

TALLER DE PLAN DE MEJORAMIENTO PERIODO 3

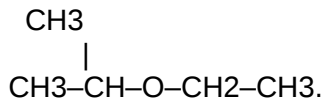
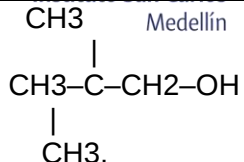
Instrucciones:

Periodo	III	Grupo	11°	Area	Química.
Alumno(a)					
Maestro:	Juan Carlos Maturana Sánchez.				
Indicadores de Desempeño:	SABER: Contrasta las diferencias entre los tipos de funciones orgánicas, sus propiedades físicas y químicas comprendiendo sus usos y aplicaciones industriales. HACER: Categoriza cada función orgánica nombrando y construyendo moléculas individuales y combinadas valorando la importancia de estas sustancias en la vida cotidiana. SER: Asume una actitud proactiva en el desarrollo de las actividades institucionales en el ISC.				

- Resuelva cada problema paso a paso. Es fundamental que primero balances cada ecuación química por el método de tanteo. Muestra claramente tus cálculos estequiométrico para cada punto.
- La entrega y sustentación del plan de mejoramiento se realizará durante las clases de química. En la semana #9. Del 01 al 05 de septiembre.
- Todas las operaciones matemáticas deben de estar resueltas.
- Ningún punto debe estar resuelto en la guía.
- Evitar tachones y enmendaduras.
- Trabajar en hojas cuadriculadas.

Actividades	Fecha
1. Elabora un cuadro comparativo entre alcoholes, éteres, aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos y ésteres, analizando puntos de ebullición, solubilidad en agua y polaridad. Explica cómo la presencia del grupo funcional afecta esas propiedades. Organiza de mayor a menor reactividad química las funciones oxigenadas estudiadas, justificando tu orden con base en su estructura electrónica y tipos de enlaces. 2. Dibuja las estructuras desarrolladas y asigna nombres IUPAC a los siguientes compuestos: 3-metilbutanoato de etilo. 2-hidroxipropanal. 2-metil-3-pentanona. 4-etoxibutanoico. 2-metil-2-propanol. Etoxietano. 1-propanol. Metoxipropano. 3. Nomenclatura de Alcoholes y Éteres. CH₃-CH₂-O-CH(CH₃)-CH₂-CH₃. CH₃-CH₂-CH₂-O-CH₂-CH₂-CH₃.	Entrega del taller: 01 al 05 de septiembre. (40%) Sustentación: 01 al 05 de septiembre. (60%)





4. Relaciona los siguientes compuestos con su uso industrial:

Compuestos	Uso principal
Etanol	
Etil éter	
Metanol	
Glicerina	
Butanol	
Benzílico alcohol	
Tetrahydrofuran	

5. Escribe las ecuaciones químicas balanceadas de las siguientes reacciones:

Oxidación de etanol a ácido etanoico.

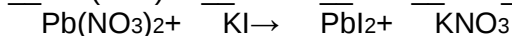
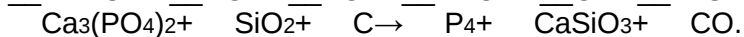
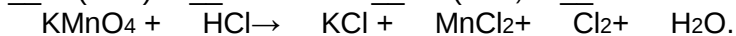
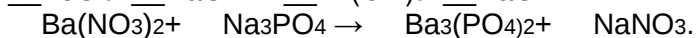
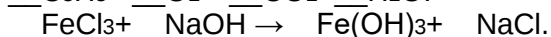
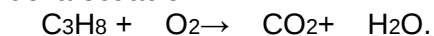
Deshidratación de etanol para formar eteno.

Reacción de metanol con sodio metálico.

Formación de un éter (síntesis de Williamson).

6. Ensayo argumentativo. Redacta un texto corto (máx. 350 palabras) en el que expliques cómo el uso de compuestos orgánicos oxigenados puede ser positivo o negativo en el entorno industrial y ambiental. Menciona al menos 3 compuestos reales y sus impactos.

7. Balancea las siguientes ecuaciones por el método de tanteo. Asegúrate de verificar que la cantidad de átomos de cada elemento sea igual en ambos lados de la ecuación.



Firma Docente	Firma Alumno

