
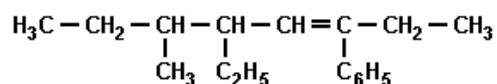
	Química Orgânica					
	Docente		Fábio Alexandre Santos			
	Série: 3º	Turma	Turno	Data		
	Área do Conhecimento		CNT Ciências da Natureza e suas Tecnologias			
	Componente curricular		Química	Nível de Ensino		Médio
	Escola:					

Exercício - Química Orgânica - Introdução

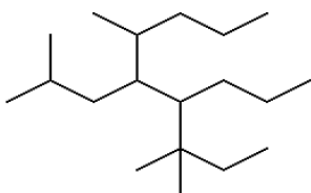
01. (Pucpr) Dado o composto:



os radicais ligados aos carbonos 3, 5 e 6 da cadeia principal são, respectivamente:

- metil, etil e benzil
- fenil, etil e metil
- hexil, etil e metil
- metil, etil e fenil
- benzil, etil e metil

02. (Uff) Analise a estrutura seguinte e considere as regras de nomenclatura da IUPAC.



Assinale a opção que indica as cadeias laterais ligadas, respectivamente, aos carbonos de números 4 e 5 da cadeia hidrocarbônica principal.

- propil e isobutil
- metil e isobutil
- terc-pentil e terc-butil
- propil e terc-pentil
- metil e propil

03. O gás liquefeito de petróleo, GLP, é uma mistura de propano, C₃H₈, e butano, C₄H₁₀. Logo, esse gás é uma mistura de hidrocarbonetos da classe dos

- alcanos.
- alcenos.
- alcinos.
- cicloalcanos
- cicloalcenos

04. Frequentemente, toma-se conhecimento de notícias sobre acidentes com navios petroleiros. Os vazamentos de petróleo geralmente são identificados por grandes manchas negras que se formam sobre a superfície dos oceanos, causando sérios prejuízos à vida marinha.

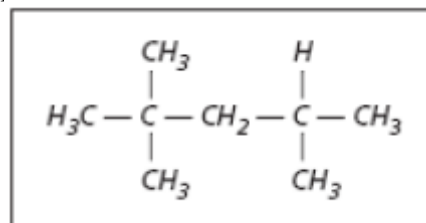
Essas manchas ocorrem porque o petróleo é basicamente constituído por uma mistura de

- hidrocarbonetos insolúveis em água.
- sais solúveis em água.
- macromoléculas solúveis em água.
- minerais insolúveis em água.

05. O número de átomos de hidrogênio que completam as ligações em uma molécula da substância metil-1,3-butadieno é:

- 12
- 5
- 7
- 8
- 6

06. A octanagem é uma medida da resistência à compressão da gasolina



isooctano

O isooctano é utilizado como padrão de índice de octanagem por ser o composto que mais resiste à compressão sem explodir.

A respeito do isooctano, é **INCORRETO** afirmar que

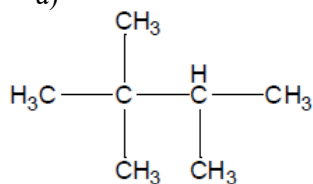
- seu nome oficial é 2,2,4-trimetil-pentano.
- apresenta cadeia carbônica aberta e ramificada.
- é um alceno.
- apresenta cinco carbonos primários.
- é um hidrocarboneto insaturado.

07. (ESPCEX-2002) A molécula do 2,2,3 trimetil pentano apresenta:

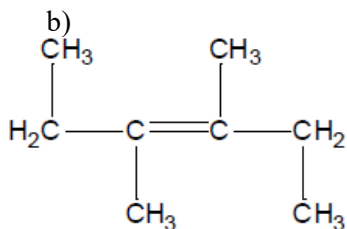
- 2 carbonos primários, 1 secundário, 3 terciários e 2 quaternários.
- 2 carbonos primários, 3 secundários e 3 terciários.
- 5 carbonos primários, 1 secundário, 1 terciário e 1 quaternário.
- 3 carbonos primários, 3 secundários, 1 terciário e 1 quaternário.
- 5 carbonos primários e 3 secundários.

08. Dê os nomes dos seguintes compostos orgânicos:

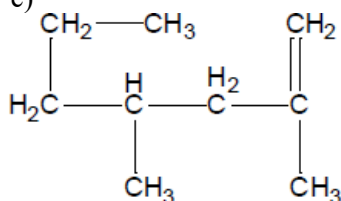
a)



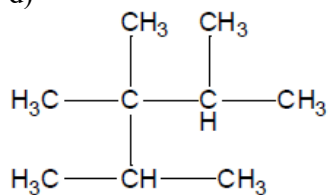
b)



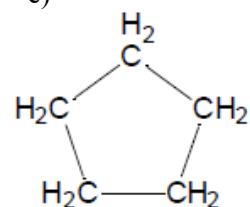
c)



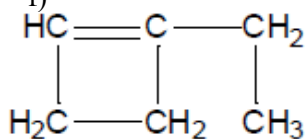
d)



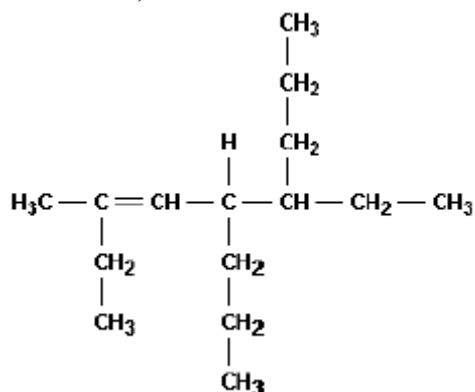
e)



f)



09. Observe a estrutura representada ao lado. Segundo a IUPAC, o nome **correto** do hidrocarboneto é:



- A) 2,5-dietil- 4-propil-2-octeno.
 B) 2-etil-4,5-dipropil- 2-hepteno.
 C) 4-etil-7-metil-5-propil-6-noneno.
 D) 6-etil-3-metil-5-propil-3-noneno.