



Universiteit
Leiden
The Netherlands

Anions of acenaphthylene: reactions, NMR spectroscopy and quantum chemical calculations

Loo, M.E. van

Citation

Loo, M. E. van. (2000, February 3). *Anions of acenaphthylene: reactions, NMR spectroscopy and quantum chemical calculations*. Retrieved from <https://hdl.handle.net/1887/569>

Version: Not Applicable (or Unknown)

License: [Leiden University Non-exclusive license](#)

Downloaded from: <https://hdl.handle.net/1887/569>

Note: To cite this publication please use the final published version (if applicable).

Stellingen

Behorende bij het proefschrift

Anions of Acenaphthylene Reactions, NMR Spectroscopy and Quantum Chemical Calculations

1. Uitspraken over de oorzaak van selectiviteit in de reacties van anionen van polycyclische aromatische koolwaterstoffen (PAKs) met elektrofielen kunnen pas gedaan worden als het reactiemechanisme bekend is.
Dit proefschrift
2. Het heeft alleen zin om een lineaire relatie tussen de lading en de chemische verschuiving in ^{13}C NMR voor anionen van PAKs aan te nemen indien koolstofatomen die deel uitmaken van dezelfde ring(en) met elkaar vergeleken worden.
Dit proefschrift
3. Bij het gebruik van het begrip "lading op een atoom" onderschatten veel organisch chemici het belang van de keuze van de methode om deze lading af te leiden uit de berekende elektronendichtheidsverdeling.
Dit proefschrift
4. De keuze van vloeibare ammoniak als referentie voor de bepaling van de chemische verschuiving in ^{15}N NMR spectroscopie bevordert de vergelijkbaarheid met ^{13}C NMR spectra.
Dit proefschrift
5. Het ontbreken van acenaftyleen in de boekwerken van Clar en Harvey doet onrecht aan het polycyclische aromatische karakter van acenaftyleen.
E. Clar *Polycyclic Hydrocarbons (Vol. 1 and 2)* **1964**, Academic Press Inc., London.
R.G. Harvey *Polycyclic Aromatic Hydrocarbons, Chemistry and Carcinogenicity* **1991**, Cambridge University Press, Cambridge.
6. Het is te betreuren dat Lewis *et al.* hebben nagelaten te concluderen dat het voorgestelde mechanisme voor de fotochemische cis-transisomerisatie van 11,19-ethano-11-cis-retinal, waarbij rotatie om de C12-H binding plaatsvindt, ook van toepassing is op de fotochemische cis-transisomerisatie van rhodopsine zelf.
M. Sheves, A. Albeck *J. Am. Chem. Soc.* **1986**, *108*, 6440-6441
A.E. Asato, M. Denny, R.S.H. Liu *J. Am. Chem. Soc.* **1986**, *108*, 5032-5033
J.W. Lewis, I. Pinkas, M. Sheves, M. Ottolenghi, D.S. Kliger *J. Am. Chem. Soc.* **1995**, *117*, 918-923

7. De naamsverandering van benzo[*a*]pyreen in benzo[*pqr*]tetrafeen zal tot veel verwarring leiden, vooral onder niet-chemici.
Pure Appl. Chem. **1998**, *70*, 143-216
8. Het is aan te bevelen eerst onderzoek te doen naar het effect van substituenten in een gemodificeerd retinal chromofoor op de binding aan het eiwit, voordat een uitspraak gedaan wordt over de chiraliteit van retinal in zijn natuurlijke vorm.
J. Lou, M. Hashimoto, N. Berova, K. Nakanishi *Organic Letters* **1999**, *1*, 51-54
V. Buss, K. Kolster, F. Terstegen, R. Vahrenhorst *Angew. Chem. Int. Ed. Eng.* **1998**, *37*, 1893-1895
9. Het is te betreuren dat de synthese van nieuwe polycyclische aromatische koolwaterstoffen in Leiden uitsluitend door hoogleraren wordt voortgezet.
10. Een cursus EHBO zou in het curriculum voor scheikundestudenten moeten worden opgenomen.
11. Het gebruik van suiker in diëten zal tot betere resultaten bij het afslanken leiden.
Cosun magazine **1998**, nr. 8
12. Hoffelijkheid van heren, zoals die bijvoorbeeld blijkt uit het openhouden van deuren, wordt juist door geëmancipeerde vrouwen zeer gewaardeerd.

Leiden, 3 februari 2000

Marcia Van Loo