**INSTITUTO LICEO SIMIENTE SANTA**

# EXAMEN DE QUÍMICA ORGÁNICA

Décimo grado · Química II

**Nombre:** _____ **Fecha:** _____

**Sección:** _____ **Calificación:** _____ / 20

**Valor:** 20 puntos (2 puntos cada pregunta). **Indicaciones:** Lee cuidadosamente cada enunciado. En la sección I, escribe V si es verdadero o F si es falso. En la sección II, marca una sola respuesta.

## I. Verdadero o falso (10 puntos)

**1.** La química orgánica estudia la estructura, propiedades, síntesis y reactividad de los compuestos formados principalmente por carbono. _____

**2.** Los compuestos orgánicos contienen exclusivamente carbono e hidrógeno, sin excepción. _____

**3.** La concatenación es la capacidad del carbono para unirse consigo mismo y formar cadenas o anillos. _____

**4.** Dos isómeros tienen necesariamente estructuras idénticas y propiedades iguales. _____

**5.** Los hidrocarburos son compuestos formados únicamente por carbono e hidrógeno. _____

## II. Selección única (10 puntos)

**6.** ¿Cuál de las siguientes opciones describe a los alcanos?

A) Hidrocarburos con enlaces dobles
B) Hidrocarburos saturados con enlaces simples
C) Compuestos con grupo carbonilo
D) Compuestos con oxígeno entre dos radicales

**7.** ¿Qué terminación se utiliza generalmente para nombrar los alquenos?

A) –ano
B) –ino
C) –eno
D) –ol

**8.** ¿Cómo se clasifican los carbonos según el número de átomos de carbono a los que están unidos?

A) Primario, secundario, terciario y cuaternario
B) Saturado e insaturado
C) Lineal y cíclico
D) Orgánico e inorgánico

**9.** ¿Qué grupo funcional caracteriza a los aldehídos y las cetonas?

A) Hidroxilo (–OH)
B) Carbonilo (C=O)
C) Éter (R–O–R′)
D) Triple enlace

**10.** ¿Cuál es la diferencia entre un aldehído y una cetona?

A) El aldehído tiene el carbonilo al final de la cadena; la cetona lo tiene dentro
B) La cetona no contiene oxígeno
C) El aldehído contiene un triple enlace
D) No existe diferencia


LIVEWORKSHEETS

**INSTITUTO LICEO SIMIENTE SANTA**

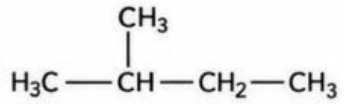
# EXAMEN DE QUÍMICA ORGÁNICA — PARTE II

Décimo grado · Química II · Tipo práctico

**Nombre:** _____ **Fecha:** _____ **Valor:** 20 puntos

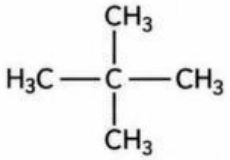
**Indicaciones:** Escribe el nombre correcto de cada estructura química en la línea correspondiente. Cada ejercicio vale puntos.

**1.**



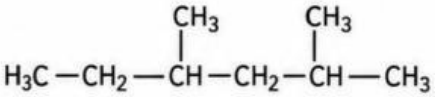
_____

**2.**



_____

**3.**



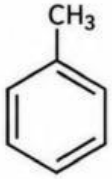
_____

**4.**



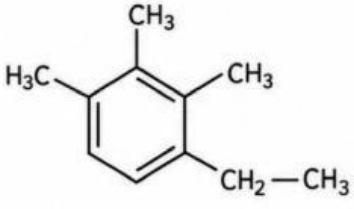
_____

**5.**



_____

**6.**



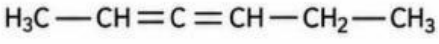
_____

**7.**



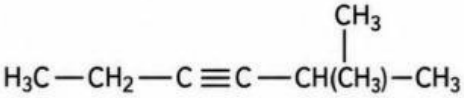
_____

**8.**



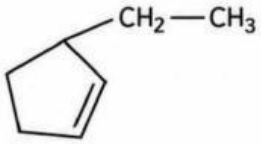
_____

**9.**



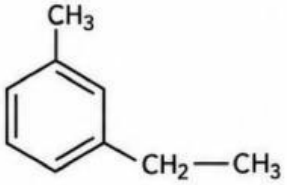
_____

**10.**



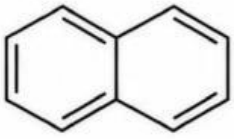
_____

**11.**



_____

**12.**



_____



LIVEWORKSHEETS