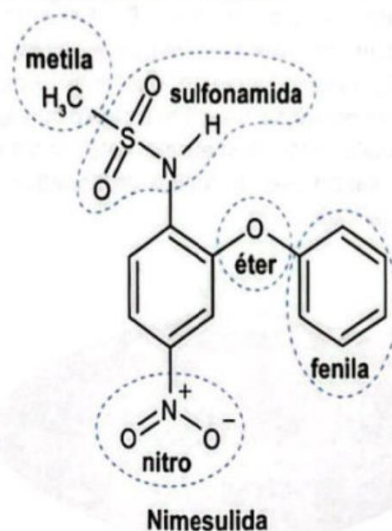


**QUESTÃO 94**

A nimesulida é um fármaco pouco solúvel em água, utilizado como anti-inflamatório, analgésico e antitérmico. Essa substância pode ser convertida em uma espécie eletricamente carregada, de maior solubilidade em água, mediante o tratamento com uma base de Brønsted-Lowry, isto é, uma espécie química capaz de capturar um próton ( $H^+$ ). Na figura são apresentados os grupamentos presentes na estrutura química da nimesulida.



GONÇALVES, A. A. et al. Contextualizando reações ácido-base de acordo com a teoria protônica de Brønsted-Lowry usando comprimidos de propranolol e nimesulida. *Química Nova*, n. 3, 2013 (adaptado).

Na estrutura desse fármaco, o grupamento capaz de reagir com a base de Brønsted-Lowry é o grupo

- A sulfonamida.
- B metila.
- C fenila.
- D nitro.
- E éter.

Assunto: Conceito de ácidos e bases

O grupo capaz de reagir com uma base Brønsted-Lowry é a sulfonamida, pois dentre os grupos destacados é o único capaz de doar próton  $H^+$ , isto é, um ácido de Lewis.

Item: A