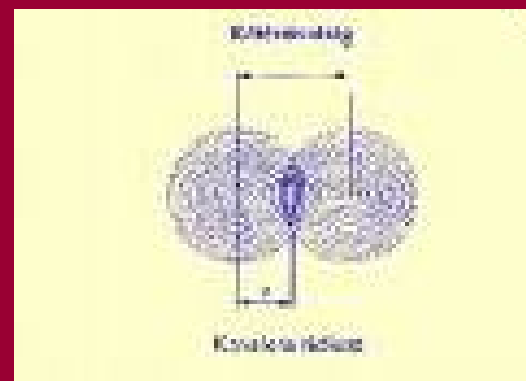


MOLEKULÁK KIALAKULÁSA

Hidrogén molekula kialakulása

1. Atom és molekula gyakoriságának összehasonlítása
2. Energiaminimum-elve
3. Gondolatkísérlet <http://zajaczne.csany-zeg.hu/kemia/koma/temak/kovalens.htm>
4. Pauli-elv
5. molekula képződésekor
6. Molekulapálya
7. Kovalens kötés fogalma
8. s-kötés
9. Kovalens kötéstávolság



Molekulapályák fajtái

Molekula képződésekor az atomok vegyértékhéjon lévő elektronjai molekulapályára (mp) kerülnek.

A molekulapályáknak két fajtája van:

- Kötő molekulapálya (kmp)
- Nemkötő molekulapálya (nkmp)

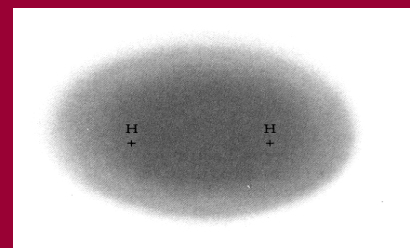
Molekulapályák jellemzése

Kötő molekulapálya	Nemkötő molekulapálya
Annyi elektron kerül kmp-ra, amennyire az atomoknak szükségük van, hogy a nemesgázhoz hasonló legyen a szerkezetük.	Nemkötő molekulapályára a kötést nem létesítő elektronok kerülnek.
Kötő molekulapályán lévő elektronok energiája mindig alacsonyabb, mint az atompályán lévő elektronoké.	Nemkötő molekulapályán lévő elektronok energiája alig tér el az atompályák energiájától.
A kötő molekulapályáknak két fajtája van: σ -kötés π -kötés	—

Kötések polaritás szerinti csoportosítása

Apoláris kovalens kötés

$$\Delta EN \leq 0,5$$



Poláris kovalens kötés

$$\Delta EN \geq 0,5$$

