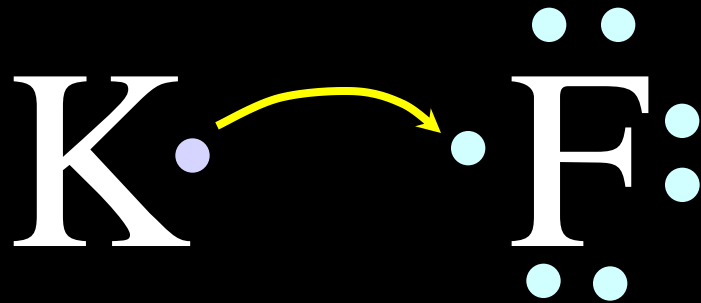
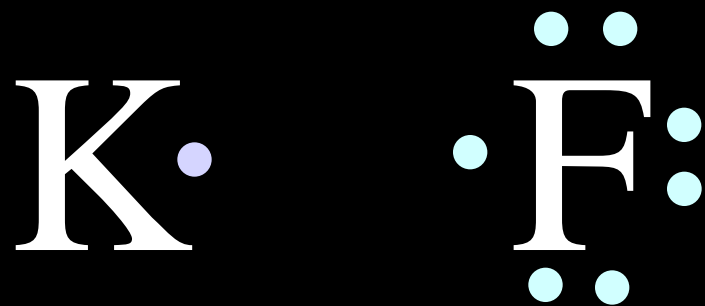
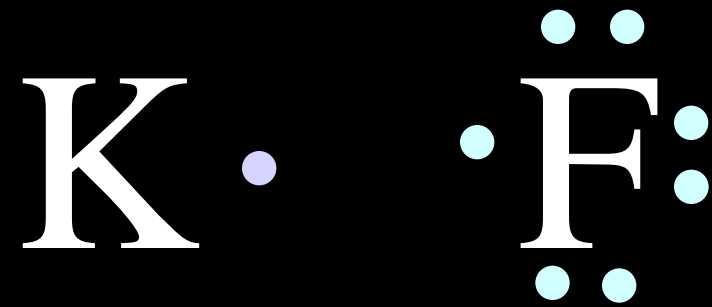


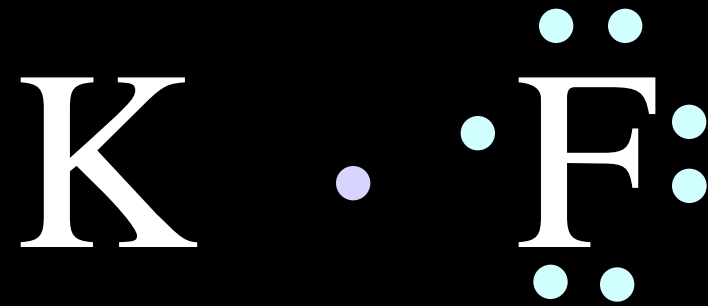
# ΧΗΜΙΚΟΙ ΔΕΣΜΟΙ

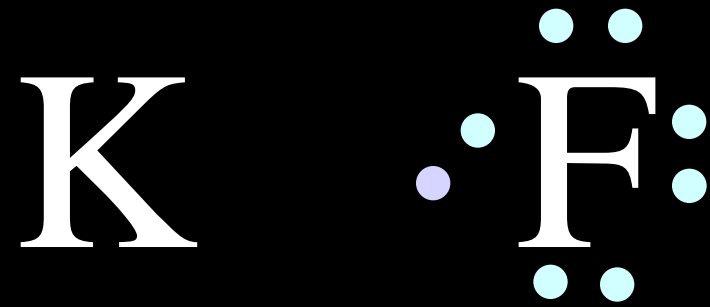
Στον ιοντικό δεσμό, τα ηλεκτρόνια είτε αποβάλλονται είτε προσλαμβάνονται, έτσι ώστε σχηματίζονται τα ΙΟΝΤΑ.

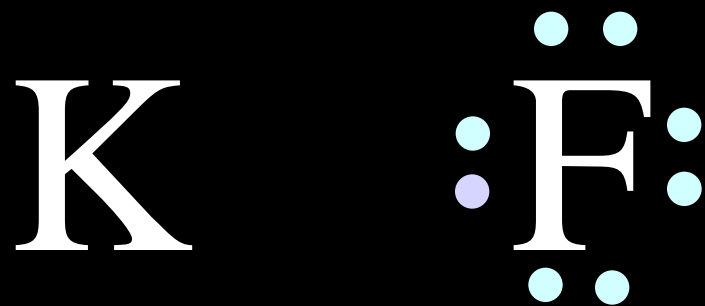


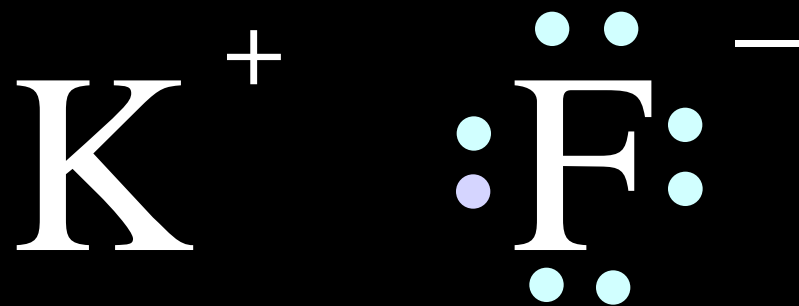




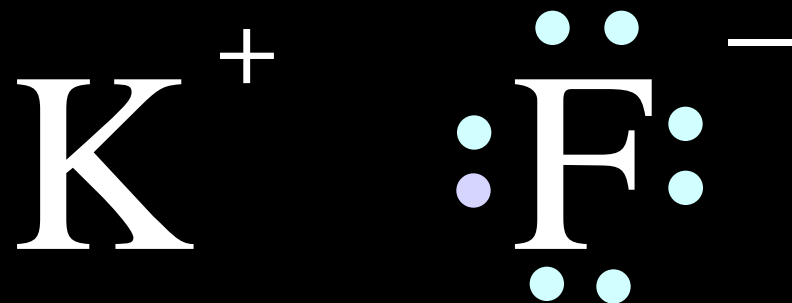




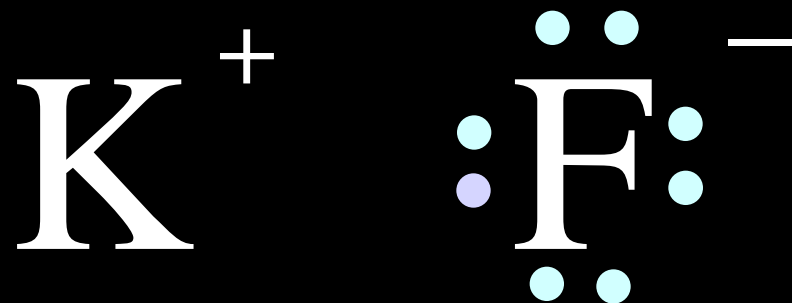








Η ένωση φθοριούχο κάλιο  
αποτελείται από θετικά ιόντα  
καλίου ( $\text{K}^+$ ) και αρνητικά ιόντα  
φθορίου ( $\text{F}^-$ )



Ο ιοντικός δεσμός είναι η  
έλξη μεταξύ του ιόντος  $\text{K}^+$   
και του ιόντος  $\text{F}^-$

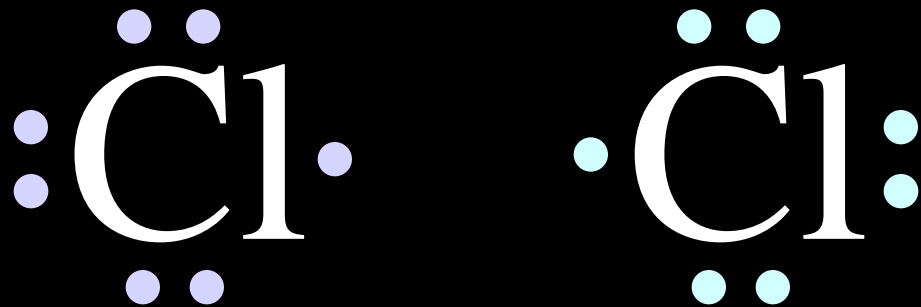
Και τι είναι οι ομοιοπολικοί δεσμοί;

Στους ομοιοπολικούς δεσμούς,  
τα άτομα επίσης θέλουν να  
αποκτήσουν τη δομή των ευγενών  
αερίων (κανόνας των οκτώ).

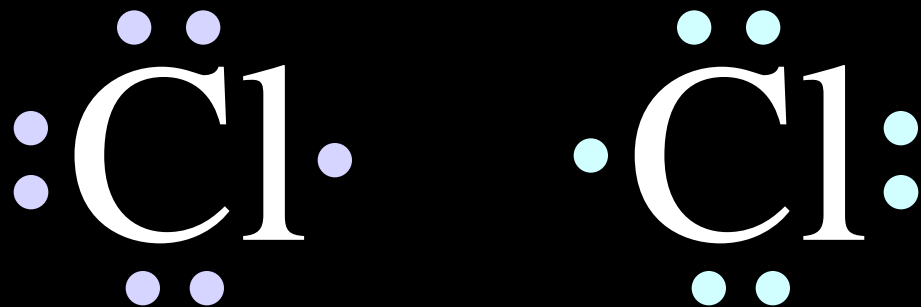
Αλλά αντί να χάνουν ή να κερδίζουν ηλεκτρόνια, σε αυτή την περίπτωση τα άτομα μοιράζονται ένα ζεύγος ηλεκτρονίων.

Ένα άτομο  
χλωρίου  
σηματίζει  
έναν  
ομοιοπολικό  
δεσμό με ένα  
άλλο άτομο  
χλωρίου.

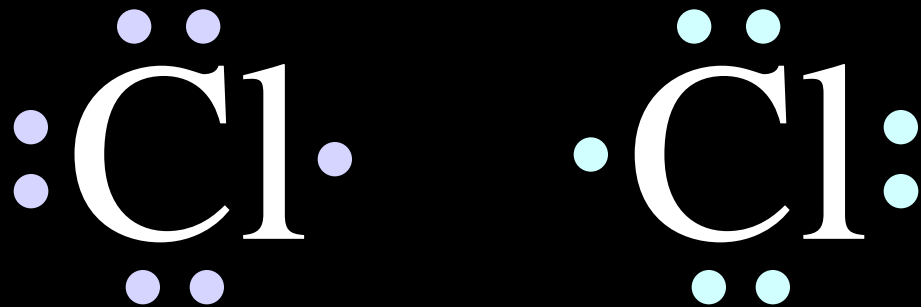




Πώς θα  
αντιδράσουν δύο  
άτομα χλωρίου;



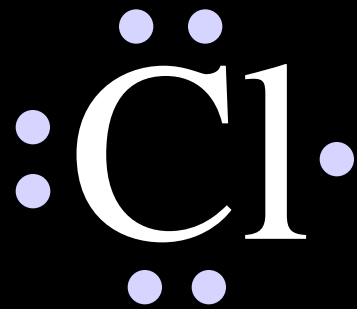
Κάθε άτομο προσπαθεί να κερδίσει ένα ηλεκτρόνιο για να συμπληρώσει την οκτάδα

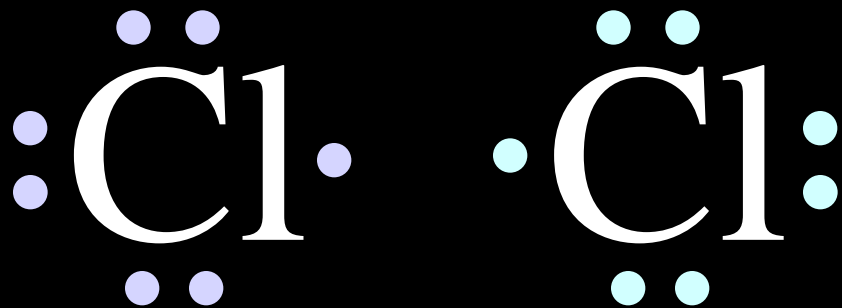


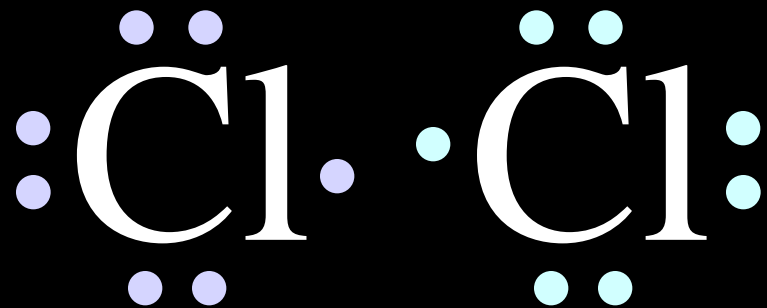
Κανένα άτομο δεν θα αποβάλλει ηλεκτρόνιο. Είναι ισχυρά ηλεκτραρνητικά.

Τι θα κάνουν λοιπόν για να συμπληρώσουν οκτάδα;





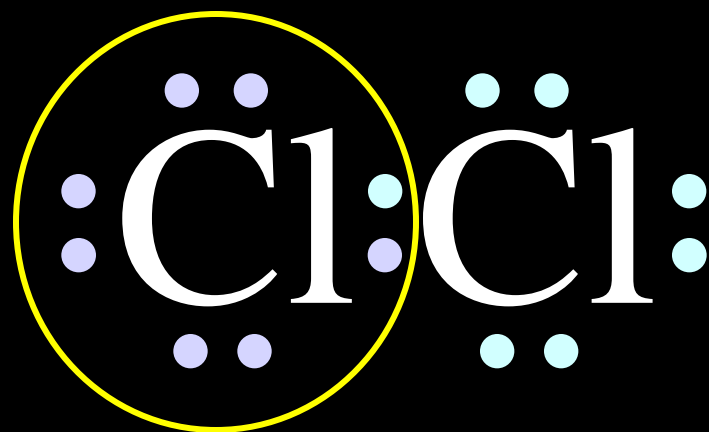




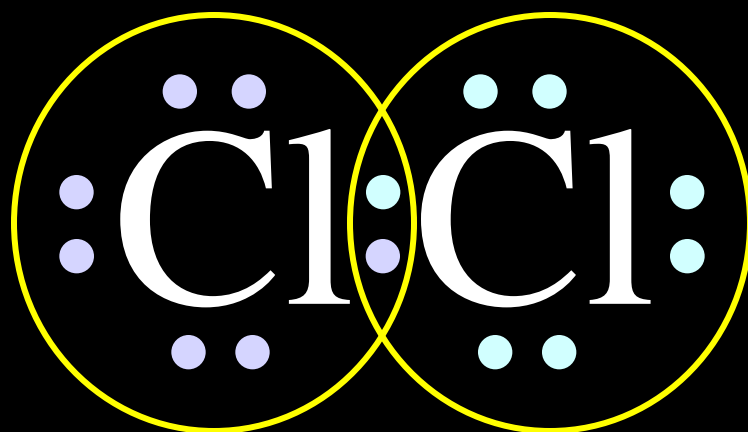




οκτάδα



οκτάδα

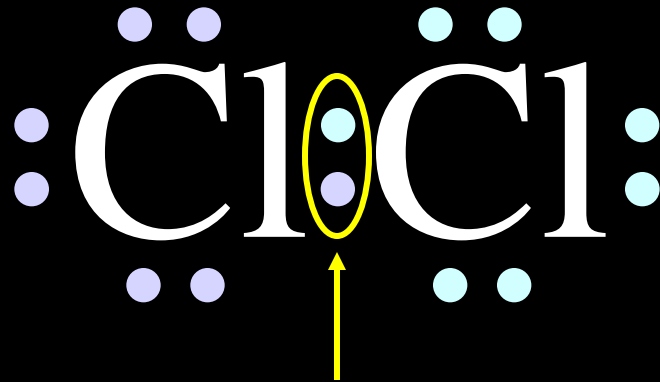


Η οκτάδα επιτυγχάνεται  
σε κάθε άτομο, αφού  
μοιράζονται το ζεύγος  
ηλεκτρονίων

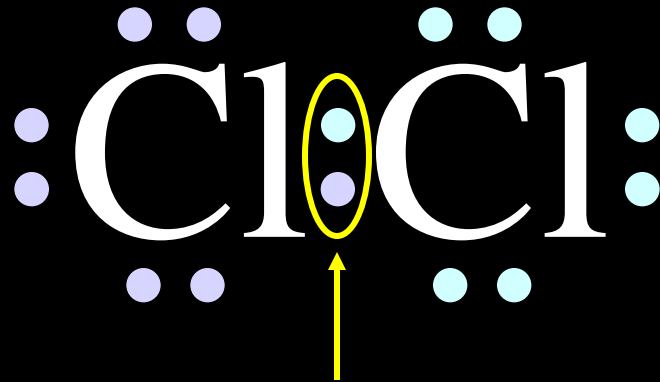


Μοιράζονται στη  
μέση ένα ζεύγος  
ηλεκτρονίων

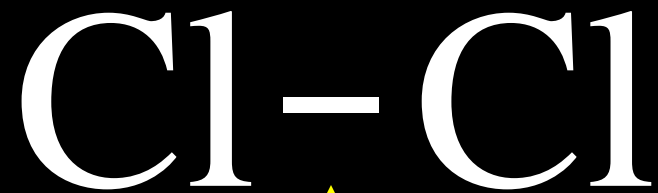




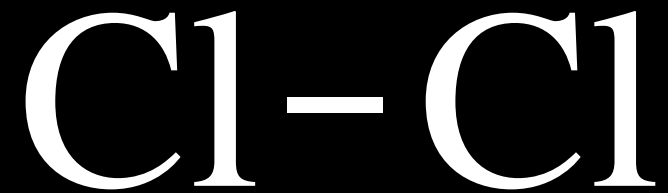
Αυτό είναι ένα ζεύγος  
ηλεκτρονίων



Μονός ομοιοπολικός δεσμός



Οι μονοί δεσμοί  
αναπαριστώνται με μία  
παύλα

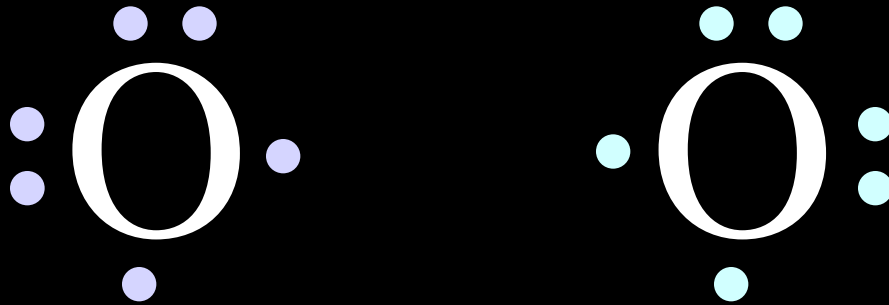


Αυτό είναι το μόριο του χλωρίου,

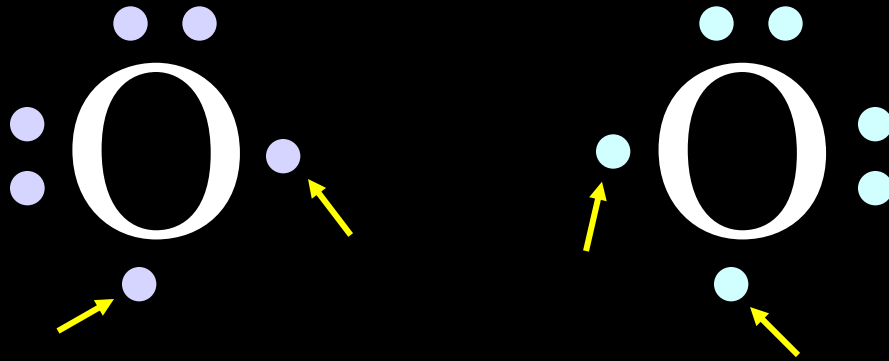




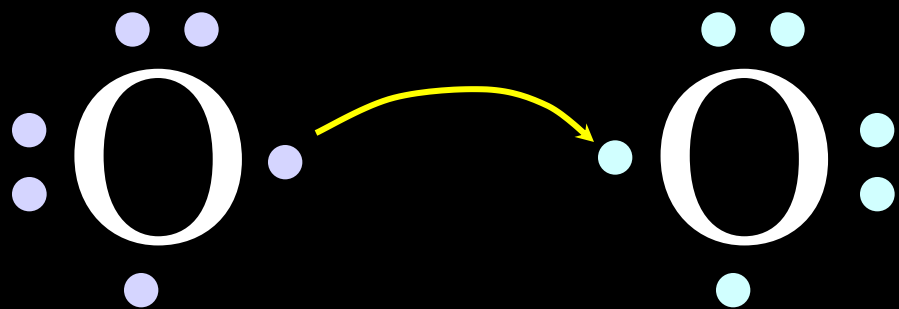
Το οξυγόνο είναι επίσης ένα διατομικό μόριο



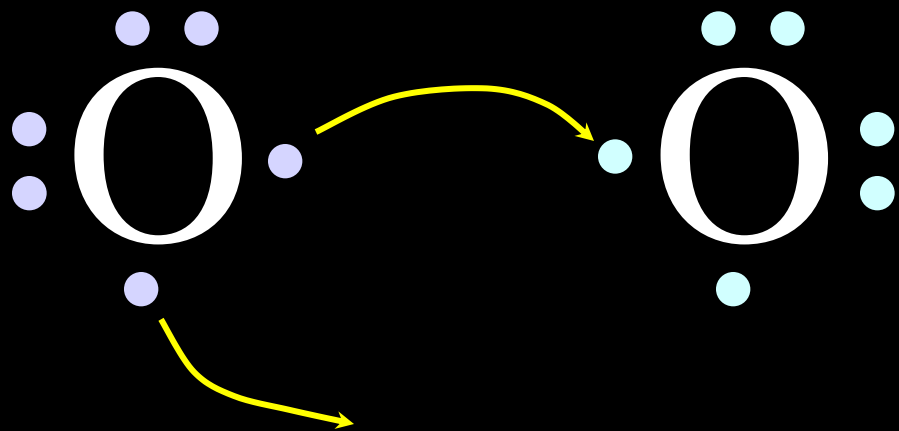
Πώς θα ενωθούν δύο άτομα οξυγόνου;

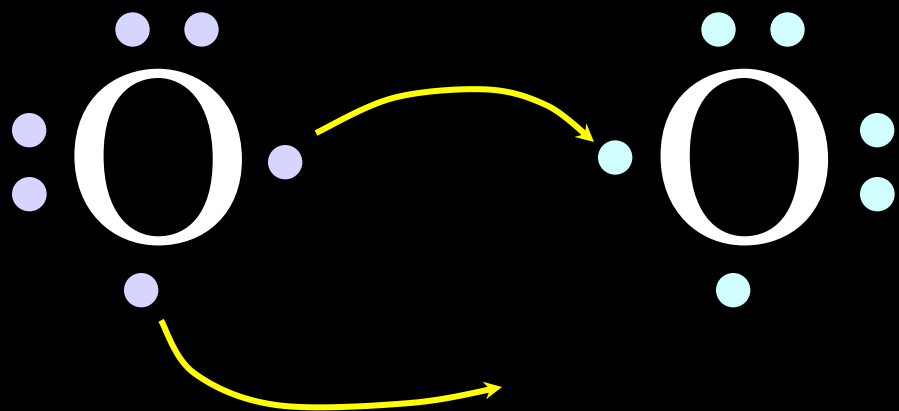


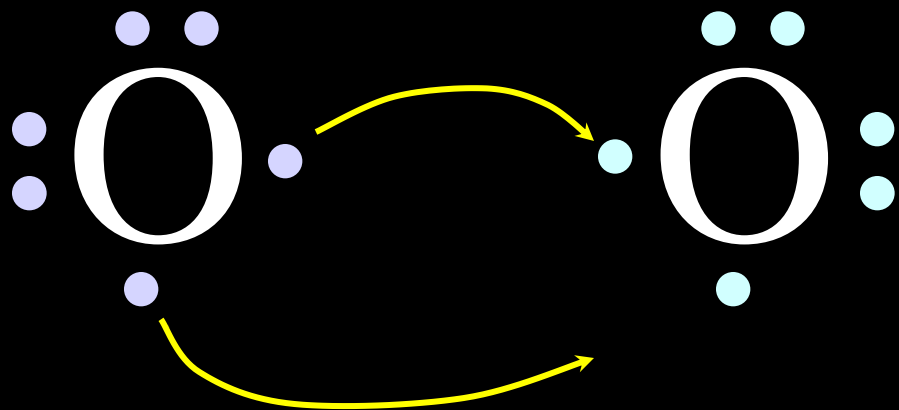
Κάθε άτομο έχει δύο μονά ηλεκτρόνια

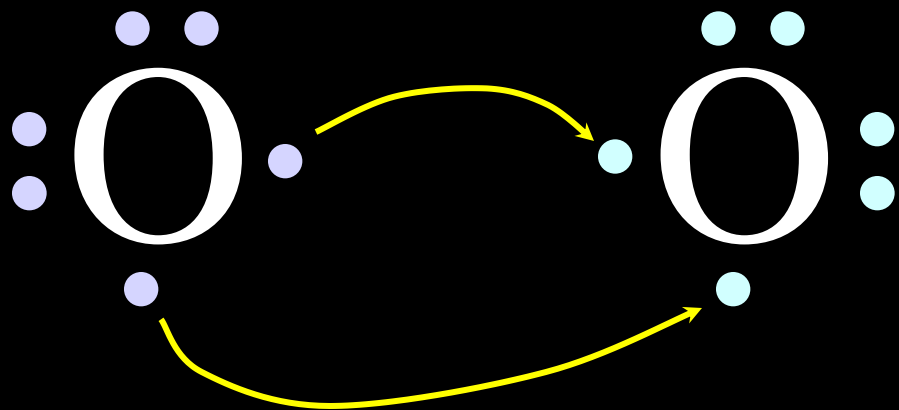


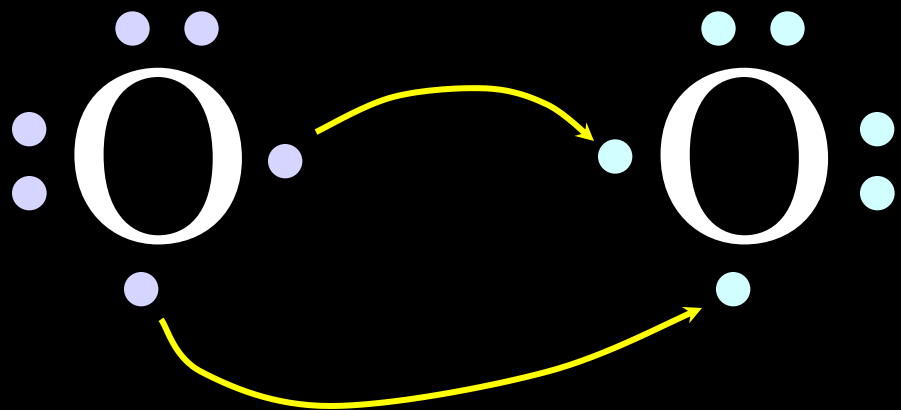


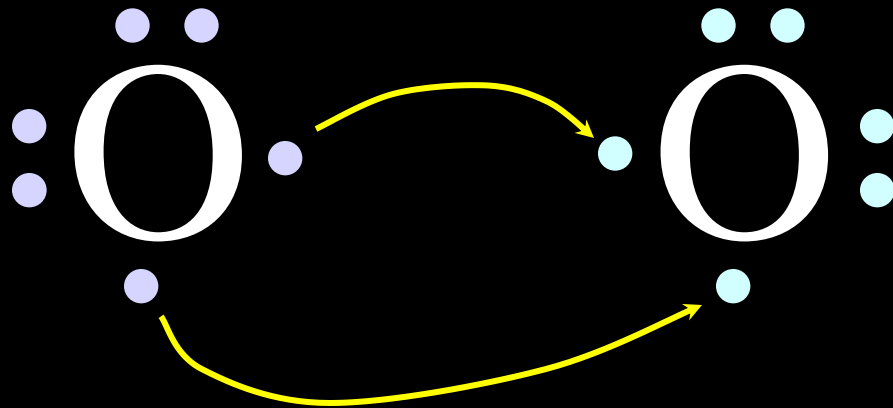






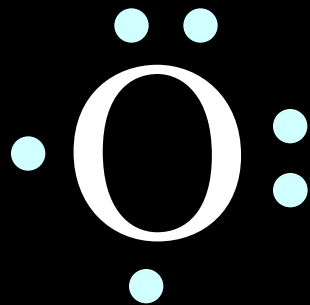
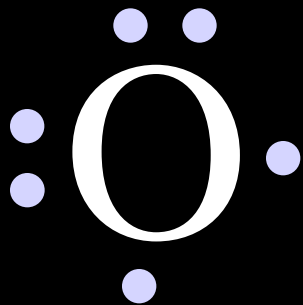


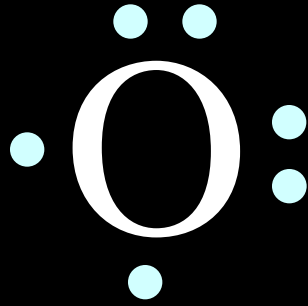
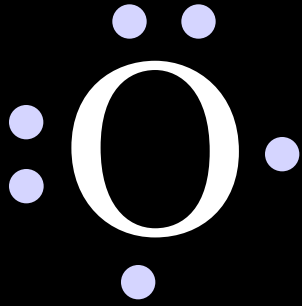




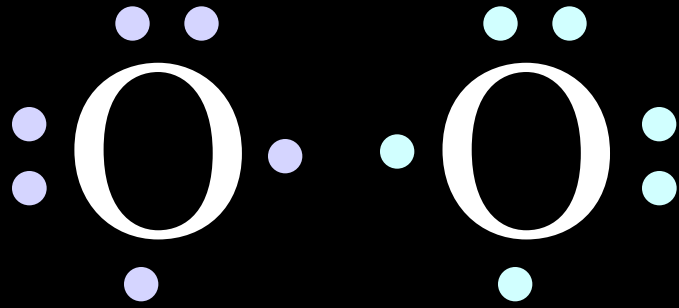
Τα άτομα του οξυγόνου είναι ισχυρά ηλεκτραρνητικά.

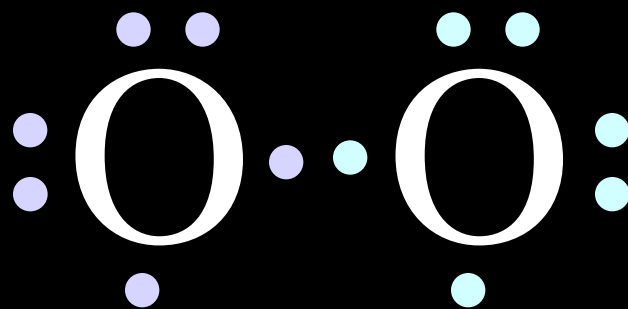
Έτσι και τα δύο άτομα θέλουν να προσλάβουν δύο ηλεκτρόνια.

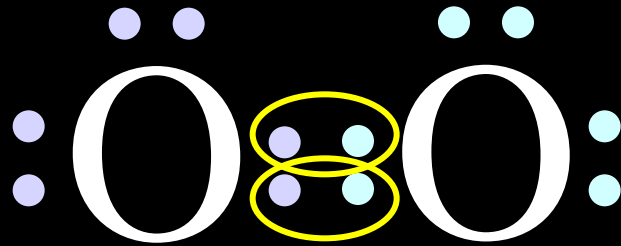




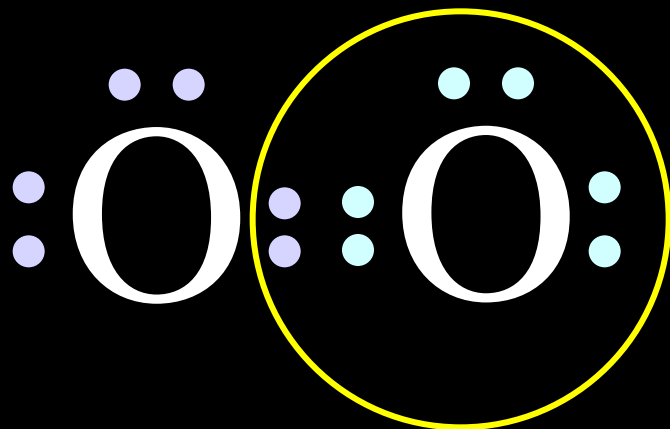




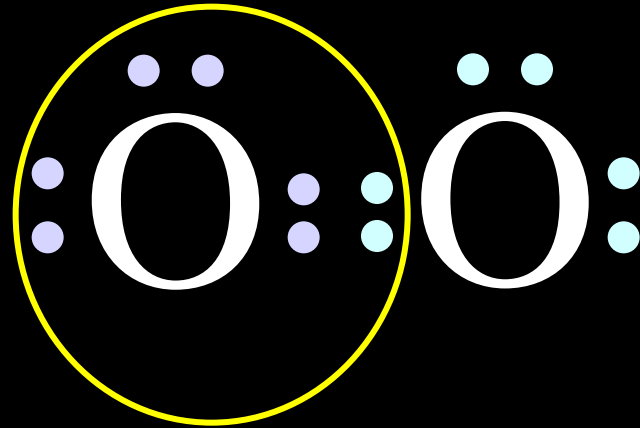




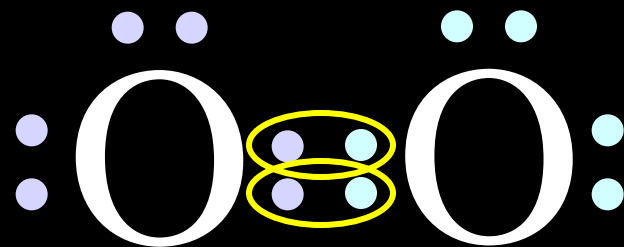
Και τα δύο ζεύγη ηλεκτρονίων μοιράζονται.



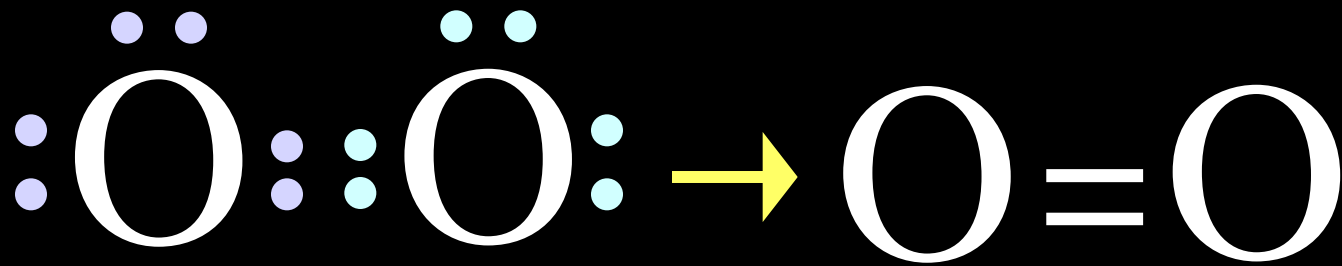
6 ηλεκτρόνια σθένους  
συν 2 κοινά ηλεκτρόνια  
= πλήρης οκτάδα



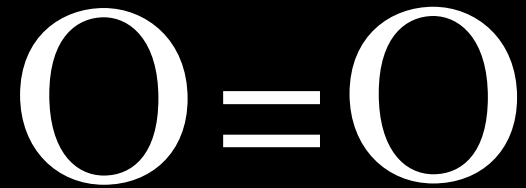
6 ηλεκτρόνια σθένους  
συν 2 κοινά ηλεκτρόνια  
= πλήρης οκτάδα



Δύο ζεύγη ηλεκτρονίων,  
αποτελούν ένα **διπλό δεσμό**



Ο διπλός δεσμός αναπαριστάται με  
δύο παύλες.



Αυτό είναι το μόριο του οξυγόνου,





