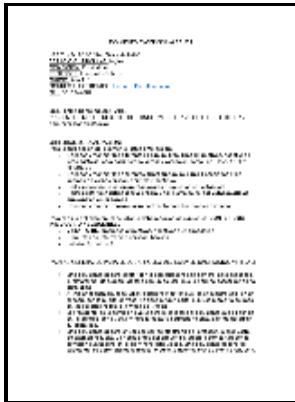


Problemas actuales en la química de los compuestos de sulfonio - lección inaugural del curso académico 1954-55.

Universidad de Salamanca - Compuestos químicos comunes

Description: -



United States -- Social conditions.
Social problems in literature.
American fiction -- 19th century -- History and criticism
Russian language -- Dictionaries -- Romanian.
Magnetism -- Dictionaries -- Russian.
Electricity -- Dictionaries -- Russian.
Propaganda -- Religious aspects -- Christianity
Communication -- Religious aspects -- Christianity
Science fiction.
Sulphonium compounds. Problemas actuales en la química de los compuestos de sulfonio - lección inaugural del curso académico 1954-55.

- Problemas actuales en la química de los compuestos de sulfonio - lección inaugural del curso académico 1954-55.

Notes: Includes bibliographical references.

This edition was published in 1954



Filesize: 57.44 MB

Tags: #Compuestos #químicos #comunes

Problemas de estequiometria

El etileno C₂H₄, un importante reactivo químico industrial, se puede preparar calentando hexano C₆H₁₄ a 800 °C: Si el rendimiento de la producción de etileno es 42. Por lo tanto, el rendimiento de la reacción es: Problema 19.

Compuestos químicos comunes

Solución: Para producir 2 moles de CO₂ se requiere 2 moles de CO, por lo tanto: Problema 2. Calcule la masa final del hierro y de la herrumbre. Moles de CO₂ en 20.

Problemas actuales en la química de los compuestos de sulfonio : lección inaugural del curso académico 1954

Solución: 2 moles de CO₂ se producen por cada 2 moles de CO consumido. Considere la reacción: Si reaccionan 0. ¿Cuántos gramos de Cl₂ se producirán?.

Problemas de estequiometria

Solución: Primeramente se debe determinar cuál de los reactivos es el reactivo limitante, ya que de él dependerá la cantidad de NO₂ que se producirá. Solución: Primero necesitamos determinar el rendimiento teórico de la reacción: Esta es la máxima cantidad de etileno que se puede producir pero, dadas las condiciones de la reacción, solo se producen 481 gr. Una mezcla de metano CH₄ y etano C₂H₆ con un masa total de 13.

Problemas actuales en la química de los compuestos de sulfonio : lección inaugural del curso académico 1954

¿Cuál compuesto es el reactivo limitante? Forma parte de muchos productos de limpieza y también se utiliza para fabricar abonos. Por lo tanto, la masa necesaria de NO para producir dicha cantidad de NO₂ debe ser aquella que produzca la máxima cantidad de NO₂, es decir, la cantidad de NO necesario para producir O. La nitroglicerina C₃H₅N₃O₉ es un explosivo muy potente.

Related Books

- [38th floor.](#)
- [Dieu, l'Europe et les politiques - De Léon XIII à la charte des droits fondamentaux](#)
- [Electric power systems](#)
- [Palaeontological papers](#)
- [State of innovation at firm level in Singapore - findings, recommendations, and case studies](#)