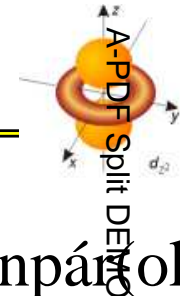
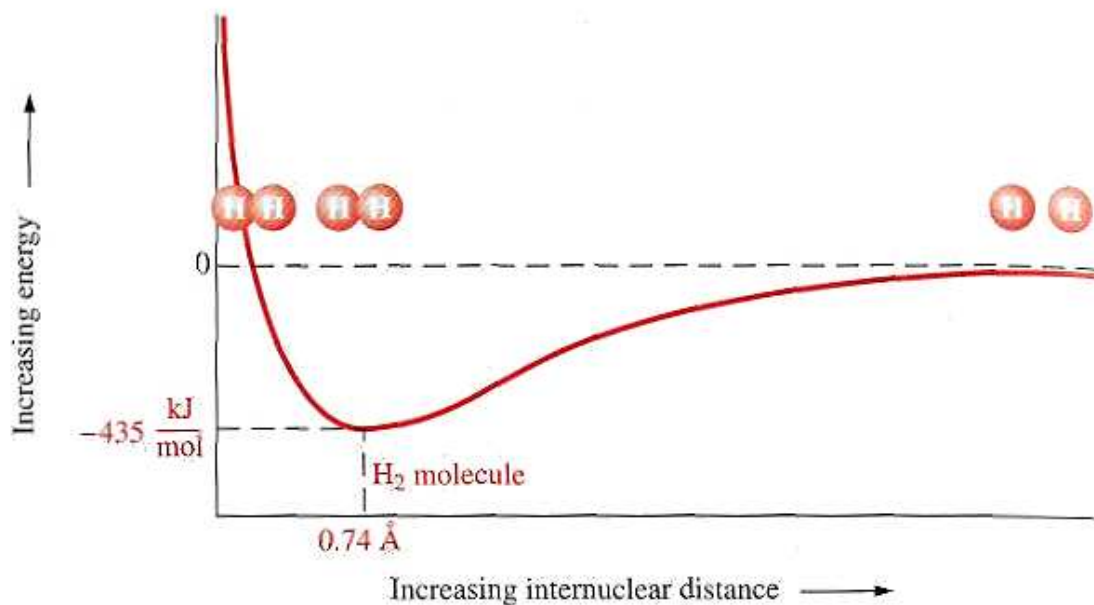


Kovalens kötés



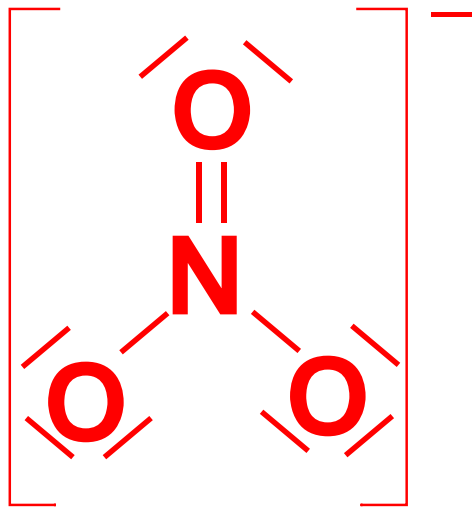
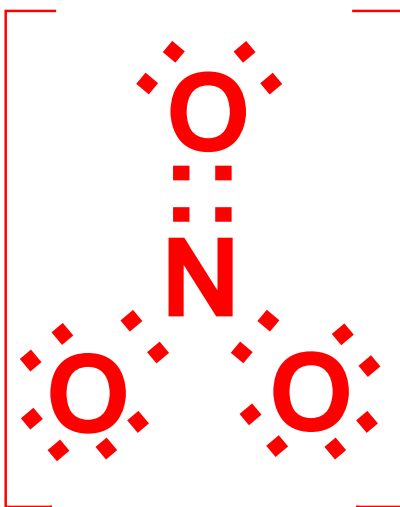
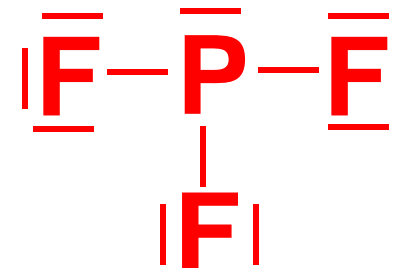
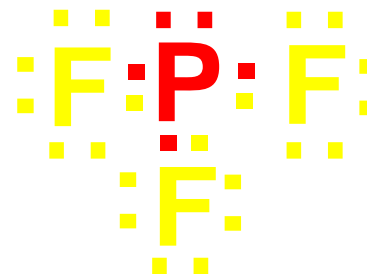
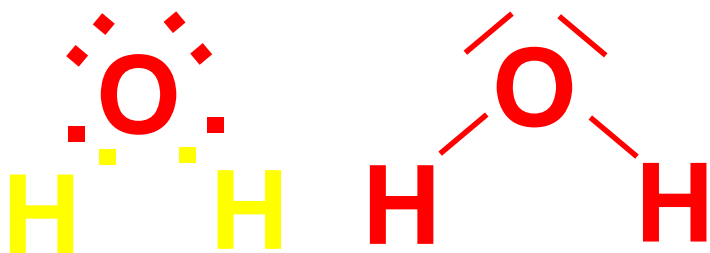
A kovalens kötésről akkor beszélünk, ha két atom közös elektronpár(ok) kialakításával hoz létre vegyületet.



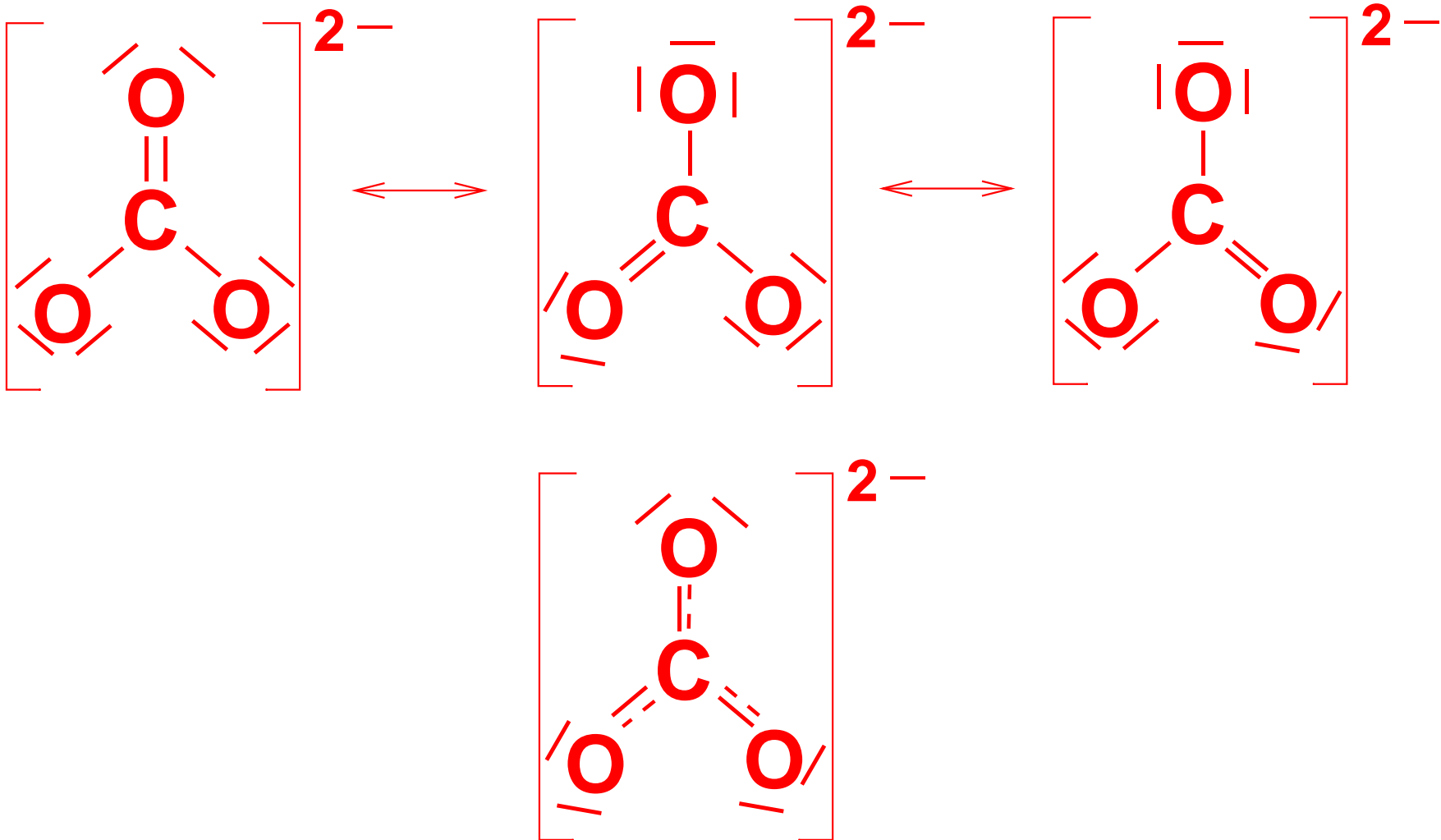
Lewis szerkezet, oktettszabály



Az *s* és *p* mező elemei vegyületeikben a nemesgáz konfiguráció (8 elektronos) elérésére törekednek.

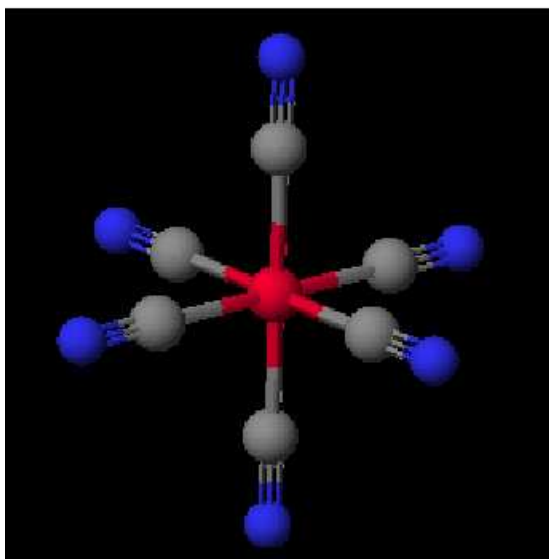


Rezonancia szerkezetek, delokalizált kötések

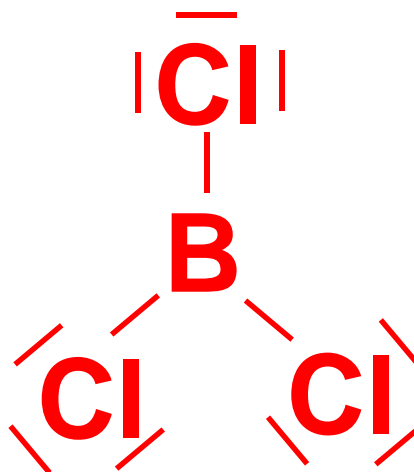




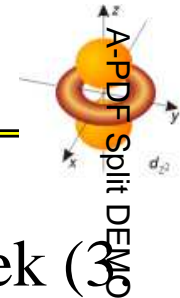
A kovalens kötés egy speciális esete, amikor a kötőelektronpárt az egyik atom szolgáltatja. Ilyen kötések találunk a komplex vegyületekben is.



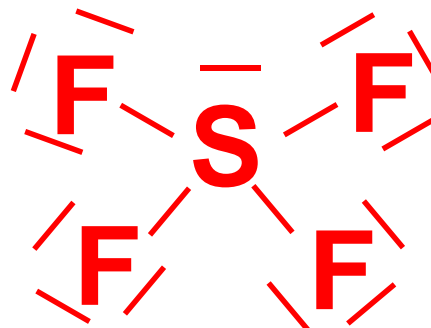
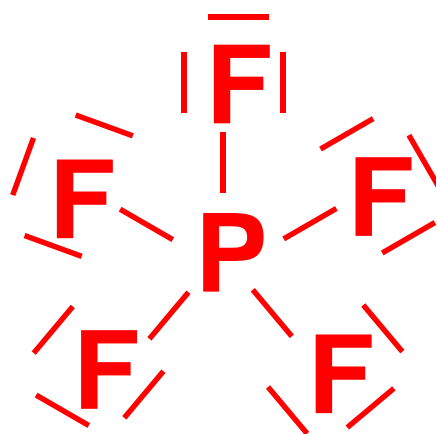
Elektronhiányos vegyületek



Eltérések az oktettszabálytól



A központi elem körül 8-nál több elektront tartalmazó vegyületek (3 periódustól a d pályák megjelenése miatt)



Párosítatlan számú elektront tartalmazó vegyületek

