

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

## Universidad de Salamanca - Compuestos químicos comunes

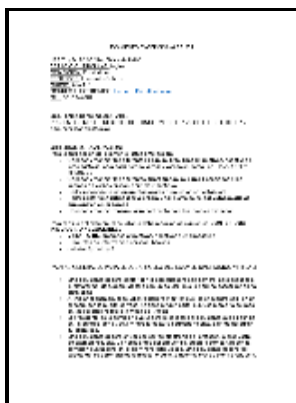
Description: -

-  
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  $C_2H_4$ , un importante reactivo químico industrial, se puede preparar calentando hexano  $C_6H_{14}$  a  $800\text{ }^{\circ}C$ : 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  $CO_2$  se requiere 2 moles de  $CO$ , por lo tanto: Problema 2. Calcule la masa final del hierro y de la herrumbre. Moles de  $CO_2$  en 20.

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

Solución: 2 moles de  $CO_2$  se producen por cada 2 moles de  $CO$  consumido. Considere la reacción: Si reaccionan 0. ¿Cuántos gramos de  $Cl_2$  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  $NO_2$  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  $CH_4$  y etano  $C_2H_6$  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 NO<sub>2</sub> debe ser aquella que produzca la máxima cantidad de NO<sub>2</sub>, es decir, la cantidad de NO necesario para producir 0. La nitroglicerina C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>N<sub>3</sub>O<sub>9</sub> 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](#)