



Universiteit
Leiden
The Netherlands

Manganese Complexes as Drying Catalysts for Alkyd Paints

Gorkum, R. van

Citation

Gorkum, R. van. (2005, April 27). *Manganese Complexes as Drying Catalysts for Alkyd Paints*. Retrieved from <https://hdl.handle.net/1887/2309>

Version: Corrected Publisher's Version

License: [Licence agreement concerning inclusion of doctoral thesis in the Institutional Repository of the University of Leiden](#)

Downloaded from: <https://hdl.handle.net/1887/2309>

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

Stellingen

Behorende bij het proefschrift

Manganese Complexes as Drying Catalysts for Alkyd Paints

1. Manganverbindingen kunnen kobalt vervangen als droger in alkydverf, zonder dat dit nadelige gevolgen heeft voor de drogingstijd van de verf.
Dit proefschrift
2. Eén van de belangrijkste eigenschappen van een drogingskatalysator voor alkydverf is oplosbaarheid in de alkydfase, ook in het geval van watergedragen emulsieverven, aangezien droging van de verflaag pas begint ná verdamping van het oplosmiddel.
Dit proefschrift en Z. O. Oyman, W. Ming, R. van der Linde, Prog. Org. Coat. 2003, 48, 80.
3. Een drogingskatalysator kan ook *te* goed zijn.
Dit proefschrift
4. Een metaalcomplex dat in de autoxidatie van ethyllinoleaat radicaalketenreacties kan starten in de afwezigheid van hydroperoxides, is een betere alkydverfdroger dan een metaalcomplex dat geen radicaalreacties kan initiëren.
Dit proefschrift
5. De polyamines die door Oyman *et al.* als ligand gebruikt worden voor de katalysator MnMeTACN hebben waarschijnlijk een hogere katalytische activiteit voor de afbraak van hydroperoxides dan de metaalkatalysator.
Z. O. Oyman, W. Ming, F. Micciche, E. Oostveen, J. van Haveren, R. van der Linde, Polymer 2004, 45, 7431.
6. Het is dapper om in eigen gepubliceerd werk toe te geven dat de resultaten die met elkaar vergeleken worden, eigenlijk niet met elkaar vergeleken mogen worden.
P. K. Weissenborn, A. Motiejauskaite, Prog. Org. Coat. 2000, 40, 253.
7. Het is zéér onwaarschijnlijk dat de fenolaatzuurstof in de kristalstructuur van het complex $[\text{Fe}^{\text{III}}(\text{L})(\text{Cl}_2)]$ ($\text{L} = 2\text{-[Bis(2-pyridylmethyl)aminomethyl]-4-nitrofenolaat}$) sp^2 gehybridiseerd is, zoals geclaimd wordt door Viswanathan *et al.*
R. Viswanathan, M. Palaniandavar, T. Balasubramanian, T. P. Muthiah, Inorg. Chem. 1998, 37, 2943.
8. Sawyer levert onvoldoende bewijs om te stellen dat de oxidatie van $[\text{Fe}^{\text{II}}(\text{bpy})_3]^{2+}$ naar $[\text{Fe}^{\text{III}}(\text{bpy})_3]^{3+}$ ligand-gecentreerd is.
D. T. Sawyer, J. Mol. Catal. A-Chem. 2003, 194, 53.
9. Wie een vast arbeidscontract aan een Nederlandse universiteit ambieert kan maar beter niet academisch opgeleid zijn.
10. Kijken hoe verf droogt is niet saai als je in het infrarood kijkt.

11. Ook in Nederland ga je tegenwoordig de gevangenis in als je voor je mening uitkomt.
NRC Handelsblad vrijdag 18 februari 2005 (Bedreigde kamerleden Hirsi Ali en Wilders verblijven in zwaar bewaakte gevangenis om hun veiligheid te waarborgen).
12. Gezien het groeiende aantal buitenlandse wetenschappers aan de Nederlandse universiteiten zal de nieuwe Nederlandse kenniseconomie in toenemende mate alleen om de export van kennis draaien.