





O QUE VEREMOS HOJE?

Propriedades dos Materiais

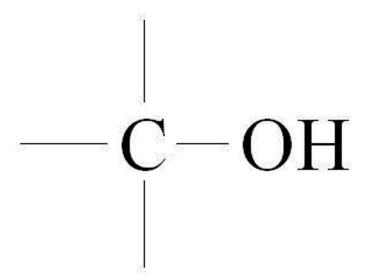
<u>COMPETÊNCIA ESPECÍFICA 1:</u> Analisar fenômenos naturais e processos tecnológicos, com base nas interações e relações entre matéria e energia, para propor ações individuais e coletivas que aperfeiçoem processos produtivos, minimizem impactos socioambientais e melhorem as condições de vida em âmbito local, regional e global.

HABILIDADE: (EM13CNT106)



Álcool

Apresentam hidroxila (-OH) ligada a carbono saturado





Fenol

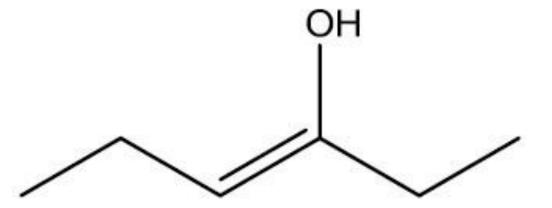
Apresenta hidroxila ligada ao núcleo ou anel aromático OH





Enol

são aqueles que apresentam um ou mais radicais hidroxilas (–OH) ligados à átomos de carbono insaturado





Ácido Carboxílico:

Apresenta carboxila na extremidade da cadeia.

A fórmula estrutural abaixo pertence ao barbatusol, que é a principal substância presente em uma planta conhecida como boldo. Essa planta é muito utilizada porque a substância em questão é eficiente para tratar males do fígado e também problemas relacionados com a digestão.

Analisando a fórmula estrutural do barbatusol, qual é o nome da função oxigenada presente em sua estrutura?

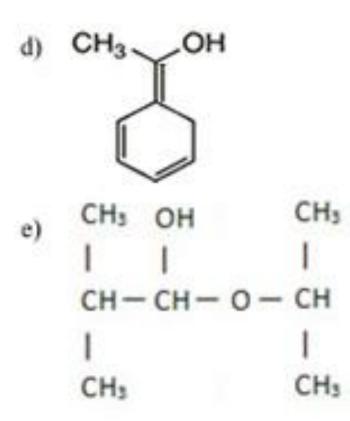
- a) álcool
- b) éster
- c) fenol
- d) éter
- e) aldeído

QUESTÃO 2

Ensino Médio

3ª Série

Dos compostos representados abaixo, qual pertence somente ao grupo dos álcoois?



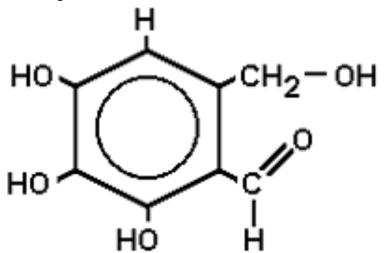


Sobre o etanol, cuja fórmula estrutural é $\rm H_3C-CH_2-OH$, identifique a alternativa **incorreta:**

- a) Apresenta cadeia carbônica saturada.
- b) É uma base inorgânica.
- c) É solúvel em água.
- d) É um monoálcool.
- e) Apresenta cadeia carbônica homogênea.



O bactericida Fomecin A, cuja fórmula estrutural é:



apresenta as funções:

- a) cetona, fenol e hidrocarboneto
- b) éter, álcool e aldeído
- c) álcool, fenol e éter
- d) álcool, fenol e aldeído
- e) ácido carboxílico e fenol



Considere as estruturas moleculares do naftaleno e da decalina, representadas pelas fórmulas abaixo:



Substituindo, em ambas as moléculas, um átomo de hidrogênio por um grupo hidroxila (OH), obtém-se dois compostos que pertencem respectivamente às funções:

- a) álcool e fenol
- b) fenol e álcool
- c) álcool e álcool
- d) fenol e fenol

A substância representada abaixo é mais conhecida pelo nome usual de Glifosato[®], a qual atua como um herbicida não-seletivo, de aplicação pós-emergente, de baixa toxicidade para os humanos. Até o ano de 2011 representava 60% da fatia das vendas no mercado mundial.

Assinale a alternativa que contém a função orgânica oxigenada presente na molécula acima:

- a) Álcool.
- b) Amida.
- c) Ácido sulfônico.
- d) Ácido carboxílico.



O ácido adípico, que é matéria-prima para a produção de náilon, apresenta cadeia carbônica:

- a) Saturada, homogênea e ramificada.
- b) Saturada, heterogênea e normal.
- c) Insaturada, homogênea e normal.
- d) Saturada, homogênea e normal.
- e) Insaturada, homogênea e normal.



FUNÇÃO ÉTER

Essa função possui como principal característica estrutural a presença de dois radicais orgânicos ligados a um átomo de oxigênio.

H₃C — O — CH₃



NOMENCLATURA

N° de Carbonos do menor radical + óxi

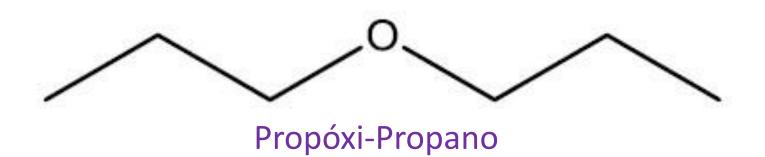


Nome do hidrocarboneto do maior radical







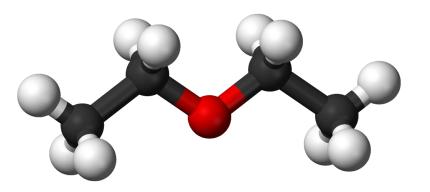




APLICAÇÕES:

Éter etílico:

- Alta volatilidade (altamente inflamável);
- É uma substância bastante utilizada como anestésico, pois relaxa os músculos, afetando ligeiramente a pressão arterial, a pulsação e a respiração;
- As maiores desvantagens são causar irritação no trato respiratório e a possibilidade de provocar incêndios nas salas de cirurgia.

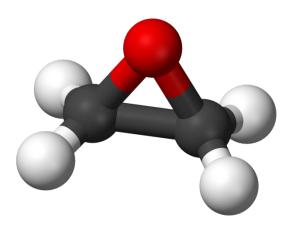




APLICAÇÕES:

Epóxidos:

- São éteres cíclicos usados na obtenção de resinas epóxi, que são usadas como adesivos ou materiais estruturais;
- Também são denominados de poliéteres por serem derivados de um éter, podem ser encontrados na forma líquida e incolor, são solúveis em álcool, éter e benzeno.





Escreva as fórmulas estruturais dos seguintes éteres:

- Metóxipropano
- Metóximetano
- Propóxibutano
- Etóxibenzeno
- Etil-propil-éter
- Butil-etil-éter

O etoxietano (éter comum), usado como anestésico em 1842, foi substituído gradativamente por outros anestésicos em procedimentos cirúrgicos. Atualmente, é muito usado como solvente apolar nas indústrias, em processos de extração de óleos, gorduras, essências, entre outros. A estrutura do éter comum que explica o uso atual mencionado no texto é:

- a) CH₃-CH₂-CH₂-CH₂-OH.
- b) CH₃-CH₂-O-CH₂-CH₃.
- c) CH₃-CH₂-CH₂-CHO.
- d) CH₃-CH₂-CH₂-CO₂H.
- e) CH₃-O-CH₂-CH₂-CH₃.





Sobre essa substância, pode-se concluir que:

- a) Apresenta o grupo ácido carboxílico
- b) É formada por moléculas que apresentam 12 átomos de carbono.
- c) É formada por moléculas insaturadas.
- d) Apresenta o grupo anidrido.
- e) Apresenta as funções éter e álcool.

