

	Institución Educativa Benjamín Herrera Aprobación de estudios Res.16309 del 27 de Nov. de 2002	REG-DC-SEA-06
	PLAN DE APOYO DE BÁSICA Y MEDIA	Versión 1
	Revisó: Líder de proceso Aprobó: Rector	Fecha de Aprobación del Formato: Enero de 2019

ÁREA:	Química	DOCENTE:	Robinson Pulgarín Rodríguez
GRADO:	11º	ESTUDIANTE:	
PERIODO:	1		
FECHA DE ENTREGA:	25/04/2025-02/05/2025	VALOR DEL TRABAJO:	30%
FECHA DE SUSTENTACIÓN:	25/04/2025-02/05/2025	VALOR DE LA SUSTENTACIÓN:	70%

CONTENIDO	
ESTÁNDAR	Relaciono la estructura del carbono con la formación de moléculas orgánicas.
COMPONENTES	Procesos químicos
COMPETENCIA	Uso de conceptos
DERECHO BÁSICO DE APRENDIZAJE	Comprende que los diferentes mecanismos de reacción química (oxido-reducción, homólisis, heterólisis y pericíclicas) posibilitan la formación de distintos tipos de compuestos orgánicos
INDICADOR DE DESEMPEÑO	
SITUACIÓN PROBLEMA	
C₂H₆ De la fórmula del etano es válido afirmar que por cada molécula de etano hay A. 2 moléculas de C. B. 1 mol de H. C. 2 átomos de C. D. 2 moles de C.	
ACTIVIDADES O ACCIÓN SITUADA	
Actividad 1. Resuelva los siguientes crucigramas	



Institución Educativa Benjamín Herrera

Aprobación de estudios Res.16309 del 27 de Nov. de 2002

REG-DC-SEA-06

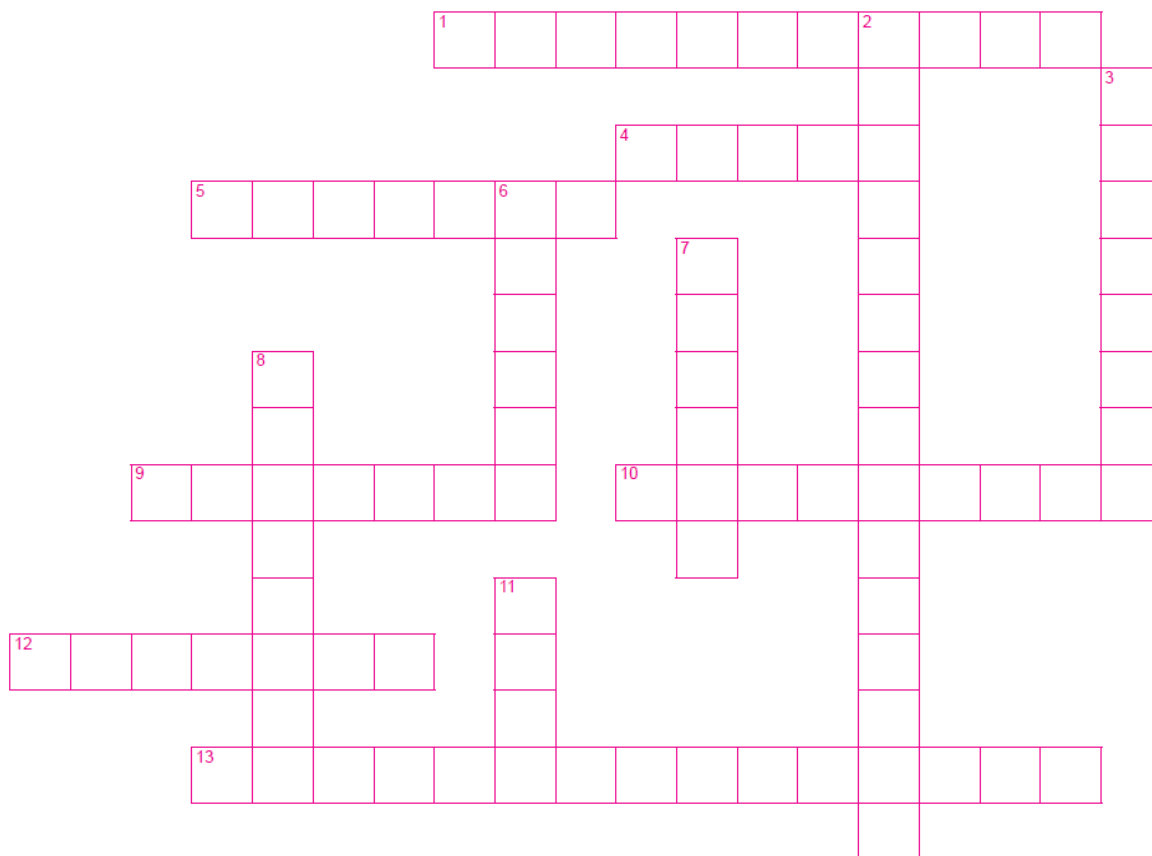
PLAN DE APOYO DE BÁSICA Y MEDIA

Versión 1

Revisó: Líder de proceso

Aprobó: Rector

Fecha de Aprobación del Formato:
Enero de 2019



Horizontales

1. Término que en química significa mezcla o combinación de orbitales atómicos.
4. ¿A partir de qué mezcla se obtenía la urea hasta antes de 1828?
5. Grupo al que pertenece el carbono en la tabla periódica.
9. Alótropo del carbono utilizado en las minas de lápices.
10. Postuló la teoría vitalista.
12. En los compuestos del carbono la hibridación sp^3 es característica de los ...
13. En esta teoría se plantea que sólo los organismos vivos son capaces de sintetizar a los compuestos del carbono

Verticales

2. ¿Qué compuesto inorgánico utilizó Wöhler para obtener la urea?
3. En los compuestos del carbono la hibridación sp^2 es característica de los ...
6. ¿Cuántos electrones externos posee el carbono?
7. Sintetizó al primer compuesto del carbono en el laboratorio.
8. Alótropo del carbono de apariencia cristalina, utilizado en joyería y en la siderurgia.
11. Primer compuesto del carbono sintetizado en el laboratorio.



Institución Educativa Benjamín Herrera

Aprobación de estudios Res.16309 del 27 de Nov. de 2002

REG-DC-SEA-06

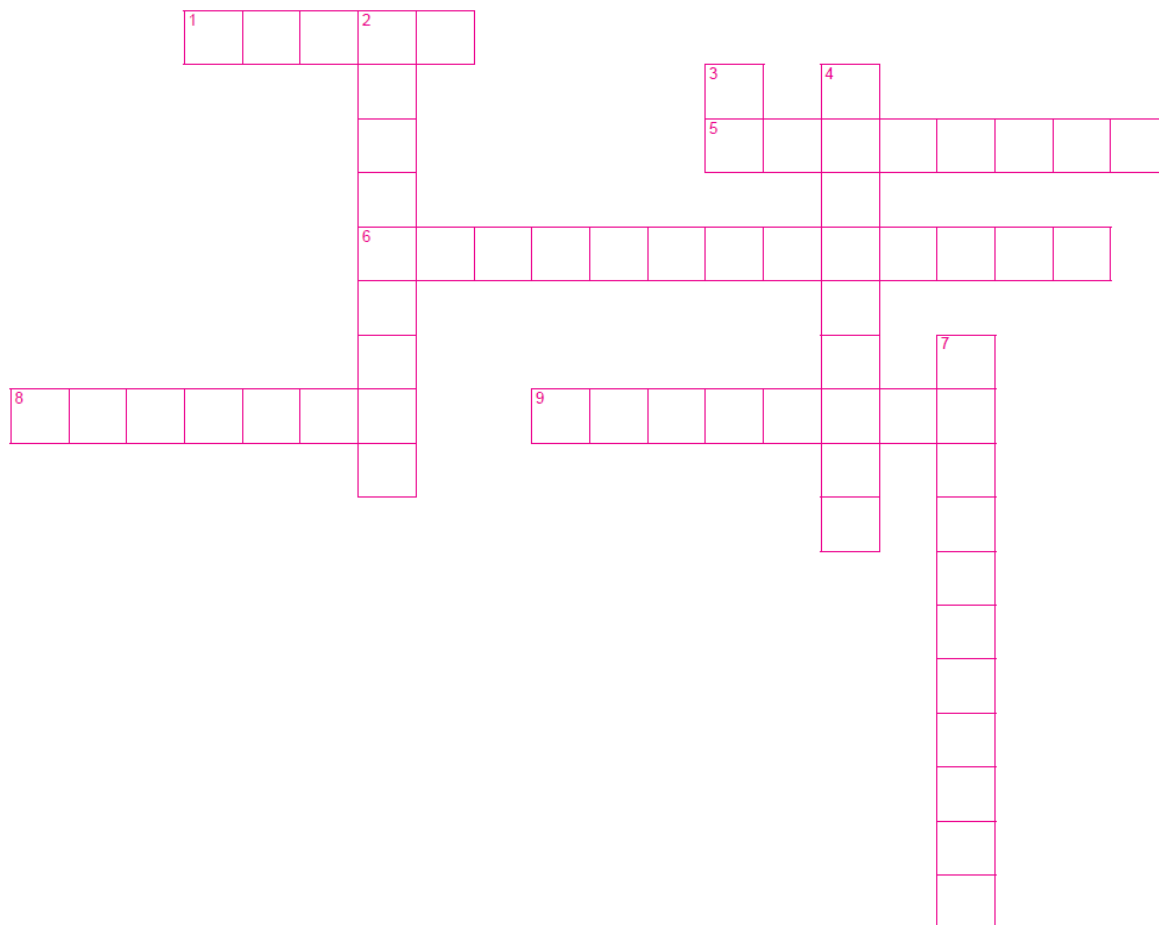
PLAN DE APOYO DE BÁSICA Y MEDIA

Versión 1

Revisó: Líder de proceso

Aprobó: Rector

Fecha de Aprobación del Formato:
Enero de 2019



Horizontales

1. Tipo de enlace que presentan los átomos de carbono con hibridación sp^3 .
5. A la propiedad de presentar más de una estructura para una misma fórmula molecular se le denomina...
6. Nombre que recibe la característica del átomo de carbono de unirse así mismo formando cadenas.
8. Fórmula que nos indica, además de la clase y el número de átomos de una molécula, cómo están unidos los átomos entre sí.
9. En los compuestos del carbono la hibridación sp es característica de los ...

Verticales

2. Fórmula que nos indica la clase y el número de átomos que constituyen una molécula.
3. Tipo de enlace que presentan los átomos de carbono con hibridación sp^2 y sp .
4. Tipo de enlace más común en los compuestos del carbono.
7. Fórmula que muestra sólo las uniones entre los átomos de carbono o entre carbonos y grupos funcionales.

	<i>Institución Educativa Benjamín Herrera</i> Aprobación de estudios Res.16309 del 27 de Nov. de 2002	REG-DC-SEA-06
	PLAN DE APOYO DE BÁSICA Y MEDIA	Versión 1
	Revisó: Líder de proceso Aprobó: Rector	Fecha de Aprobación del Formato: Enero de 2019