

resonantie algemeen

resonantievormen : verschillende structuren met gelokaliseerde elektronen

een omzetting door verplaatsing van: elektronen uit vrije elektronenparen of meervoudige bindingen

nooit elektronen uit een enkelvoudige binding

resonantie aangeven met dubbele pijl

resonantiehybride het gewogen gemiddelde van de resonantievormen

regels voor resonantie vormen

verplaats enkel elektronen, nooit atomen

verplaats enkel pi-elektronen (elektronen in pi-bindingen) en elektronen uit vrije elektronenparen, nooit elektronen in sigma binding

totaal aantal elektronen wijzigt niet, alles heeft zelfde lading

voor 2de rij elementen wordt octetregel niet gebroken (N,O,F)

stappenplan

1. verhuis pi- elektronen naar een positieve lading of pi binding
2. verhuis vrije (niet-bindende) elektronenparen naar een pi-binding
3. verhuis niet bindend elektron naar een pi-binding

C

By **avn**
cheatography.com/avn/

Not published yet.
Last updated 21st March, 2024.
Page 1 of 1.

Sponsored by **ApolloPad.com**
Everyone has a novel in them. Finish Yours!
<https://apollopad.com>