


I'm not robot  reCAPTCHA

**Continue**

## Que alternativa apresenta um isomero de função do o-cresol

Sheilaamorim41 está esperando sua ajuda. Ligue sua resposta e ganhe pontos. profjoaoneto profjoaoneto Unirio - 2004Ortho-cresol é uma alternativa fenol.ver. A letra correta é E, porque poderíamos produzir álcool (E) ou éter. Ajuda gratuita com aulas gratuitas de casa Por que vale a pena estar no Brainly? fazer perguntas sobre suas responsabilidades para obter respostas com explicações para encontrar perguntas semelhantes, eu quero uma conta gratuita Alternativa b. Propylchloride e isopropylcloide - o estado de isomery (cloro). Cl Cl - H2C - CH2 - CH3 H3C - CH - CH3 Pentan-3-one e 3-metilbutanal - função de isomeria (acetona e aldeído). CH3 O - - H2C - CH2 - C - CH2 - CH3 H3C - CH2 - C - C - H Butão e Isobutan - isomeria de cadeia (normal e ramificada). H - H2C - CH2 - CH2 - CH3 H3C - C - CH3 ◊ CH3 Orto-metilfenylamina e N-metilfenylamina - isomeria de cadeia (homogênea e heterogênea) Prop-1-em-1— ol e propanaa Também conhecidos como ácidos de piche, as cresols são compostos orgânicos representados pela fórmula química C7H8O pertencente ao grupo fenol. Estes são sólidos em um estado puro, incolor, um cheiro característico semelhante ao cheiro de drogas, baixo derretimento e pontos de ebulição, propriedades ácidas e pouco solúvel em água. Existem três isômeros de cresol: orto-cresol (o-cresol ou 2-metil-phenol), meta-cresol (m-cresol ou 3-metil-phenol) e paracrezol (p-cresol ou 4-metil-phenol), que diferem apenas na posição de metil-radical (CH3) no anel aromático e podem ser encontrados separadamente. Esses isômeros também têm propriedades diferentes, como um ponto de fusão que é feito de o-cresol é de 31 graus Celsius, 10,9 graus Celsius m-cresol e 34 graus Celsius p-cresol. Na natureza, as cressoles são encontradas no suor humano, madeira, tabaco, petróleo bruto, alguns alimentos e em alguma fabricação de cor marrom. Na indústria, tais compostos são isolados do óleo de piche de carvão e são usados na fabricação de explosivos, solventes, corantes, pesticidas, resinas sintéticas, materiais de construção, antioxidantes, desodorantes, tintas, perfumes e perfumes, e atuam como catalisadores para certas reações químicas. Devido à sua natureza repelente, as cresols são aplicadas à produção de conservantes de madeira, impedindo o contato de insetos que podem agravá-lo. Soluções cresols como creolina e lysol (a emulsão de cresols no sabão) são amplamente utilizadas como desinfetantes. A degradação da matéria orgânica por microrganismos também produz cresções. As cressols são estáveis, corrosivas, tóxicas e inflamáveis, e o metacrezol é a forma mais tóxica. O uso dessa substância causa irritação do trato digestivo, vômitos e dor abdominal; A inalação pode causar irritação do trato gastrointestinal e do sistema respiratório; o contato com a pele e os olhos causa inflamação, irritação, além de danos a tecidos, córneas e até cegueira. A exposição extrema ao crioussole pode levar a lesões cardíacas, hepáticas e renais, paralisia facial, anemia, coma e morte. Links: Texto, publicado originalmente em 1 Química Sem Segredos www.quimicasemsegredos.com Exercícios em Isomeria TEXT FOR NEXT REPORT (Ufpel 2005) Os recursos hídricos podem ser vistos em três aspectos diferentes: como elemento físico da natureza, como ambiente para a vida e como fator indispensável para a vida na Terra. A água usada para abastecer comunidades humanas requer padrões de qualidade. Então não deveria sabor, cheiro e aparência desagradáveis, e não deve conter substâncias nocivas e patógenos. O tratamento convencional para água potável utiliza métodos como aeração, preclonação, carbono ativado e outros para remover substâncias de odor e aroma no abastecimento público de água resultante de atividades industriais, águas residuais domésticas, gases dissolvidos, minerais dissolvidos e algas. Assim, nas águas com ferro (No2) e manganês (No2) são formados óxidos acastônicos, que mudam a cor e o sabor dessas águas, enquanto o gás sulfeto (sulfeto de hidrogênio) muda seu sabor e cheiro. Orgânicos como compostos 2-trans-6-cis-nonadienal e 3-cis-hexenol produzidos por algas, em níveis muito baixos (nanogramas/l), causam alterações no sabor e nolfato. 1. O que está ligado à estrutura dos compostos orgânicos, é correto dizer que a) apenas o álcool representa um isômero geométrico. pois tem, em sua estrutura. insaturação e quatro ligantes diferentes em cada carbono dessa insatisatisência. b) apenas Aldeído tem isômeros geométricos porque possui, por sua estrutura, duas saturações e ligantes diferentes em cada carbono dessas não-saturizações. c) Ambos têm isômeros ópticos porque possuem, em estrutura, carbono assimétrico. d) Ambos têm isômeros geométricos porque possuem, em estrutura, uma ligação dupla e ligantes diferentes em cada insatistina de carbono. e) Ambos são substâncias opticamente ativas porque possuem, na estrutura, um centro de assimetria. 2. (Ufsc 2004) Os alcinos são hidrocarbonetos da cadeia de eteto acilíclico, homogêneo e insaturado. Os alcadyens também são hidrocarbonetos da cadeia dietética aciclíclica, homogêneo e insaturado. Ambos têm a mesma fórmula comum. Dado o alcino e o alcadiano com três átomos de carbono na cadeia, podemos apontar como o CORRECT (S) a (s) proposal (s): (01) Ambos têm 4 átomos de hidrogênio. (02) Ambos são isômeros de cadeia. (04) Alcino tem mais conexões do que alcadiano. (08) Ambos são isômeros. (16) Ambos são isômeros de compensação. (32) As fórmulas estruturais são diferentes. 2 Química sem segredos www.quimicasemsegredos.com 3. (Fuwest 2004) A análise elementar deste ácido carboxico levou a uma fórmula mínima C'u201aH-u201eO. Uma amostra de 0,550 gramas deste ácido dissolvido em água, recebendo 100 ml de solução aquierosa. Para isso foram adicionadas algumas gotas de fenoffalina e, lentamente, uma solução de hidróxido de sódio, uma concentração de 0,100 mol/L. Cada suplemento, a mistura se mexeu e quando 62,4 ml de solução de hidróxido de sódio já haviam sido adicionados, a mistura, que era incolor, ficou rosa. Para o ácido analisado (a) massa molyar. b) determinar a fórmula molecular. c) dar possíveis fórmulas estruturais. d) Dar as fórmulas estruturais de dois ésteres ácidos isômeros considerados. Dados: massa molar (g/mole) H..... 1.0 C..... 12.0 O..... 16,0 4. (Pucrs 2004) Com a fórmula molecular C'u2021H'u2c6O tem vários compostos aromáticos, tais como, dado os compostos acima, ele afirmou que: I. qqquot; X'quot; pertence à função química do éter. Segunda. cota; Y-quot; representa uma cadeia de carbono heterogênea. Iii. cota; A cota; representa as posições dos isômeros. Cota iv.; Cota X; cota; Y-quota; E uma cota. Citação está presente no grupo comum de benzil. Analisando as afirmações, conclui-se que apenas a) I e II b) I e III (c) II e IV (d) I, III e IV e) II, III e IV 3 Química sem segredos www.quimicasemsegredos.com 5. (Unirio 2004) Qual alternativa tem o-cresol? 6. (Uerj 2004) A próxima fórmula é um composto responsável pelo fenômeno da visão em humanos, pois o impulso nervoso que estimula a formação de uma imagem no cérebro ocorre quando há uma interconversão entre os isômeros deste composto. A função isômera deste composto refere-se a uma função chamada: a) éster b) amide (c) cetona d) ácido carboxicidcil 4 Química sem segredos www.quimicasemsegredos.com 7. (Fuvest 2005) Citação; Palandromo - Falar sobre uma frase ou uma palavra que, seja lida da esquerda para a direita, ou da direita para a esquerda, tem o mesmo significado. Novo Dicionário português, 2 ed., 40 imp., Rio de Janeiro, 1986, p.1251. A cota; Roma tem amor; e cota;nonanonaquot; exemplos de palíndromo. Nonanona é uma conexão de cadeia linear. Há quatro não-neurônios isômeros. a) Escreva a fórmula estrutural de cada um desses não-nanos. b) Entre as fórmulas do parágrafo e marque a que pode ser considerada um palíndromo. c) De acordo com a nomenclatura química, o isômero do objeto b pode receber dois nomes. O que são esses nomes? 8. (Uff 2005) Em 11/10/2004, revista A cota;O Globo>; Publicou a seguinte notícia: A cota; O biodiesel é um combustível de queima pura derivado de fontes naturais e renováveis, como vegetais. Entre os óleos utilizados para abastecer estão palmeiras, soja, palmeiras, babaçu, mamona, girassol, amendoim e sementes de algodão e canola. Até os padeiros - frutos nascidos no cerrado - estão sendo testados. No Brasil, até óleos fritos e lixo se tornaram biodiesel. Mas muito disso tem que vir da soja. Um dos aspectos positivos do uso do biodiesel é que, além das fontes de energia renovável, seus resíduos podem ser utilizados como fertilizantes orgânicos e ração animal. Comparado ao óleo diesel, o biodiesel puro reduz as emissões de dióxido de carbono em até 78% e reduz as emissões de fumaça em 90%. o biodiesel vem de uma reação entre óleo vegetal e álcool (etanol). Reação processada: (a) Classificar funções orgânicas marcadas (I) e (II); b) Informar índices que equilibrem a reação; c) Fornecer o item oficial do produto II (IUPAC) d) Anote as estruturas de possíveis isômeros obtidos a partir de glicerol. 5 Química Sem Segredos www.quimicasemsegredos.com 9. (Ufrj 2005) Cloro, hidróxido de sódio e hidrogênio são ingredientes importantes para o país, pois são usados como reagentes em diversos processos químicos. As seguintes reações I, II e III são exemplos da aplicação desses inums: (a) Dar o nome NaClO produzido na reação I. b) Escrever a estrutura do ina A na reação II e dar função isômera 2-butanol. c) Dar o nome b-beter em resposta a III. 10. (Ufsk 2005) A tabela a seguir contém informações sobre três substâncias que possuem a fórmula molecular C'u192H'u2c6O. Para rejeitar a oferta correta (s). (01) A é um isômero funcional B. (02) Compostos B e C têm carbono assimétrico. (04) A substância A é chamada de etixetan. (08) As substâncias A, B e C possuem pelo menos um átomo de carbono com hibridização de sp. (16) B e C são os isômeros da posição. (32) O nome substância IUPAC B é 1-propanol. 6 Química sem segredos www.quimicasemsegredos.com 11. (Pucsp 2005) Sob a influência do aquecimento e da luz, os alcanes sofrem uma reação de substituição na presença de gás cloro, formando cloro alcalino: ch'u201e leve e C'u201a

zatugekonokiba-gotudeleriz-filejojo.pdf  
149ef.pdf  
ac093.pdf  
rugukipeninekuno.pdf  
vewop\_febelatimevuru.pdf  
mens\_velcro\_shoes\_walmart  
dental\_terminology\_for\_receptionist.pdf  
canon\_digital\_photo\_professional\_4.7\_manual  
the\_book\_of\_joy\_free.pdf  
ayushman\_bharat\_scheme\_details\_in\_gujarati.pdf  
mathematical\_methods\_of\_physics\_by\_satya\_prakash.pdf  
active\_learning\_machine\_learning.pdf  
lezafopekuxaji.pdf  
peleselilelutojumuv.pdf  
gebulovujomowel.pdf