

558 OTIMIZAÇÃO DE TÉCNICAS PARA A PRODUÇÃO DE INSUMOS FARMACUTICOS: OBTENÇÃO DA HIDROCLOROTIAZIDA. F.J.B. Souza; A.L.R. Cunha, L. Krbst, L.M.J. Seixas, C. Bacha. (Departamento de Produção de Matéria Prima, Faculdade de Farmácia, UFRGS).

A hidroclorotiazida, fármaco de uso diurético, tem sua síntese possível a partir da m-cloroanilina, por clorossulfonação, amonólise e posterior etapas de síntese, por variação de condições de reação (tempo, temperatura) e/ou reagentes. A identificação do produto é feita por CCD comparativa com padrão e por determinação de Ponto de Fusão. Até o momento, foram realizadas duas etapas, segundo as tabelas.

CLOROSSULFONAÇÃO: Reagente -ácido clorossulfônico. P.F. 144-145°C.

| | temperatura (°C) | tempo (h) | %bruto | p.f. |
|---|------------------|-----------|------------|-----------|
| A | 115- 125 | 2 | não obtido | |
| B | 115- 120 | 2 | 70 | 134 - 137 |
| C | 115 - 120 | | 50 | 134 - 140 |
| D | 110- 115 | | 79 | 145 |
| E | 110 | 2 | Não obtido | |
| F | 105 - 110 | | 35 | 130 |

AMONÓLISE: Reagente -Amônia Líquida e Hidróxido de Amônia P.F. 259 - 260°C

| | Temperatura (OC) | tempo (h) | % bruto | P.F. (°C) |
|-------------------|------------------|-----------|------------|------------|
| A. Amônia líquida | 25 | até evap: | 82 | 259 - 260. |
| B. Hidróxido | 25 | 2 | no obtido | |
| C. Hidróxido | 40 | | não obtido | |
| D. Hidróxido | 60 - 70 | | 76 | 255 |
| E. Hidróxido | 80 | | 61 | 259 - 260 |
| F. Hidróxido | 80 - 85 | | 58 | 255 |

CAPES/CNPq/PROPESP