

ERREAKZIO BIDEAK

- **ARTEKARIAK**
- **ERREAKZIO BIDE POLARRAK**

ARTEKARIAK

- Zenbait molekula organiko ez dira agertzen konposatu egonkor bezala, erreakzio organikoen artekariak dira.
- Balentzia egitura bidez irudikatu litezkeen gehienak ondorengo lau talde hauetan sailkatu daitezke:

- | | | | |
|-------------------|------------------|--------------------|----------------|
| • CH_3^+ | $:\text{CH}_3^-$ | $\text{CH}_3\cdot$ | $:\text{CH}_2$ |
| • Karbokatioia | Karbanioia | Erradikala | Karbenoa |

KARBOKATOIAK

- **Hibridazio trigonala (sp^2).**
- **Hiru ordezkatzailak plano baten eta orbital hutsa perpendikularra.**

KARBANIOIAK

- **Hibridazio PIRAMIDALA (sp^3).**
- **Hiru ordezkatzaileak eta orbital beteak piramide trigonal bat osatzen dute.**

ERRADIKALAK

- **Lotura kobalente bat homolitikoki hautsi ondoren prestatzen dira. Gehienak ez dira egonkorrak eta beren egitura zehaztea ez da erraza.**
- **Erradikala zenbat eta ordezkatuagoa eta egonkorragoa. Metiloa izango da ezegonkorrena eta ordezkatzaile aromatikoak dituztenak, egonkorrenak.**

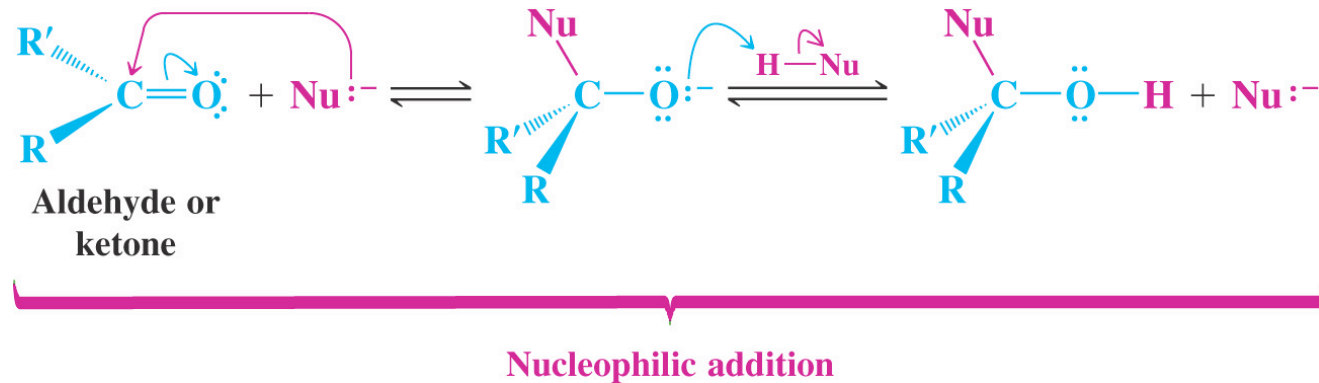
KARBENOAK

- **Bi egitura elektroniko izan ditzakete.**
- **Loturan parte hartzen ez duten bi elektroiak orbital berean egon daitezke: $2s^2, 2p_x^2, 2p_y^2, 2p_z^0$.**
- **Bi elektroiak orbital banatan egon daitezke eta molekula dirradikal bat izango litzateke: $2s^2, 2p_x^2, 2p_y^1, 2p_z^1$.**
- **Lehendabizikoaren hibridazioa sp^2 ingurukoa izangi litzateke, bigarrenagoarena sp itxurakoa.**

ERREAKZIO BIDE POLARRAK

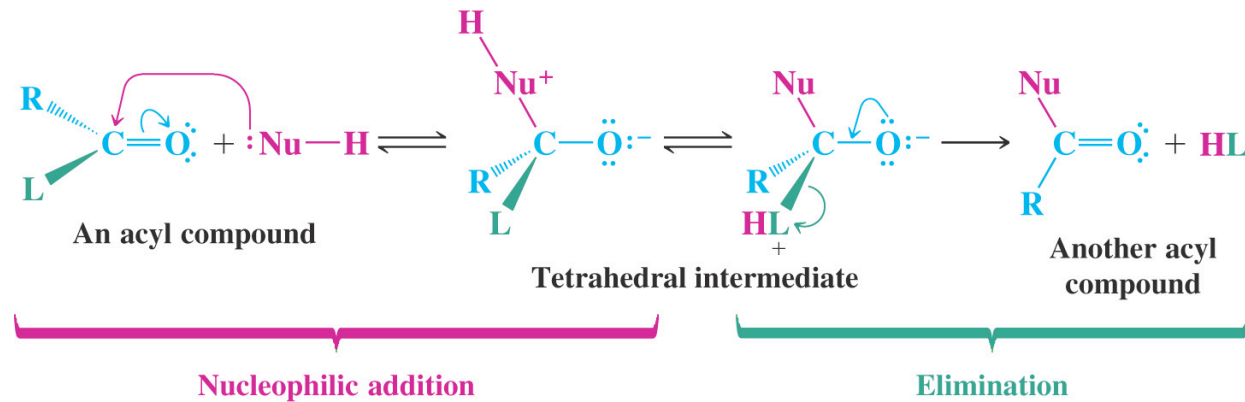
- **Erreakzio polarretan bi erreakzio puntu daude, bata negatiboa (Nukleozalea) eta bestea positiboa (Elektrozalea). Bien arteko interakzioak sortzen du lotura berria.**
- **Erasoa beti nukleozaletik hasten da. Honek elektroio pareak erabiltzen du eraso burutzeko. Nukleozalea molekula kargatua ala neutroa izan daiteke.**
- **Elektrozaleak berriz eraso jasotzen du. Nukleozalearen atomoren batek karga positiboa edo elektroio dentsitate falta izango du.**
- **Erreakzioaren nondik norakoa antzemateko nahikoa da nukleozalea eta elektrozalea non dauden igartzea.**

ERREAKZIO POLARRAK



Erreakzio honetan nukleozalea kargatuta dago, elektrozalea ez. Elektroi mugimenduak gezen bidez adierazten dira. Bi erreakzio nukleozale-elektrozale daude. Nukleozaleak Lewis-en baseak ere badira. Beraz bi jokabide horien arteko leia izango dugu.

ERREAKZIO POLARRAK



Erreakzio honetan nukleozalea neutroa da, elektrozalea ere bai.

Elektroi mugimenduak gezen bidez adierazten dira.

Nukleozale-elektrozale erreakzio bakarra dago. Gero birantolaketa bat.

Birantolaketa, L ordezkatzailaren protonaketak bultzatzen du. Buka_erako produktuak artekari tetrahedrala baino egonkorragoak dira.