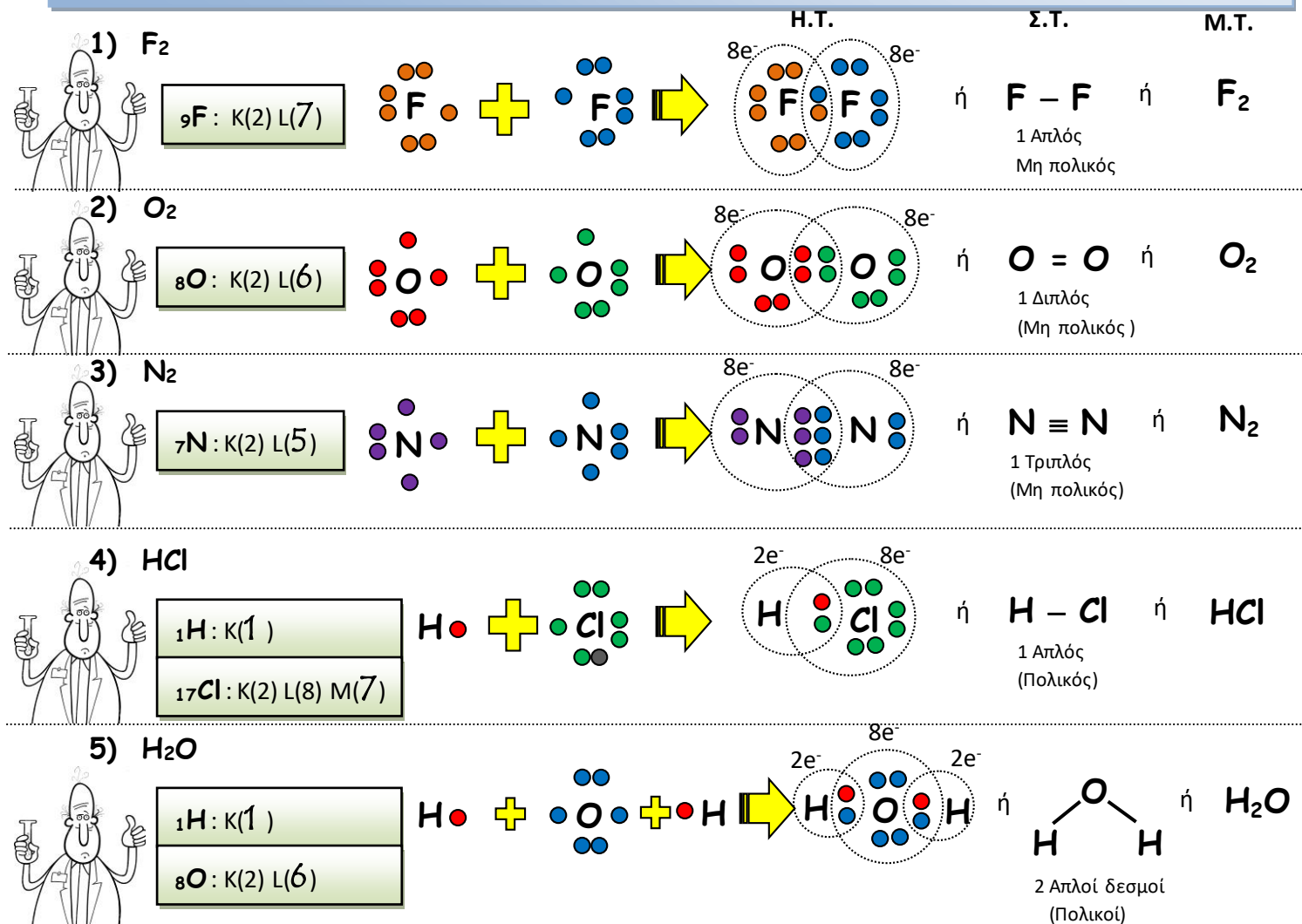


Β. ΟΜΟΙΟΠΟΛΙΚΟΣ ΔΕΣΜΟΣ

- 1) Αναπτύσσεται μεταξύ **ΑΜΕΤΑΛΛΩΝ** [ΕΞΩΤΕΡΙΚΗ ΣΤΙΒΑΔΑ : 5-7 e^- συνήθως, αλλά και ${}_1\text{H}$: K(1) , ${}_6\text{C}$: K(2)L(4)]
- 2) Έχουμε **αμοιβαία συνεισφορά ηλεκτρονίων** μεταξύ των ατόμων του ίδιου ή διαφορετικού αμετάλλου.
- 3) Αποτέλεσμα είναι ο σχηματισμός **κοινών ζευγαριών ηλεκτρονίων** μεταξύ των ατόμων (αμετάλλων) έτσι ώστε να αποκτήσουν **δομή ευγενούς αερίου** (κανόνας οκτάδας) με 8 e^- στην εξωτερική στιβάδα (εκτός αν είναι η K : 2 e^-)
- 4) Αν τα άτομα που συνδέονται είναι :
 - α) όμοια μεταξύ τους (π.χ. Cl_2), ο δεσμός είναι **ΜΗ ΠΟΛΙΚΟΣ (ΜΗ ΠΟΛΩΜΕΝΟΣ)** :
 - το κοινό ζεύγος (ή ζεύγη) e^- έλκεται εξίσου από τους πυρήνες των ατόμων
 - έχουμε **ομοιόμορφη κατανομή** κοινού ζεύγους ηλεκτρονίων μεταξύ των δύο ατόμων
 - β) διαφορετικά μεταξύ τους (π.χ. HCl), ο δεσμός είναι **ΠΟΛΙΚΟΣ (ΠΟΛΩΜΕΝΟΣ)** :
 - το κοινό ζεύγος (ή ζεύγη) e^- **έλκεται** περισσότερο από το **πιο ηλεκτροαρνητικό** στοιχείο.
 - έχουμε **ανομοιόμορφη κατανομή** κοινού ζεύγους ηλεκτρονίων μεταξύ των δύο ατόμων
 - όσο πιο μεγάλη η διαφορά ηλεκτροαρνητικότητας, τόσο πιο πολικός (πολωμένο) είναι το μόριο.
- 5) Αν σχηματιστούν μεταξύ των δύο ατόμων Α και Β :
 - α) ένα (1) κοινό ζεύγος, έχουμε **απλό** δεσμό (A-B)
 - β) δύο (2) κοινά ζεύγη e^- , έχουμε **διπλό** δεσμό (A=B)
 - γ) τρία (3) κοινά ζεύγη e^- , έχουμε **τριπλό** δεσμό (A≡B)
- 6) Σχηματίζονται **ΜΟΡΙΑ**, δηλαδή διακριτά συμπλέγματα ατόμων.
Ο χημικός τύπος δείχνει τον αριθμό των ατόμων των χημικών στοιχείων που συγκροτούν το μόριο.
- 7) **ΧΑΡΑΚΤΗΡΙΣΤΙΚΑ μοριακών (ομοιοπολικών) ενώσεων**
 - α) Ομοιοπολικές ενώσεις : **ενώσεις αμετάλλων**: Οξέα (HCl) , Οξείδια αμετάλλων (CO_2) ...
 - β) Δυνάμεις μεταξύ μορίων : **ασθενέστερες** (σε σχέση με δυνάμεις μεταξύ ιόντων)
 - γ) Φυσική κατάσταση : **στερεά** με χαμηλά σημεία τήξης, **υγρά** με χαμηλό σημείο βρασμού ή **αέρια**.
 - δ) Καθαρή κατάσταση : **κακοί αγωγοί ηλεκτρισμού, Διαλύματα (κάποια) : καλοί αγωγοί** ηλεκτρισμού.



- ☛ **Η.Τ.** : Ηλεκτρονιακός τύπος
- ☛ **Σ.Τ.** : Συντακτικός τύπος
- ☛ **Μ.Τ.** : Μοριακός τύπος