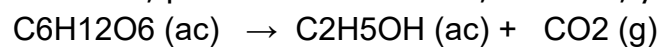


	INSTITUCIÓN EDUCATIVA FE Y ALEGRÍA SAN JOSÉ					
	ESTRATEGIAS DE APOYO					
	COMPLEMENTARIAS		PLAN DE MEJORAMIENTO	X	PROMOCIÓN ANTICIPADA	
DOCENTE	RAFAEL IGNACIO MONTOYA ESCOBAR					
ÁREA	CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTAL (QUÍMICA)			PERÍODO	1	
GRADO	DÉCIMO	FECHA DE ENVÍO	Abril-2026			
<p>Estimado estudiante de Fe y Alegría San José, la actividad programada en este formato deberá ser realizada pensando en tu formación personal y en el desarrollo de tus competencias. Presentar el taller con los puntos aquí señalados es parte obligatoria del proceso, que consiste en la presentación de una evaluación escrita equivalente al 100% de la nota de recuperación. La evaluación será programada desde Coordinación.</p>						
ACTIVIDAD	Taller		Evaluación escrita 100 %			
Fecha de entrega	Día de la recuperación		Pendiente programación de Coordinación			
TALLER						
Resuelva cada uno de los siguientes ejercicios de estequiometría.						
<p>a. El dióxido de azufre, un contaminante que se produce al quemar carbón y petróleo en plantas de energía, puede retirarse haciéndolo reaccionar con carbonato de calcio.</p> $\text{SO}_2 + \text{CaCO}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CaSO}_4 + \text{CO}_2$ <ol style="list-style-type: none"> ¿Qué masa de CaCO_3 se requiere para retirar 155 g. de SO_2? ¿Qué masa de CaSO_4 se formará si se consumen en su totalidad 155 g de SO_2? ¿Cuál será la cantidad de gramos de Dióxido de Carbono si reaccionan, 8,36 gramos de SO_2, 10.21 gramos de Carbonato de Calcio y suficiente Oxígeno Gaseoso? <p>b. El clorato de potasio, KClO_3, se obtiene por la acción del cloro sobre una disolución de hidróxido de potasio KOH en caliente, según la reacción:</p> $\text{KOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{KClO}_3 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ <ol style="list-style-type: none"> Ajusta la ecuación química. Calcular la cantidad de KClO_3, en mol, que se obtiene al reaccionar 10 moles de KOH con la cantidad suficiente de Cl_2. 						

3. Calcular la cantidad de cloro en gramos que reacciona completamente con 5 gramos de hidróxido de potasio.

c. La fermentación de glucosa,

$C_6H_{12}O_6$, produce alcohol etílico, C_2H_5OH , y dióxido de carbono:



¿Cuántos gramos de etanol se pueden producir a partir de 10.0 g de glucosa?