

195 HIDROGENAÇÃO CATALÍTICA POR TRANSFERÊNCIA: REDUÇÃO DA SBR

S.M.Silva, M.L.A. von Holleben, R.S. Mauler. (Departamento de Química orgânica, Instituto de Química, LFR3S).

A hidrogenação catalítica por transferência (K:T) consiste em um processo onde hidrogênios ligados covalentemente ocupam seu sítio de ligação inter ou intramolecularmente. A transferência de hidrogênios de moléculas doadoras para ligações insaturadas de aceitadoras, em fase líquida e em presença de catalisador sólido tem sido explorada na redução da ligação $C=C$ de cetonas α , β -insaturadas^{1,2,3}. A redução de ligações olefinicas em borrachas tem sido obtida por hidrogênio molecular em presença de catalisadores homogêneos ou heterogêneos. Não tem sido recomendada a utilização da K:T para alcançar este objetivo, ocorrendo-se apenas a utilização na redução do polibutadieno hidroxilado⁴.

O acetilacetato de zinco, principal constituinte do óleo de laranja, como doador de hidrogênios e solvente de reação, em presença de Pd/C 10%, como catalisador, foi utilizado com sucesso na redução da borracha de estireno-butadieno, após refluxo de 2,5h. A medida de insaturação do dióxido de carbono reduzido foi feita por índice de iodo e RMN.

1. Zini, C.A.; Holleben, M.L.A. *Química Nova* (1992), 15, pp 44

2. Zini, C.A. *Tese de Mestrado* (1990), Instituto de Química-LFR3S

3. Holleben, M.L.A. *vs*; Zini, C.A.; Oliveira, E.R.; Zucolotto, M. *J. Org. Chem.* (1992) submetido à publicação

4. Comunicação oral do Prof. Dr. Ailton Ganes, IMA-LFRJ.