 **LICEO JUAN RUSQUE PORTAL 2020**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **N°2SEPTIEMBRE** | **ASIGNATURA: QUIMICA 2 Medio** | |
| **GUÍA DE APRENDIZAJE**  **Profesor(a): \_\_\_\_\_\_Patricio Vásquez\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** | | |
| **Nombre Estudiante:** | | **Curso: 2 Medio** |
| **Unidad: QUIMICA ORGANICA** | | |
| **Objetivo de Aprendizaje: Conocer y aplicar los conceptos de química orgánica, como es la nomenclatura orgánica.** | | |
| **Recursos de aprendizaje a utilizar:** | | |
| **Instrucciones : Conteste las siguientes alternativas justificando cada una de ellas** | | |

1). La denominación general de hidrocarburos se aplica a aquellos compuestos de la Química Orgánica que contienen:

A) C, H y enlaces simples, dobles o triples.

B) C, H y sólo enlaces dobles simples.

C) C, H y sólo enlaces dobles o triples.

D) C, H y O.

E) C, H y O, estando estos últimos en la proporción del agua (H2O).

2)¿Cuál de los siguientes compuestos orgánicos corresponde a un **alqueno**?

A) CH3 – CH2 –CHO

B) CH3 – CH2OH

C) CH3 – CH2 –CH2 – CH2 – CH3

D) CH3 – CH2 – CH = CH – CH3

E) CH3 – CH2 – CH2 – CO – CH3

3. La fórmula molecular del propeno es:

A) C3H6

B) C4H10

C) C3H8

D) C5H10

E) C4H8

4). El siguiente compuesto CH3CH2CH2CH3 es un hidrocarburo:

I.- Saturado II.- Insaturado III.- ramificado

A) sólo I B)solo II C) sólo III D) I y II E) II y III

Conocimiento

5). La terminación eno se utiliza para determinar a una clase de especies:

A) Hidrocarburos con doble enlace.

B) Hidrocarburos con triple enlace.

C) Compuestos con grupos R – OH.

D) Compuestos derivados de carboxiácidos.

E) Radicales derivados de un hidrocarburo.

6). Las igualdades o diferencias que existen entre un hidrocarburo saturado como el butano y otro no saturado como el buteno pueden ser:

I) Ambos tienen igual número de átomos de carbono.

II) El saturado tiene mayor número de átomos de carbono.

III) El saturado tiene mayor número de átomos de hidrógeno.

A) Sólo I B) Sólo II C) Sólo III D) I y III E) II y III

7). La fórmula empírica CnH2n puede corresponder a:

I) Hidrocarburos saturados de cadena abierta.

II) Hidrocarburos etilénicos (alquenos).

III) Hidrocarburos aromáticos (benceno).

A) Sólo en I B) Sólo en II C) Sólo en III D) I y III E) II y III

8). El átomo de carbono tiene capacidad para formar 4 enlaces con átomos iguales o diferentes; esto se debe a:

A) Que su masa molecular es 4

B) Que su número atómico es 4

C) Que está en el período IV de la tabla periódica

D) Que su configuración electrónica es 1s2 2s1 2px1 2py1 2pz1

E) Ninguna de las anteriores

**II Desarrollo : Conteste las siguietes preguntas segun la nomenclatura IUPAC**

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_



 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_