

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

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

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)



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

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

Sponsored by **CrosswordCheats.com**
 Learn to solve cryptic crosswords!
<http://crosswordcheats.com>