

	INSTRUMENTO DIAGNOSTICO INSTITUTO SUPERIOR DE COMERCIO Profesor "Fernando Pérez Becerra", Chillán UNIDAD TÉCNICA PEDAGÓGICA - UTP DEPARTAMENTO DE CIENCIAS NM2 EVALUACION SEMESTRAL	

Ptje. Ideal	Ptje. Real	NOTA
45		

Nombre: _____ Curso: _____ Fecha: _____

Asignatura: Ciencias Naturales. Química. NM2

Profesor(a): Jorge Arteaga

OBJETIVOS: Evaluar contenidos vistos durante el año en los distintos ejes de la asignatura.

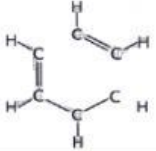
HABILIDADES	Conocer	Comprender	Aplicar	Analizar	Sintetizar	Evaluar
Porcentaje Ideal	40%	40%	20%			

INSTRUCCIONES: *Deje sobre la mesa solo los materiales que utilizará para resolver este instrumento (lápiz grafito, goma, colores y tablas) *Usted dispone de 90 minutos para desarrollar su prueba. *Queda prohibido el uso de celular a excepción que amerita el profesor. Por dato faltante de identificación, fecha o curso son 0,25 menos.

PARTE I. VERDADEO Y FALSO. MARQUE CON UNA (V) SI LA OPCIÓN ES VERDAERA O CON (F) SI ES FALSA. VALOR 10PTS. 1PTO C/U

- 1.- La teoría de Woler trata de explicar que toda materia orgánica presenta una fuerza vital ☐
- 2.- El compuesto desarrollado por Woler que está presente en la orina de animales es la urea ☐
- 3.- Con los estudios de Woler se puede afirmar que la materia orgánica se puede sintetizar ☐
- 4.- El compuesto elaborado por Marcellin Berthelot se considera orgánico. ☐
- 5.- Las moléculas como el carbohidrato, lípidos, proteínas y ácidos nucleicos son del proceso in vivo ☐
- 6.- Los ácidos nucleicos del proceso ex vivo permite explicar la creación de los planetas ☐
- 7.- La síntesis planetaria brinda aporte de cómo puede existir vida en otros planetas. ☐
- 8.- La glucosa producida por la fotosíntesis es un compuesto orgánico ☐
- 9.- El proceso saponificación donde se obtienen jabones se emplea y procesa materia orgánica ☐
- 10.- La química orgánica no brinda ningún aporte que explique los procesos de vida. ☐

PARTE II OPCIÓN MÚLTIPLE. EN LAS SIGUIENTES INTERROGANTES DEBE DETERMINAR CUÁL DE ELLAS ES LA RESPUESTA CORRECTA, Y SOLO DEBES SELECCIONAR UNA (1) OPCIÓN, CHEQUEANDO (✓) LA LETRA. VALOR 20PTO 2C/U.

<p>1.- Los hidrocarburos están conformados por elementos como:</p> <p>a) C Y O b) H Y S c) H Y C d) O Y S</p>	<p>2.-La materia prima del cual se obtienen los hidrocarburos es:</p> <p>a) Alquitrán b) Petróleo c) Asfalto d) Gas oíl</p>
<p>3.- Un enlace covalente para que dos átomos se mantengan unidos se origina;</p> <p>a) Con los dos primeros electrones b) Con los protones c) Con el núcleo del átomo d) últimos electrones del ultimo orbital</p>	<p>4.- La siguiente imagen se hace referencia a un:</p> <p>a) Alquenos b) Alcanos c) Alquinos d) Hidrocarburo</p> 
<p>5.- Cuantos hidrógenos debe presentar un carbono de un hidrocarburo para cumplir su tetravalencia:</p> <p>a) 1 b) 3 c) 4 d) 7</p>	<p>6.- El tipo de cadena que puede presentar en su cadena abiertas radicales alquilo son:</p> <p>a) Lineales b) Ramificadas c) Cíclicos d) Ninguna de las anteriores</p>
<p>7.- Cuando se trabaja con ácidos carboxílicos el radical del ácido debe estar en la cadena al:</p> <p>a) Principio b) Intermedio c) Principio y final d) Intermedio y final</p>	<p>8.- Hidrocarburo insaturado que presenta triple enlaces:</p> <p>a) Alcanos b) Alquenos c) Alquinos d) Cíclicos doble</p>
<p>9.- Cuando se trabaja con éter debe estar en la cadena al:</p> <p>a) Principio b) Intermedio c) Principio y final d) Intermedio y final</p>	<p>10.- ¿Qué formula recibe el siguiente compuesto propano:</p> <p>a) C₃H₆ b) C₃H₈ c) C₄H₆ d) C₂H₈</p>

PARTE III. DESARROLLO. A CONTINUACION SE TE PRESENTAN UNS SERIE DE EJERCICIOS, LOS CUALES DEBES RESOLVER SEGÚN LAS INIDCACIONES. Valor 15 pts.

