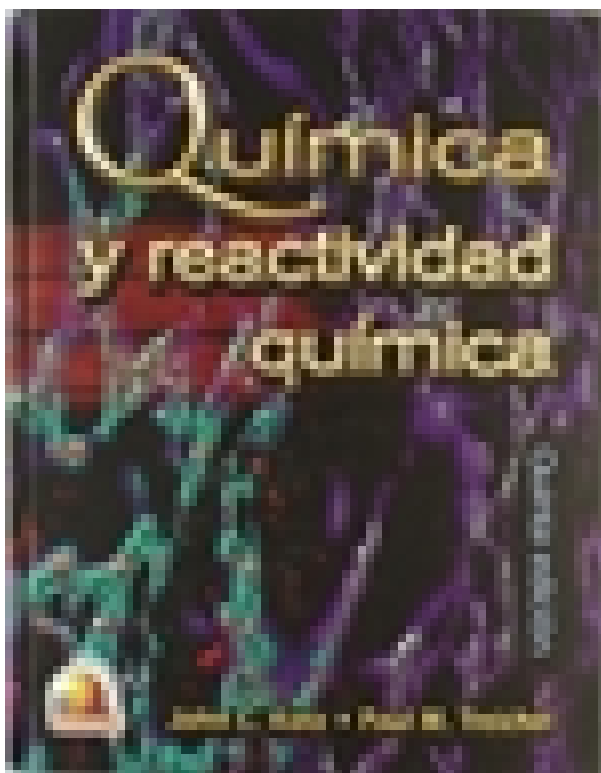


Paraninfo

Química y reactividad química



Editorial: Paraninfo

Autor: John C. Kotz, Paul M. Treichel

Clasificación: Universidad > Química

Tamaño: No disponible

Páginas: 1192

ISBN 13: 9789706863072

ISBN 10: 9706863079

Precio sin IVA: \$53770.00

Precio con IVA: \$53770.00

Fecha publicacion: 01/01/2004

Sinopsis

Esta obra está dirigida a los cursos semestrales de química general que se imparten en las carreras de ciencias e ingeniería. Su estructura sólida integra la tecnología en armonía con los temas del libro. La quinta edición es una versión corregida y aumentada del reconocido texto de Kotz y Treichel. Brinda al estudiante un nuevo nivel de entendimiento y apreciación del papel esencial de la química en la vida cotidiana. Sus autores proporcionan un importante principio de organización que es el eje central del libro, enfatizando la interrelación estrecha entre los niveles macroscópico, simbólico y particulado. A lo largo del texto dan consejos e ideas que ayudan a los lectores a entender diferentes formas de enfocar los problemas. El interés se capta y mantiene de diversas maneras, por ejemplo con la presentación de polémicas actuales entre los científicos del campo.

Indice

1. Materia y medición. 2. Átomos y elementos. 3. Moléculas, iones y sus compuestos. 4. Ecuaciones químicas y estequiometría. 5. Reacciones en soluciones acuosas. 6. Estructura atómica. 7. Principios de reactividad. 8. Energía y reacciones químicas. 9. Estructura atómica. 10. Configuraciones electrónicas atómicas y periodicidad química. 11. Enlaces y estructura molecular: conceptos fundamentales. 12. Enlaces y estructura molecular: hibridación orbital y orbitales moleculares. 13. Carbono: mucho más que un simple elemento. 14. Los gases y sus propiedades. 15. Fuerzas intermoleculares, líquidos y sólidos. 16. Las soluciones y su comportamiento. 17. Principios de reactividad: cinética química. 18. Principios de reactividad: equilibrio químico. 19. Principios de reactividad: química de ácidos y bases. 20. Principios de reactividad: otros aspectos de los equilibrios acuosos. 21. Principios de reactividad: entropía y energía libre. 22. Principios de reactividad: reacciones de transferencia

de electrones. 23. La química de los elementos de grupo principales. 24. La química de los elementos de transición. 25. Química nuclear.

Paraninfo Argentina Calle José Abascal, 56 (Utopicus). Oficina 217. 28003 Madrid (España)

Tel. Fax

clientes@paraninfo.com.ar www.paraninfo.com.ar