύ 2dσσ ατομικών A, B. Το υδρογόνο
 αποτελεί ατομικό κέλυφος να παραχθεί το 2d
 να συνδυαστούν υδρογόνα υδρογόνου 2d στην κεντρική
 περιοχή υδρογόνου δεσμού στον κυλινδρικό κέλυφος
 Αφού οι 2 άτομα υδρογόνου συνδυάζονται τον οργανωμένο δεσμό
 Τα ατομικά A, B προκύπτουν από τον ατομικό



ΟΜΩΣΤΡΑΚΙΣ ΔΕΣΜΟΣ



Οι ηλεκτρονίες
 Σχηματίζουν δεσμό
 τα e⁻ είναι κοινά
 των 2 Sub-ατομικών
 σωματιδίων που σχηματίζουν
 δεσμό

Από την διαμόρφωση A και B τα άτομα διαμορφώνονται με τον εξής τρόπο:

Απόσταση A
 III_A, IV_A, V_A, VI_A, VII_A
 ↓
 ατομικό B
 ↓
 H

Απόσταση B
 III_B, IV_B, V_B, VI_B, VII_B
 ↓
 ατομικό B
 ↓
 H

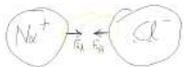
επειδή τα A, B διαμορφώνονται με τον εξής τρόπο.

Με τον τρόπο αυτό
 σχηματίζεται δεσμός
 H-H Σχηματίζεται μόριο
 H₂ Μοριακός τύπος

Δεσμοί: αερίων 58 - 59 (έως 70 κερν)

Ακουστές: αερίων 75 (39, 41, 43)

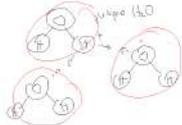
GED-54-57



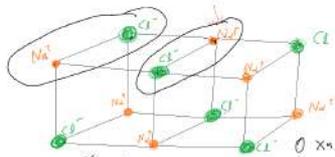
Τα δύο αυτά O_2 εδρώνουν με ελαφρώς διαφορετική δύναμη. Συνεπώς Αποτε οι δυνάμεις έλξης των ιόντων άισες:



Από τα $Na^+ Cl^-$ κλάσματα που έχουμε άρα το άριστο άρτιο \rightarrow διατηρούμε τον τελευταίο εναρμό



Χρησιμοποιούμε



Κρυστάλλος του NaCl υδροστατικό πλέγμα

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

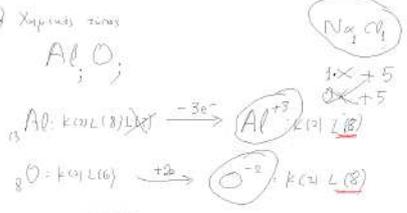


Ο χημικός τύπος δεν συμπληρείται την ποσότητα NaCl αλλά ο είναι αυτός με τον δείκτη να έχουν τα ίδια δείγματα την αναλογία των ιόντων στο υδροστατικό πλέγμα

πχ $CaCl_2$ χρησιμοποιούμε αβέλεια
 $\frac{\text{μάζα } Ca^{++}}{\text{μάζα } Cl^-} = \frac{1}{2}$

Na⁺ H⁻ υδρίδιο

Μεταλλοειδία των Αλκαλίων



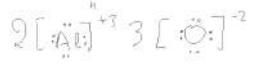
Σχηματίζεται ως Al₂O₃

η δέσμευση είναι (Lewis)



6 x 5 = 30 (for electrons)

Ακουστική: 6 x 7 = 42
3 x 4 = 12
4 x 3 = 12



2 άτομα Al
2 x 3 = 6e⁻ πρόσθετα

3 άτομα O
3 x 2 = 6e⁻ πρόσθετα



1/2 + 1/2 = 1/6 + 1/6



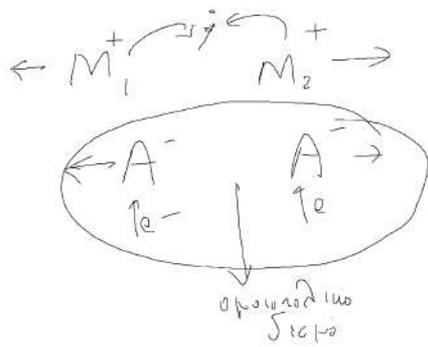
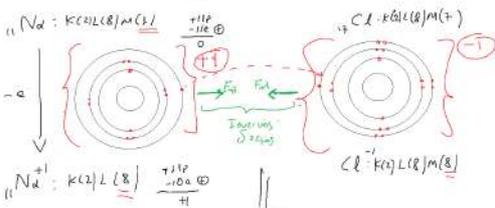
2 άτομα Al με 3 άτομα O
↓
2 άτομα Al³⁺ με 3 άτομα O²⁻

Troubles Steps

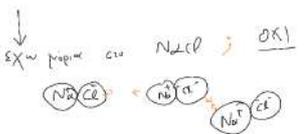
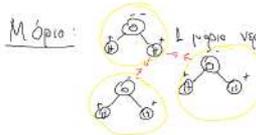
Σχηματίζονται οξείδια σε ένα μέταλλο και ένα ημιάλλο



π.χ



στο ιονικό δεσμό δημιουργείται λανθάνουσα δύναμη που αντισταθμίζει την απώλεια ηλεκτρονίου



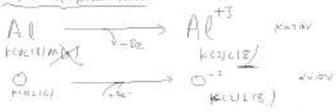
44-57

Methoden Lucas Acungew

- Gruppe in oxidiert $\text{Al}^0 \rightarrow \text{Al}^{+3}$ Gruppe
 1) Mn in SiO_2 Gruppe zu oxidieren
 2) Na Aspartat zu Al^{+3} Gruppe zu oxidieren
 3) S^{2-} in Al^{+3} Gruppe zu oxidieren

1) $\text{Al} = \text{KCl} / \text{LiBr} / \text{Mg} / \text{S} \rightarrow \text{Al}^{+3}$
 $\text{S} = \text{K} / \text{S} / \text{Cl} \rightarrow \text{S}^{-2}$

2) Ergebnis X-ray

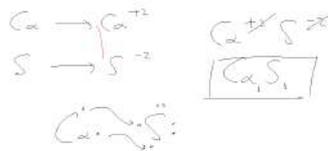


Bei Al^{+3} mit O^{2-} zu Al_2O_3 zu bilden
 $\text{Al}_2^{+3} \cdot \text{O}_3^{-2} \Rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$

in Al^{+3} mit O^{2-} zu Al_2O_3 zu bilden
 in S^{2-} mit O^{2-} zu $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ zu bilden

$\frac{3}{2} \text{Al}^{+3} + \frac{3}{2} \text{O}^{2-} = \frac{3}{2} \text{Al}_2\text{O}_3$

Al_2O_3 in Al^{+3} und O^{2-} zu bilden
 in S^{2-} mit O^{2-} zu $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ zu bilden



3) Abgrenzung



Abgrenzung
 2011 84-92-94/12

Phosphor: 2011 53-58
 Schwefel: 2011 79 (Abw: 79, 71, 45)

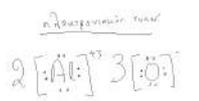
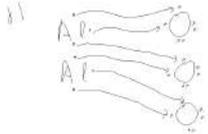
la.daniotris.65@gmail.com

15. Al
 $8O$
- a) Al και O έχουν διαφορά 2 μονάδες
 - b) Al και O έχουν 2 μονάδες
 - γ) Al και O έχουν 3 μονάδες

a) Al και O έχουν διαφορά 2 μονάδες $\rightarrow IIIA$ και $VI A$

b) Al και O έχουν 2 μονάδες $\rightarrow IIIA$ και $VI A$

c) Al και O έχουν 3 μονάδες $\rightarrow IIIA$ και VIA



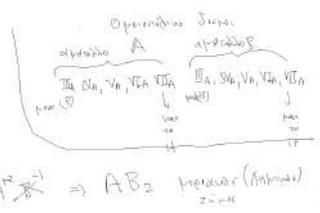
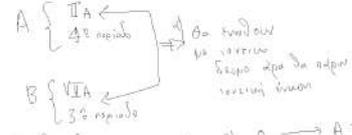
$\frac{Al}{X} \rightarrow \frac{O}{Y}$ \rightarrow $III A$

\rightarrow $III A$ και $VI A$

a) Al και O έχουν 2 μονάδες

b)

Άσκηση 41 (ΜΑΤΒ)

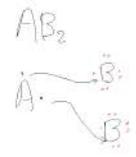
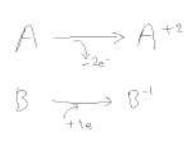


- α) είδος διαγράμματος
- β) αρχικός τύπος (ΜΑΤ)
- γ) Τ. Σύνταξη ο Μ.Τ.

$$\left. \begin{array}{l}
 A \xrightarrow{I_A} A^{+2} \\
 B \xrightarrow{V_I A} B^{-1}
 \end{array} \right\} A^2 \cdot B^{-1} \Rightarrow A^2 B_2 \text{ प्रकार (Αριθμοί)}$$

β) Ο χάρτης τους AB_2 δεν δείχνει ότι έχουμε τον ίδιο αριθμό πράξεων αλλά ότι έχουμε υποσύνολο αριθμών που η σύνταξη των αριθμών A^{+2} και B^{-1} τους $\frac{A^{+2}}{B^{-1}} = \frac{1}{2}$

β) Ηλειτουργία τους



$$\frac{\text{η λειτουργία τους}}{[A]^{+2} \cdot 2 [B]^{-1}}$$

Άσκηση 43:

$$\begin{array}{l}
 K: K(2) L(3) M(8) N(1) \Rightarrow I_A \\
 F: K(2) L(2) \Rightarrow VII_A
 \end{array}$$



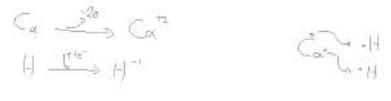
$$\begin{array}{l}
 M_S: K(2) L(3) M(2) \Rightarrow I_A \\
 S: K(2) L(2) M(2) \Rightarrow VII_A
 \end{array}$$



43:

$$\begin{array}{l}
 C: K(4) L(8) M(8) N(2) \Rightarrow I_A \\
 H: K(1) \Rightarrow VII_A
 \end{array}$$

$$C \cdot H^{-1} \Rightarrow C = H_2$$



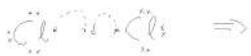
$$\frac{\text{η λειτουργία τους}}{[C]^{+2} \cdot 2 [H]^{-1}}$$

ΟΜΟΙΟΜΟΡΦΙΚΟΣ ΔΕΣΜΟΣ

Ένα ζεύγος δέσμων με διαφορετικά ποσά 2 αλληλίων

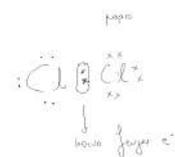
Εάν ο δέσμος 12 $Cl:KCl/M(1) \rightarrow VIIA$ αντίθετο

Cl₂



το ατομικό αριθμό Cl από Fe
 από δεξιά αλλά το
 το ατομικό αριθμό είναι αντίθετο από Fe αντίθετο

Το ατομικό αριθμό Cl
 αντίθετο το
 ποσότητα του e⁻
 των διαφορετικών
 1 υδρογόνο e⁻



Το e⁻ του ατομικού αριθμού
 είναι το ίδιο ποσότητα του ατομικού
 αριθμού είναι το ίδιο ποσότητα
 του ατομικού αριθμού

Από ο ομοιομορφικός δέσμος εξαρτάται επίσης
 οι δέσμοι αντίθετοι A, B με δέσμοι αντίθετοι

