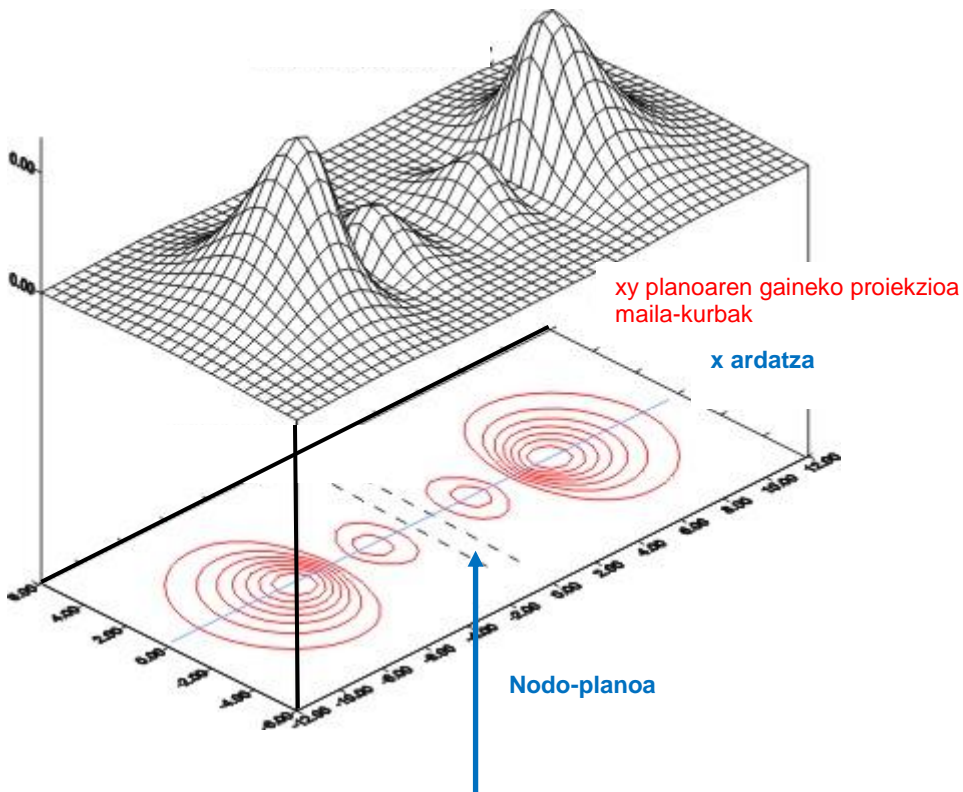


Orbital molekularrak

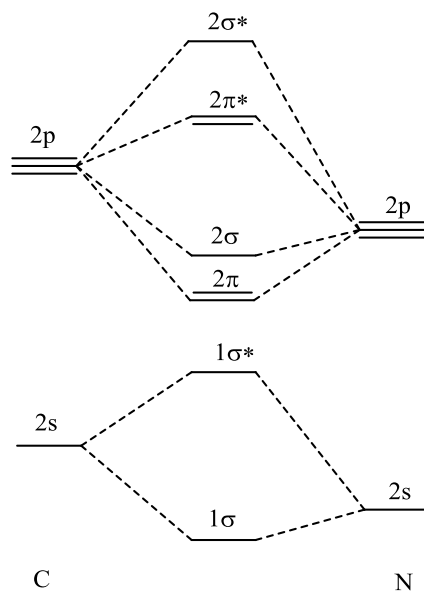


Lan hau Creative Commons-en Nazioarteko 3.0 lizentziaren mendeko Azterketa-Ez komertzial-Partekatu lizentziaren mende dago. Lizentzia horren kopia ikusteko, sartu <http://creativecommons.org/licenses/by-nc-sa/3.0/es/> helbidean.

1. Ondorengo orbitala zelakoa da lotzailea edo antolotzailea?

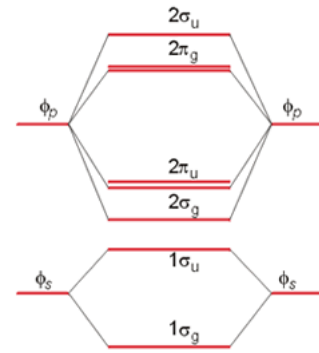


2. Ondoko orbital molekularren diagraman oinarrituz CN^+ , CN eta CN^- espezieen konfigurazio elektronikoa idatzi. Lotura ordena kalkulatu, eta portaera magnetikoa azaldu.



3. Aldameneko orbital molekularren diagraman oinarrituz, idatzi ondoko espezieen konfigurazioa elektronikoa:

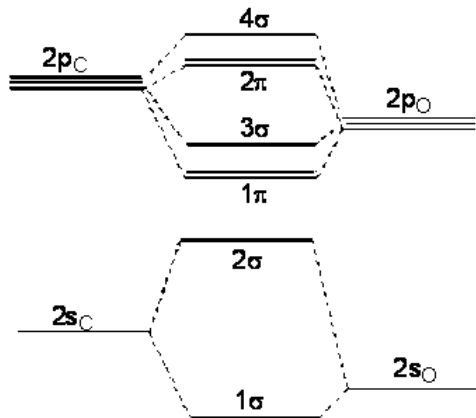
O_2^+ , O_2 , O_2^- y O_2^{2-} :



4. Aurreko ariketan kalkulaturako lotura-ordenaren balioak kontuan hartuz, ondoko taula bete:

Espezia	Lotura-distantzia (Å)
	1,12
	1,21
	1,26
	1,49

5. Ondorengo diagrama erabiliz, CO^+ , CO eta CO^- espezieen konfigurazio elektronikoa idatzi. Halaber, lotura-ordena kalkulatu, eta portaera magnetikoa aurreikusi (hau da, espeziea diamagnetikoa edo paramagnetikoa izango den determinatu).



6. Ondorengo orbital molekularren diagrama BeH_2 molekularrena da.

Bertan $2\sigma_u$ orbitalaren itxura izkutatuta dago, zelakoa da orbital horren itxura?

Bestalde, zelako izaera du $1\pi_u$ orbitalak?

