

CHIMICA ORGANICA

(1)

NOTIZIONI GENERALI

Energia di dissociazione legame H-H: 404 kcal/mol, alla minima energia i radicali sono distanti 0.74 Å.

Legame polare: $0.5 < \Delta \text{elettronegatività} < 1.9$

Un $\Delta < 0.5$ dà un legame apolare, un $\Delta > 1.9$ dà un legame ionico.

ORBITALE: Regione in cui c'è il 95% di possibilità di trovare un elettrone.

La polarità dipende non solo dall'elettronegatività ma anche dalle geometrie

GRUPPO FUNZIONALE: insieme di atomi con specifiche proprietà chimico-fisiche.

reattività e comportamento.

OSSIDAZIONE: - più legami C-O (o con atomi più elettronegativi di C)

- meno legami C-H

- perdita elettroni

- aumento stato ossidazione

RIDUZIONE:

- meno legami C-O

- più legami C-H

- acquisto elettroni

- diminuzione stato ossidazione

ICHI RAZI TA I

isomeri costituzionali: isomeri a cui atomi sono legati in un'ordine diverso

stereoisomeri: isomeri con gli stessi legami ma orientati in modo diverso nello spazio

Enantiomeri: stereoisomeri con immagini speculari non sovrapponibili

diastereoisomeri: stereoisomeri che non sono speculari (es cis-trans)

n.g. Non c'è chiralità se è presente un piano di simmetria.

CONFIGURAZIONE ASSOLUTA R/S (solo per stereocentri) CIP

4) Assegnare priorità in base al numero atomico

3) La priorità più bassa (solitamente adogal) va dietro la molecola

3) Ricalcolare e girarla in ordine decrescente.

SEN SO ORARIO: R

SEN SO ANTIORARIO: S

www.unidocs.it - Appunti e dispense per superare i tuoi esami universitari

www.unidocs.it - Appunti e dispense per superare i tuoi esami universitari