



Plan de mejora *Once* – *Segundo* *periodo*



WILLIAM G. CORTÉS ORTIZ

Objetivo

Consolidar los conceptos abordados durante el segundo periodo académico, mediante el desarrollo de ejercicios prácticos.

Instrucciones para trabajo

1. En hojas de examen realizar los ejercicios que se presentan a continuación. Deben estar todos numerados.

2. Se escogerán dos de los ejercicios y se evaluarán en una prueba escrita. Deben responderse correctamente los dos ejercicios, para entenderse como nivelados los conceptos y la valoración máxima será 3,0.

Ejercicios

1. Cuántos gramos de sulfato de cromo (III) se producen cuando reaccionan 5,81 g de cromo con suficiente ácido sulfúrico.

2. ¿Cuántos gramos de cromo reaccionaron con suficiente ácido sulfúrico si se produjeron 1,85 gramos de hidrógeno?

3. Cuantos gramos de dióxido de carbono y cuantos gramos de agua se producen si reacciona 2,45 gramos de propano con suficiente oxígeno.

Ejercicios

4. El ácido sulfúrico reacciona con el cloruro de sodio (plantear la ecuación). En un experimento se obtuvo 11,7 mol de sulfato de sodio. Determine cuantas moles de NaCl se emplearon en la reacción con un exceso de ácido sulfúrico.

5. En la reacción entre el ácido fosfórico y el hidróxido de sodio, se desea obtener 1,27 moles de fosfato de sodio. ¿Qué cantidad de cada reactivo se requerirá?

Ejercicios

6. Elaborar un vídeo con una duración entre 3 y 5 minutos explicando la importancia de la química orgánica para la vida. Se cargará en la página de Ciencias Naturales del Colegio Unión Europea.

[Ciencias Naturales - Colegio Unión Europea \(google.com\)](#)