



I'm not robot



**I am not robot!**

Solución: Oxígeno 6,6%; nitrógeno,53%; dióxido de carbono 7,55% CAPÍTULO BALANES DE MATERIA SIN REACCIONES QUÍMICAS CONSIDERACIONES INICIALES Un balance de masa o de materiales es una secuencia de cálculos que permite llevar la cuenta de todas las sustancias que intervienen en un proceso de transformación, satisfaciendo la ley de la conservación de la masa. En el primero los flujos de entrada tendrán que ser igual a los de salida, mientras que en los balances de componente se considerará el flujo de los que desaparezcan. Como una metodología clara y concisa para la resolución de balances de materia con reacción química, la cual se puede aplicar de forma genérica a cualquier proceso químico. Esta información es nuevamente relevante para los casos que se analizan en esta parte. Como resolver un balance de materia La ecuación de un balance de materia sirve para calcular uno de los términos en función de los demás que serán los datos conocidos Problemas sobre Balances de Materia (procesos químicos) Descargar carpeta. Enunciados Temapdf. Resultados Temapdf Este documento presenta ejercicios de balance de materia con reacciones químicas. Además, es preciso definir nuevos conceptos de gran utilidad al momento de resolver balances de materia en procesos reactivos. Enunciados Temapdf. Para ello, considere el ejemplo del diagrama de flujo de la figura ( ) A continuación se resuelven con detalle de manera secuencial problemas, de los cuales corresponden a sistemas con reacción química, combinan balances de energía e intercambiadores de calor y los restantes son exclusivamente sobre intercambiadores de calor sin y con cambio de fase Balances de materia con reacción química en estado estacionario Problemas propuestos 1) Se queman mol/h de etano,  $\text{C}_2\text{H}_6$ , empleando aire con un 20% en exceso sobre el teórico necesario. Estrategias para la solución de problemas Este documento presenta tres problemas resueltos sobre balances de materia en procesos químicos con reacciones. Cada ejercicio proporciona los datos iniciales de una reacción y solicita calcular la cantidad de productos u otros reactivos involucrados Balances de materia con reacción química en estado estacionario Problemas propuestos 1) Se queman mol/h de etano,  $\text{C}_2\text{H}_6$ , empleando aire con un 20% Problemas sobre Balances de Materia (procesos químicos) Descargar carpeta. Resultados Temapdf Problemas con grados de dificultad creciente: un equipo, varios equipos, una reacción química y varias reacciones químicas. El primer problema involucra la oxidación de pirita Presenta un ejercicio de balance de materia para una reacción química, calculando la cantidad de materia producida. También presenta un ejercicio de balance energético, Este documento presenta ejercicios de balance de materia con reacciones químicas. Cada ejercicio proporciona los datos iniciales de una reacción y solicita El balance de materia se basa en la ley de conservación de la masa (Lavoisier,) "Nada puede crearse y en cada proceso hay exactamente la misma cantidad de En el primero los flujos de entrada tendrán que ser igual a los de salida, mientras que en los balances de componente se considerará el flujo de los que desaparezcan. Si la conversión es del 80%, calcular la composición de los gases de salida.