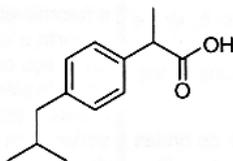


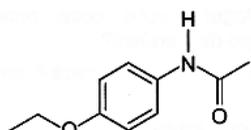
**QUESTÃO 117**

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:

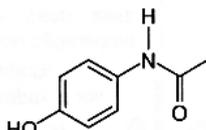


**Ibuprofeno**

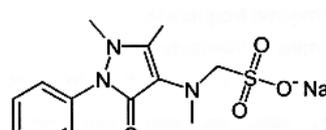
Além do ibuprofeno, destacam-se também os princípios ativos a seguir, presentes em outros medicamentos para o alívio da dor:



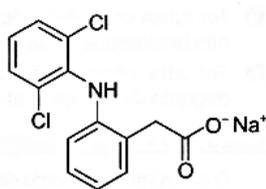
**Fenacetina**



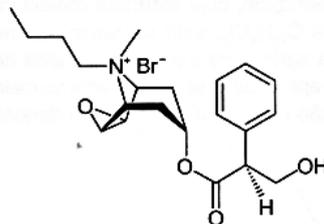
**Paracetamol**



**Dipirona sódica**



**Diclofenaco sódico**



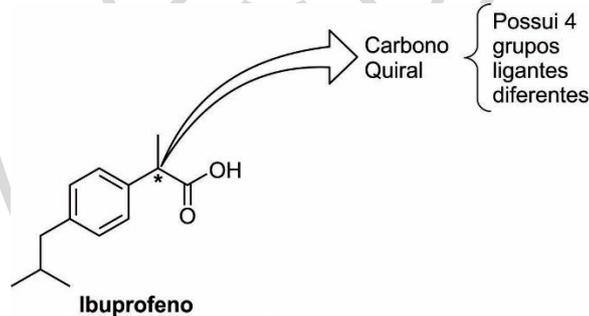
**Butilbrometo de escopolamina**

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

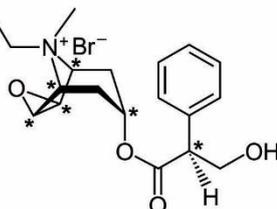
- A** fenacetina.
- B** paracetamol.
- C** dipirona sódica.
- D** diclofenaco sódico.
- E** butilbrometo de escopolamina.

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