

Μέγας Σχολικά και Γραμμάτιση : $\left\{ \begin{array}{l} \rightarrow \text{Πολικός / ΜηΠολικός Ομοιοπολικός} \\ \rightarrow \text{Διηλεκτρικός Ομοιοπολικός} \\ \rightarrow \text{Ετεροπολικός} \end{array} \right.$

A4-Χημεία 11/1/21.

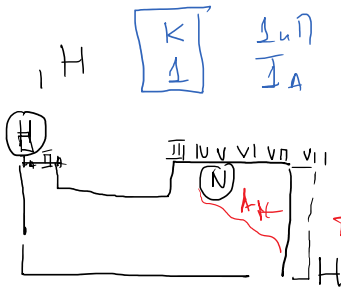
* 51 Να κατατάξετε τα παρακάτω μόρια σε ομοιοπολικά πολικά και ομοιοπολικά μη πολικά: α) HCl β) N₂ γ) NH₃ δ) Cl₂

Πολ. Μη Πολ. Πολ. Μη Πολ.

Να αιτιολογήσετε τις απαντήσεις σας.

Δεξιός
NH₃

7N $\begin{array}{|c|} \hline K \\ \hline 2 \\ \hline \end{array} \begin{array}{|c|} \hline L \\ \hline 5 \\ \hline \end{array}$ 2n πτε. 5 H₂/NOK εθώως - έξι β. L
V_A → (χρηάφησα 3e → 8 (κρούες)
Ψάχνω κοινή συνθεσφορά

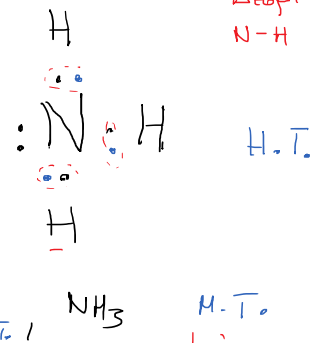


1e⁻ εθώως - K
→ (χρηάφησα 1e → 2 (κρούες K)

Το N πιο υστερηνικώς αφο H (έστη ηερεσώταρο το κοινό φώως
Αρα οι τρεσδεσφοί N-H: Πολικοί ομοιοπολικοί δεσμοί

Cl₂N₂ (δύο άτομα
Κυμηνετρενικώς)
H₂, NH₃ διαφορετικώς υστερηνικώς
H-Cl, N-H.

3 Άνσοι Ομοιοπολικοί

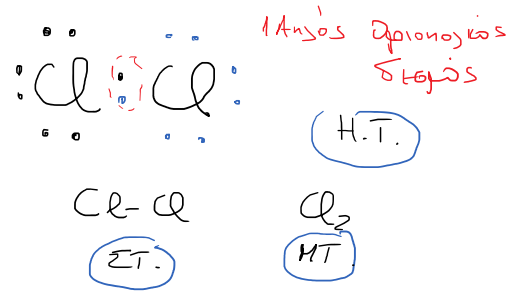


Δεξιός Cl₂

Cl₂ 3nπ. VIIA - Αρσένια. - Αιτερηνικώς)
7e⁻ εθώως
17Cl $\begin{array}{|c|} \hline K \\ \hline 2 \\ \hline \end{array} \begin{array}{|c|} \hline L \\ \hline 8 \\ \hline \end{array} \begin{array}{|c|} \hline M \\ \hline 7 \\ \hline \end{array}$ (θέωω 1e⁻ ηαοκτάδα)

Cl } (δύο υστερηνικώς αφο
Cl }

ο δεσφοί Cl-Cl έωω Μη Πολικός Σ. Ομοιοπολικός δεσμός



52 Σχολικά - Δεξιός O₂

O₂ 8O $\begin{array}{|c|} \hline K \\ \hline 2 \\ \hline \end{array} \begin{array}{|c|} \hline L \\ \hline 6 \\ \hline \end{array}$



1 Άνσος Ομοιοπολικός Δεσφοί
O=O

O₂

80 2 2



2 οξυγόνα

1 Δυνατό Ομοιοπολικό Δέσμο



Σ.Τ.

Συνεκτικός

Ο ίδιος υστερότερη τιμή

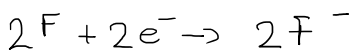
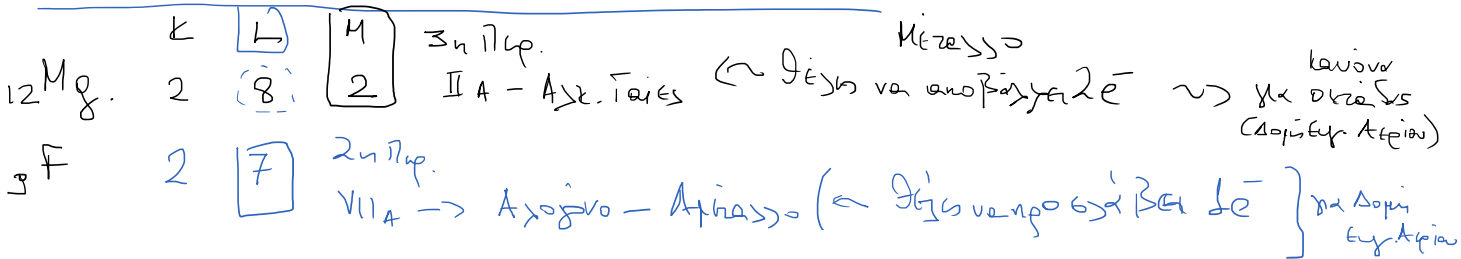
ΜΗ ΠΟΛΙΩΣ ΔΙΗΛΩΣ ΔΕΣΜΟΣ.

O₂ Η.Τ.
Μοριακός

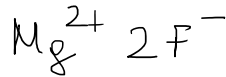
Η.Τ.

Υστερότερη

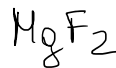
Εναντιόχη Εξεργαστική Δεσμοί: MgF₂



Η.Τ.



κατόν 2 Ατιόν



(Η.Τ.)

(Αντιόχη Δυνατό)

Ιονική Δεσμοί

Εξήγη με υστερότερη τιμή

Συνάφεια με τη

κατόν - Ατιόν

Το Mg^{2+} έχω δομή του ευγενούς αερίου Ne (8e⁻ εξ. βαρύνει).

Το F^{-} έχω δομή του ευγενούς αερίου Ne (8e⁻ εξ. βαρύνει)

} Αρ

Ευχαριστώ για την ημερίδα.

Για το σπίτι της επιλογής της Τρίτης 2020/21 :

Εναντιόχη Δεσμοί πτωχότερο - Β Δεσμοί :

6e⁻ 1 - 2.2

6e⁻ 2 - 2.3

6e⁻ 3 - 2.6

} Ενώ Β' Δεσμοί

6ελ. 2	—	κφ 2.5	} <u>Εντα Β' Δέρετα</u>
6ελ. 3	—	κφ 2.6	
6ελ. 4	—	κφ 2.8	
6ελ. 6	—	κφ 2.15	
6ελ. 10	—	κφ 2.26	
6ελ. 12	—	κφ 2.30	

