
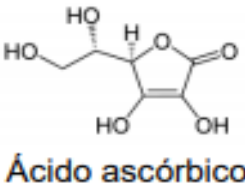
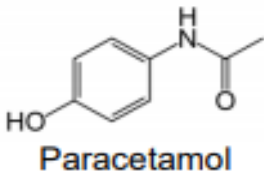
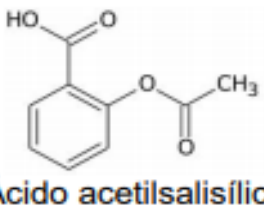


QUÍMICA

QUESTÃO 012

Os fármacos identificados a seguir são usualmente encontrados nas farmácias de Vitória. A partir das fórmulas julgue os itens a seguir em verdadeiros ou falsos, corrigindo os falsos.

MEDICAMENTO	ESTRUTURA QUÍMICA DO PRINCÍPIO ATIVO
CODATEN	 <p>Codeína</p>
ENERGIL C	 <p>Ácido ascórbico</p>
TYLENOL	 <p>Paracetamol</p>
ASPIRINA	 <p>Ácido acetilsalisílico</p>

- O princípio ativo do CODATEN possui as funções orgânicas éter e amida.
- O princípio ativo do ENERGIL C tem fórmula molecular $C_6H_8O_8$ e possui as funções orgânicas: álcool, cetona e éster.
- O princípio ativo do TYLENOL possui funções orgânicas fenol e amina. O composto apresenta 6 carbonos trigonais planos.
- O princípio ativo da ASPIRINA tem as funções aldeído e éster e fórmula molecular $C_9H_8O_4$ com 8 carbonos sp^2 e 1 carbono sp^3 .

RESOLUÇÃO

- FALSO. O princípio ativo do CODATEN possui as funções orgânicas éter e amina.
- FALSO. O princípio ativo do ENERGIL C tem fórmula molecular $C_6H_8O_6$ e possui as funções orgânicas: álcool, enol e éster.
- FALSO. O princípio ativo do TYLENOL possui funções orgânicas fenol e amida. O composto apresenta 7 carbonos trigonais planos.
- FALSO. O princípio ativo da ASPIRINA tem as funções ácido carboxílico e éster e fórmula molecular $C_9H_8O_4$ com 8 carbonos sp^2 e 1 carbono sp^3 .