

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 (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 (CH3) e a um grupo carbonila (C=O). A estrutura geral representa a fórmula molecular $C_8H_9NO_2$, 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) $C_6H_{12}NO_3$; éter.
- B) $C_8H_9NO_2$; amida.
- C) $C_8H_9NO_2$; cetona.
- D) $C_6H_{12}NO_2$; aldeído.
- E) $C_6H_{12}NO_2$; fenol.