seguir é denominado:

<u>LISTA DE EXERCÍCIOS</u> – <u>SEMANA 2</u>

1.	Dada as nomenclaturas dos hidrocarbonetos, represente as suas respectivas fórmulas estruturais e	b) 8 átomos de carbono
	moleculares: a) propano	c) 10 átomos de carbono
	b) non-3-eno	d) 12 átomos de carbono
	c) pent-1-ino	
		4. Alcinos são hidrocarbonetos:
		a) alifáticos saturados
	d) hexano	b) alicíclicos saturados
		c) alifáticos insaturados com dupla
		ligação
		d) alicíclicos insaturados com tripla
	e) but-2-eno	ligação
		e) alifáticos insaturados com tripla
		ligação
2.	O gás de cozinha (GLP) é uma mistura de	5. Em um solvente universal há uma
	propano e butano. Indique a opção que	indicação em seu rótulo de que contém
	representa as fórmulas moleculares dos	apenas hidrocarbonetos alifáticos. A partir
	dois compostos orgânicos,	dessa informação, pode-se concluir que
	respectivamente.	esse solvente não deverá conter, como um
	a) $C_3H_6 e C_4H_6$	de seus componentes principais o:
	b) $C_3H_8 e C_4H_8$	a) tolueno
	c) C_3H_6 e C_4H_8	b) n-hexano
	d) $C_3H_8 e C_4H_{12}$	c) heptano
	e) C_3H_8 e C_4H_{10}	d) ciclohexano
		e) pentano
3.	Determine o número de átomos de	
	hidrogênio existentes, por molécula, nos	6. O composto orgânico representado a

ALCANOS e ALCENOS que apresentam:

a) 6 átomos de carbono

- a) 3-etil-2,4-dimetilbutano
- b) 2-etil-1,3-dimetilbutano
- c) 3-isopropilpentano
- d) 3-etil-4-metilpentano
- e) 3-etil-2-metilpentano
- 7. Dê o nome correto do composto orgânico de fórmula representada abaixo:

- a) 3-isopropil-2-metilpentano
- b) 2-isopropil-2,4-dimetilbutano
- c) 2,3,3-trimetilexano
- d) 2,2,4-trimetilpentano
- e) 3,3-dimetil-5-metilpentano.
- 8. Dê o nome dos hidrocarbonetos a seguir:

a)

$$H_2C = C - CH - CH_3$$

$$CH_3 CH_2$$

$$CH_3 CH_3$$

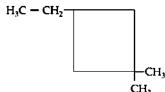
b) $\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \parallel & \text{CH}_2 \end{array}$

c)
$$H_3C - CH - CH = CH - CH_3$$

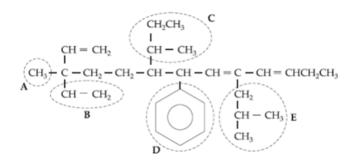
$$CH_3$$

9. No composto orgânico 2-metilbutano, há:

- a) 1 átomo de carbono primário, 2 átomos de carbono secundário e 2 átomos de carbono terciário
- b) 3 átomos de carbono primário, 1 átomo de carbono secundário e 1 átomo de carbono terciário
- c) 2 átomos de carbono primário, 2 átomos de carbono secundário e 1 átomo de carbono terciário
- d) 2 átomos de carbono primário e 3 átomos de carbono secundário
- e) somente átomos de carbono secundário
- 10. A nomenclatura oficial (IUPAC) do composto é:



- a) 3-etil-1-metilciclobutano
- b) 3-etil-1,1-dimetilciclobutano
- c) 3,3-dimetil-1-etilbutano
- d) 3-etil-1,1-metilbutano
- e) 3-etil-1,1-dimetilbutano
- 11. Considere o composto hipotético a seguir. A opção que indica, respectivamente, o nome dos radicais assina lados A, B, C, D e E é:



- a) metil, benzil, sec-butil, fenil e isopropil
- b) metil, etil, sec-butil, fenil e isobutil
- c) metil, benzil, isobutil, benzil e secbutil
- d) etil, metil, isobutil, fenil e sec-butil
- e) metil, etil, sec-butil, benzil e isobutil

- 12. Escreva as fórmulas estruturais dos seguintes compostos:
 - a) 2-metil-heptano
 - b) 2,4-dimetil-pentano
 - c) 3-etil-2,2-dimetil-octano
 - d) 2, 3-dimetil-1-penteno
 - e) 3-etil-2-metil-2-hexeno
 - f) 4, 4-dimetil-1-pentino
 - g) 3-isopropil-1-hexino
- 13. Considere os hidrocarbonetos cuja fórmula molecular é C7H16 e que apresentam as seguintes estruturas:

$$\begin{array}{c} \text{a) } \text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \text{b) } \text{H}_3\text{C} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ & \text{CH}_3 \\ \text{c) } \text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ & \text{CH}_3 \\ \text{d) } \text{H}_3\text{C} - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ & \text{CH}_3 \\ \text{e) } \text{H}_3\text{C} - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ & \text{CH}_3 \\ \text{e) } \text{H}_3\text{C} - \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ & \text{CH}_3 \\ \text{CH}_3 \\ \end{array}$$

f)
$$H_3C - CH - CH_2 - CH - CH_3$$
 CH_3
 CH_3
 CH_3
g) $H_3C - CH_2 - C - CH_2 - CH_3$
 CH_3
h) $H_3C - CH_2 - CH - CH_2 - CH_3$
 CH_2
 CH_3
 CH_3
i) $H_3C - CH - CH_3$
 CH_3
 CH_3

Dê o nome de cada hidrocarboneto.

- 14. Dê o nome oficial dos hidrocarbonetos a seguir:
 - a) $\begin{array}{c} cH_3 \\ H_3C-CH-C-CH=CH-CH_3 \\ | CH_3 & CH_2 \\ | CH_4 & CH_5 \end{array}$

b)
$$\begin{array}{c} {\rm CH_3} \\ {\rm H_3C-CH_2-C-CH_2-CH_2-CH_3} \\ {\rm C} \\ {\rm C} \\ {\rm III} \\ {\rm CH} \end{array}$$

c)
$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 & \text{CH}_3 \\ \text{H}_2\text{C} = \begin{array}{c} \text{CH} - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \\ \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{CH}_3 \end{array}$$