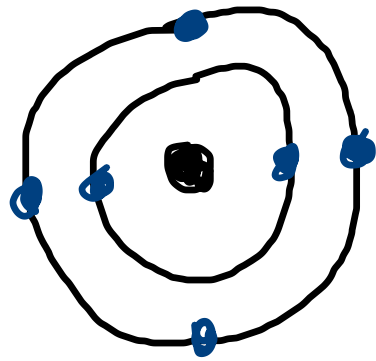
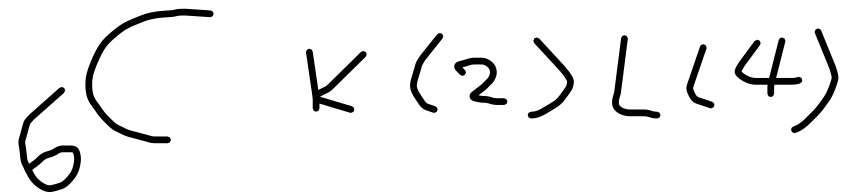


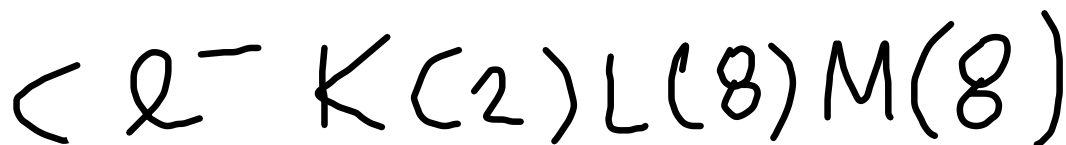
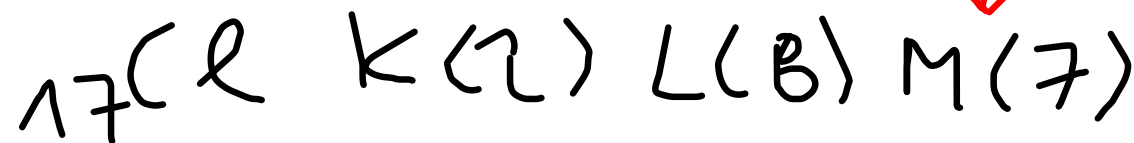
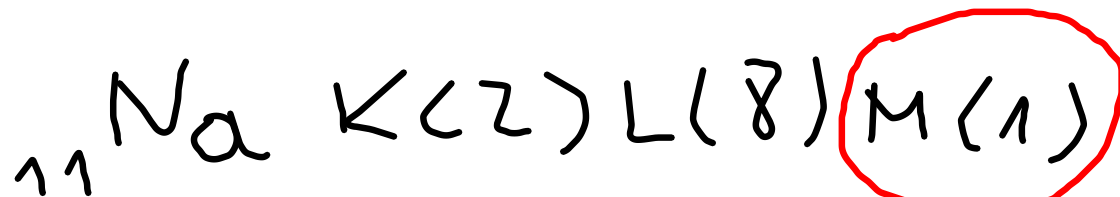
[Χημικοί δεσμοί (1)]



Κάθε άτομο "δέτα" να έχει συμπληρωμένη εξωτερική στιβάδα (8e ή 2e)

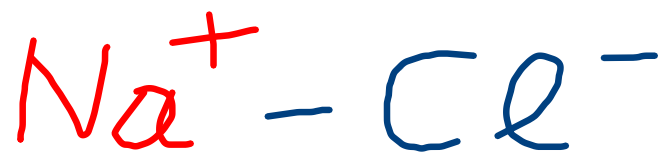
6C
↓
Αριθμός
πρωτονίων
↓
ηλεκτρονίων
(σε ουδέτερο
ατομό)

Χημικοί δεσμοί (2)
 Ιοντικός δεσμός



Το e^- της εξωτερικής
 στιβάδας του Na
 έλκεται από το Cl.

Έτσι προκύπτουν
 δύο ιόντα τα
 οποία ελκόνται



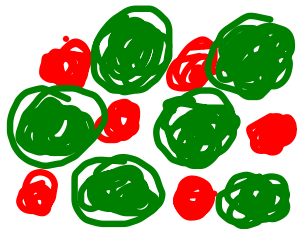


Με τον ιοντικό δεσμό Χλωριούχο Νάτριο

δημιουργούνται ιοντικοί κρύσταλλοι

όπου αναριθμούνται κατιόντα και ανιόντα

που έχουν με ηλεκτρικές δυνάμεις



[Χημικοί δεσμοί (3)]

Στοιχείο X με 1, 2, 3 e⁻ στην εξ. σειρά

Στοιχείο Y με 5, 6, 7 e⁻ στην εξ. σειρά

X-X : Δεν γίνεται δεσμός

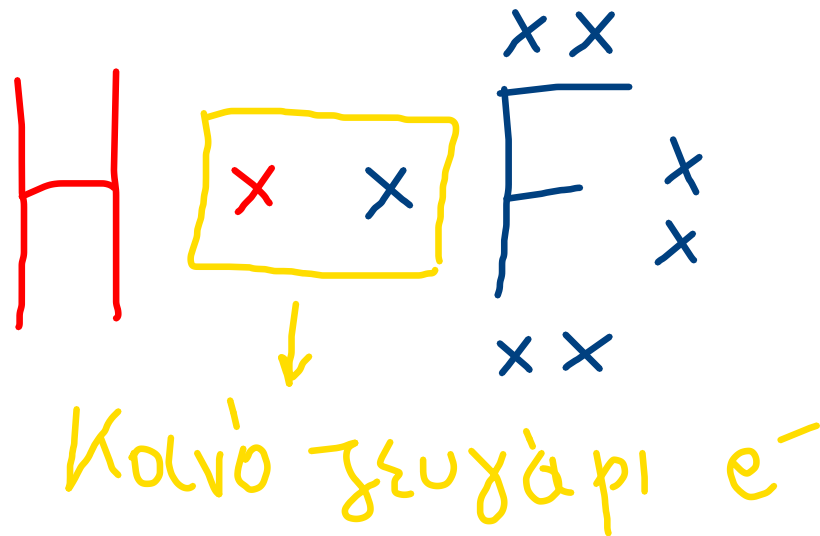
X-Y : Γίνεται ιοντικός δεσμός

Y-Y : Γίνεται ομοιοπολικός δεσμός

${}^1\text{H}-\text{K}(1)$ και ${}^6\text{C}-\text{K}(2)-\text{L}(4)$ Ομοιοπολικός δεσμός

[Χημικοί δεσμοί (4)]

Ομοιοπολικός δεσμός



Με τον ομοιοπολικό δεσμό δημιουργούνται ΜΟΡΙΑ.

HF : υδροφθόριο

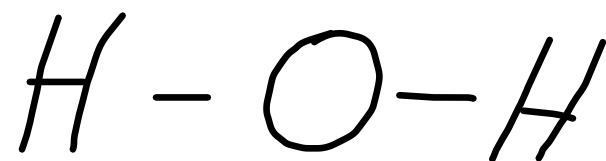
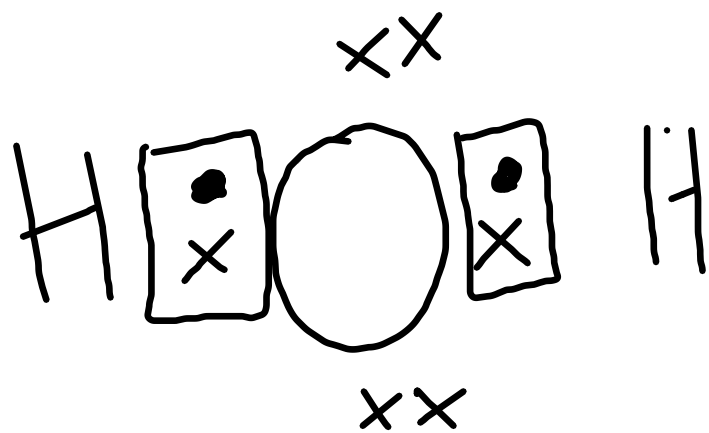
Παράδειγμα ομοιοπολικού δεσμού: Μόριο νερού

Υδροχόνο

1H K(1)

Οξυγόνο

8O K(2)L(6)



H₂O : μόριο
νερού