

O paracetamol é um fármaco indicado para a redução da febre e para o alívio temporário de dores leves a moderadas.

A imagem mostra a estrutura química do paracetamol, também conhecido como acetaminofeno. A estrutura é composta por um anel benzênico, que é um hexágono com três ligações duplas alternadas. No anel, há um grupo hidroxila ( $\text{OH}$ ) ligado a um dos carbonos, indicando a presença de um grupo fenol. No carbono adjacente, há uma ligação com um grupo amida, que consiste em um átomo de nitrogênio (N) ligado a um grupo metil ( $\text{CH}_3$ ) e a um grupo carbonila ( $\text{C=O}$ ). A estrutura geral representa a fórmula molecular  $\text{C}_8\text{H}_9\text{NO}_2$ , que é característica do paracetamol, um composto amplamente utilizado como analgésico e antipirético.

Sua fórmula estrutural é Sua fórmula molecular e uma de suas funções orgânicas são, respectivamente:

- A)  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{NO}_3$ ; éter.
- B)  $\text{C}_8\text{H}_9\text{NO}_2$ ; amida.
- C)  $\text{C}_8\text{H}_9\text{NO}_2$ ; cetona.
- D)  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{NO}_2$ ; aldeído.
- E)  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{NO}_2$ ; fenol.