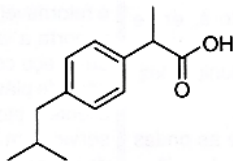


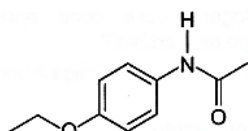
QUESTÃO 117

Entre os medicamentos mais comuns consumidos para o alívio da dor está o ibuprofeno, um composto quiral com ação anti-inflamatória e efeito analgésico, que é comercializado como fármaco opticamente puro, ou seja, sem a mistura com outro isômero óptico. A fórmula estrutural plana do ibuprofeno é:

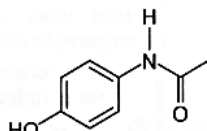


Ibuprofeno

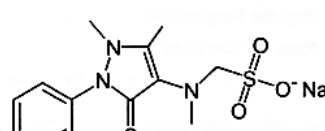
Além do ibuprofeno, destacam-se também os princípios ativos a seguir, presentes em outros medicamentos para o alívio da dor:



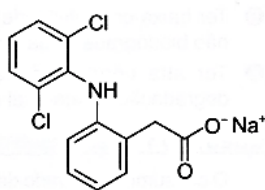
Fenacetina



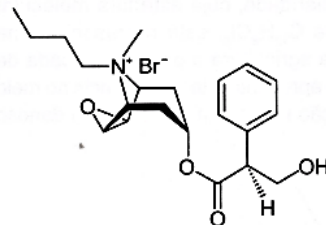
Paracetamol



Dipirona sódica



Diclofenaco sódico



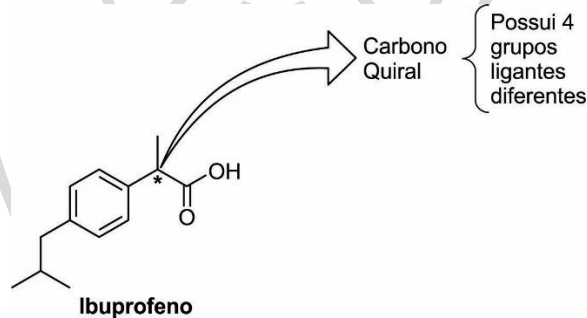
Butilbrometo de escopolamina

O princípio ativo que apresenta o mesmo tipo de isomeria espacial que o ibuprofeno é o(a)

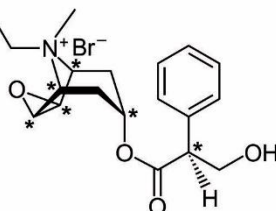
- A fenacetina.
- B paracetamol.
- C dipirona sódica.
- D diclofenaco sódico.
- E butilbrometo de escopolamina.

Assunto: Ecologia – Isomeria

O ibuprofeno possui um único carbono assimétrico, sendo um composto quiral e, portanto, apresentando estereoisomeria óptica.



Entre os princípios ativos, o butilbrometo de escopolamina também possui carbono quiral e apresenta isomeria óptica



* Carbono quiral

Butilbrometo de escopolamina

Item: E