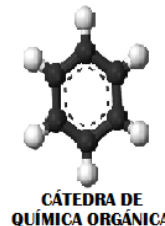




U.E. COLEGIO SANTO TOMÁS DE VILLANUEVA
PADRES AGUSTINOS RECOLETOS
AÑO ESCOLAR: 2018-2019



SEGUNDO EXAMEN PARCIAL

N° DE LISTA: _____

NOMBRE Y APELLIDOS DEL ESTUDIANTE: _____ . C.I: _____

AÑO: 5° SECCIÓN: _____ CÁTEDRA: Química Orgánica

DOCENTE: Luis E. Aguilar R. LAPSO: II FECHA: 01/04/2019

PORCENTAJE: 20%

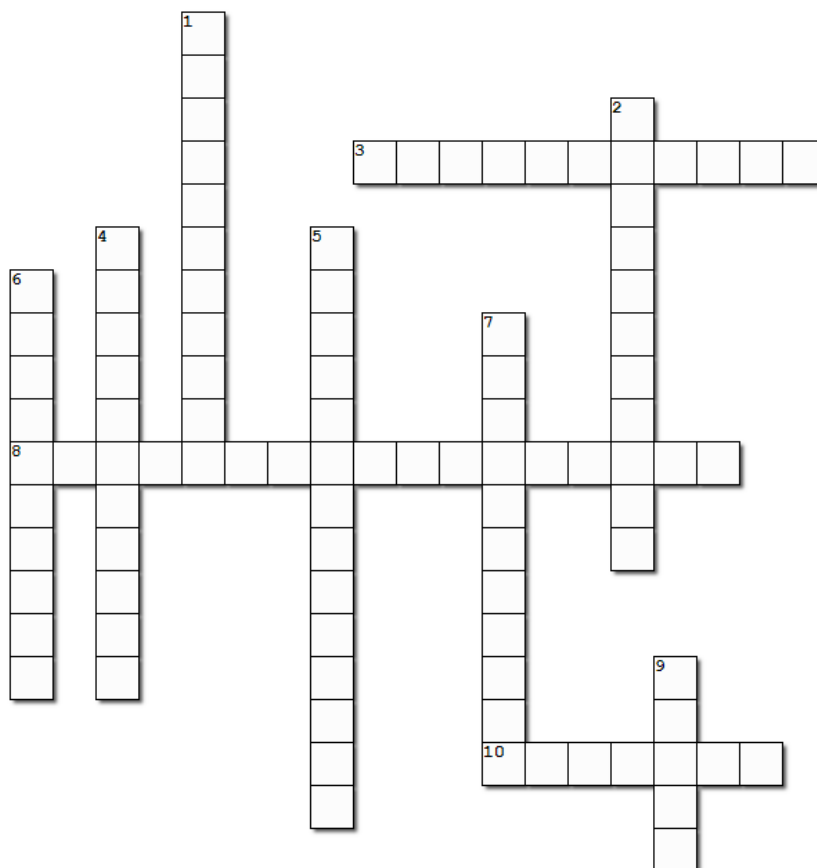
INSTRUCCIONES GENERALES.

- 1.-No abra el examen o la actividad hasta que se le indique.
- 2.-Lea las instrucciones de manera detallada.
- 3.-Después de entregado el examen o la actividad por el profesor, dispondrá de cinco (5) minutos para aclarar las dudas, después de los cuales no se admiten preguntas.
- 4.-El examen o actividad deberá realizarse, en su totalidad, a bolígrafo (azul o negro). Las materias: matemática, física y química podrán ejecutarse con lápiz o portaminas.
- 5.-Las respuestas deben ser escritas en forma clara, inteligible y coherente para tener derecho a cualquier reclamo.
- 6.-Cuide su **ortografía**, cada error restará un valor de 0,25 pts. hasta un máximo de 2 pts.
- 7.-Responda el mayor número de preguntas posibles, si no entiende alguna continúe con las siguientes, y al terminar intente resolver las que no había comprendido.
- 8.-La evaluación **ES INDIVIDUAL**, no se comunique con ningún compañero, ya que esto produciría la **ANULACIÓN** del examen o la actividad.
- 9.-No se admite el préstamo de material.
- 10.-Se **PROHIBE** el uso de celulares.
- 11.-Revise el examen o la actividad antes de entregarlo.
- 12.-Dispone de 90 minutos para elaboración de la prueba. **PUEDE COMENZAR.**

Niveles de dificultad	Nº de ítems	Calificación establecida	Calificación del estudiante		Calificación definitiva
Nivel fácil	10	5 pts.			
Nivel medio	7	10 pts.			
Nivel alto	2	5 pts.			
TOTAL	19	20 pts.	Ortografía		

I PARTE: Crucigrama. Valor 5 pts. 0,5 c/u.

Instrucciones: a continuación, se presenta un conjunto de enunciados, llene el crucigrama colocando la palabra a la que se refiere cada enunciado tomando en consideración el eje vertical (arriba – abajo) y el horizontal (izquierda – derecha).



Horizontal

3. Tipo de reacción en la cuál a partir de un haluro de alquilo, se forman alquenos.
8. Reacción en la cual se genera sólo un producto con una configuración estereoquímica particular.
10. Producto de una reacción de eliminación.

Vertical

1. Tipo de reacción de sustitución, la cual depende de la concentración del sustrato y del reactivo.
2. Átomo de carbono con carga positiva.
4. Tipo de reacción en la cual un grupo sustituye a otro en una molécula.
5. Posición en la que se deben tener al protón ácido y al grupo saliente en una eliminación E2.
6. Especie de basicidad moderada que reacciona cediendo un par de electrones libres a otra especie.
7. :Reactivo químico atraído hacia zonas ricas en electrones.
9. Especie capaz de aumentar la concentración de iones hidronio en el medio.

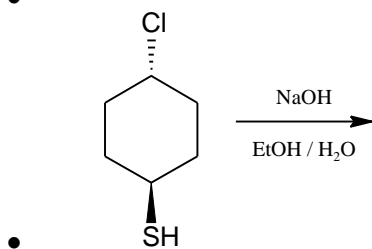
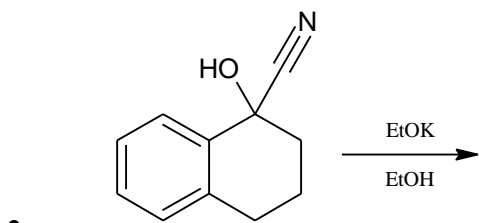
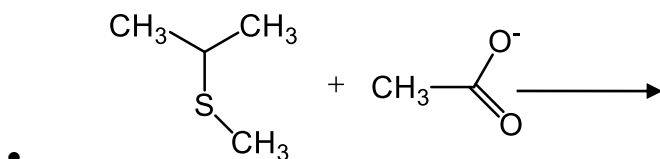
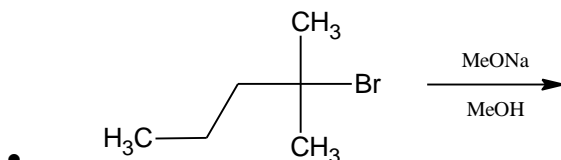
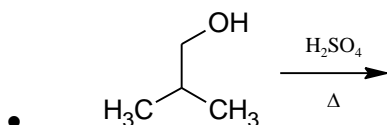
II PARTE: Respuesta breve. Valor 1 pts.

Instrucciones: responda brevemente a los siguientes planteamientos:

- Explique cómo se determina en el laboratorio la presencia de Insaturaciones. (1 Punto)

III PARTE: Completación. Valor 5 pts. 1 c/u.

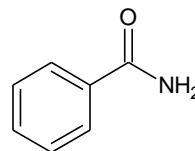
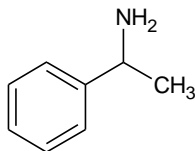
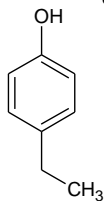
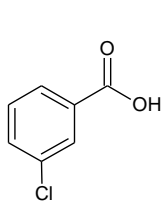
Complete las siguientes reacciones, colocando el producto mayoritario en cada uno de los casos:



IV PARTE: Esquematización. Valor 4 pts. Nivel de dificultad: medio.

Instrucciones: lea la pregunta y realice el esquema de separación ácido-base.

- Se tiene una mezcla de los siguientes compuestos a iguales proporciones:

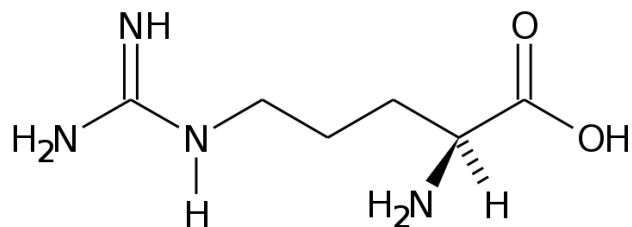


Plantee el esquema de separación empleando la técnica de extracción ácido-base. Escriba todos los equilibrios involucrados. (4 Puntos).

V PARTE: Desarrollo. Valor 5 pts.

Instrucciones: responda clara y ordenadamente a los siguientes planteamientos:

- El aminoácido arginina (Arg), presenta valores de pKa de 2,17; 9,09 y 12,48. Con esta información, calcule el punto isoeléctrico. (2 Puntos)



- La reacción del 2,2-dimetil-1-propanol con HBr es muy lenta y da 2-bromo-2-metilbutano como producto mayoritario. Dé un mecanismo probable para esta reacción. (3 Puntos)

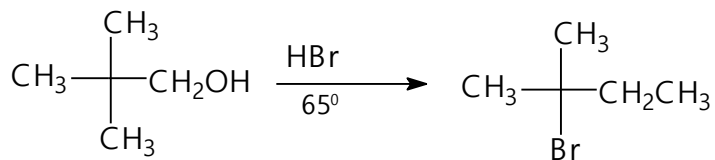




TABLA DE ESPECIFICACIONES.

Docente: Luis E. Aguilar R. . **Año:** 5° . **Sección:** A, B, C . **Cátedra:** Química Orgánica . **Año escolar:** 2018-2019 .

Lapso: II . **Porcentaje:** 20% . **Tipo de evaluación:** prueba parcial (X), prueba mensual (_____), prueba de lapso (_____), segunda forma (_____), revisión (_____), materia pendiente (_____).

UA	Referente teórico - práctico	N° de ítems	Tipo de ítem	Ponderación de c/ítem	NIVEL DE DIFICULTAD DE CADA ÍTEM		
					FÁCIL (25%) TOTAL	MEDIA (50%) TOTAL	DIFÍCIL (25%) TOTAL
3	Teoría ácido-base	1	Crucigrama	0.5	X		
		1	Esquemalización	4		X	
		1	Desarrollo	2			X
4	Reacciones orgánicas	5	Crucigrama	0.5	X		
		1	Respuesta breve	1		X	
	Reacciones de sustitución nucleofílica	2	Crucigrama	0.5	X		
		3	Completación	1		X	
		1	Desarrollo	3			X
	Reacciones de eliminación	2	Crucigrama	0.5	X		
		2	Completación	1		X	
	TOTAL	19		20 ptos.	5 ptos.	10 ptos.	5 ptos.

