



Entendiendo la Química I y tu entorno

Olmedo Cruz, María Erika

Libros electrónicos

Monografía

<https://rebiunoda.pro.baratznet.cloud:38443/OpacDiscovery/public/catalog/detail/b2FpOmNlbGVicmF0aW9uOmVzLmJhcmF0ei5yZW4vMzYxNTk0NjI>

Título: Entendiendo la Química I y tu entorno

Edición: 1st ed

Editorial: Ciudad de México Grupo Editorial Éxodo 2022 2022

Descripción física: 1 online resource (221 pages)

Variantes del título: Entendiendo la Química I y tu entorno

Bibliografía: Contiene bibliografía

Contenido: ENTENDIENDO LA QUÍMICA I Y TÚ ENTORNO -- PÁGINA LEGAL -- PRESENTACIÓN -- ÍNDICE -- UNIDAD 1. MATERIA Y ENERGÍA -- QUE ES LA QUÍMICA? -- MATERIA -- ELEMENTOS -- COMPUESTOS -- MEZCLAS -- PROPIEDADES DE LA MATERIA -- VOLUMEN -- MASA -- PESO -- ESTADOS DE AGREGACIÓN DE LA MATERIA -- CAMBIOS DE ESTADO -- ENERGÍA -- EVIDENCIA INTEGRADORA -- UNIDAD 2. ESTRUCTURA ATÓMICA -- HISTORIA DE LOS MODELOS ATÓMICOS -- NÚMEROS CUÁNTICOS, SIGNIFICADO Y VALORES -- REGLAS PARA ELABORAR CONFIGURACIONES ELECTRÓNICAS -- PRINCIPIO DE EXCLUSIÓN DE PAULI -- PIROTECNIA -- ISÓTOPOS -- UNIDAD 3. TABLA PERIÓDICA -- HISTORIA DE LA TABLA PERIÓDICA -- TABLA PERIÓDICA -- METALES -- NO METALES -- METALOIDES -- FAMILIAS O GRUPOS -- ELEMENTOS DE TRANSICIÓN O METALES DE TRANSICIÓN -- PERIODOS -- CLASES -- PROPIEDADES PERIÓDICAS -- RADIO ATÓMICO -- ENERGÍA DE IONIZACIÓN -- AFINIDAD ELECTRÓNICA -- ELECTRONEGATIVIDAD -- UNIDAD 4. ENLACE QUÍMICO -- EXAMEN DIAGNÓSTICO -- ENLACE QUÍMICO -- ENLACE IÓNICO -- TIPOS DE ENLACE COVALENTE -- ENLACE POR PUENTE DE HIDRÓGENO -- ENLACE METÁLICO -- ENLACE QUÍMICO POR DIFERENCIA DE ELECTRONEGATIVIDAD -- PROPIEDADES DE LAS SUSTANCIAS CON BASE EN SU ENLACE QUÍMICO -- PROPIEDADES DEL NaCl -- ENLACE COVALENTE: NO POLAR, PURO U HOMOPOLAR -- ENLACE COVALENTE: POLAR -- ENLACE METÁLICO -- EVIDENCIA INTEGRADORA DE LA UNIDAD 4 -- UNIDADES 5 Y 6. NOMENCLATURA Y REACCIONES QUÍMICAS INORGÁNICAS -- REGLAS PARA ASIGNAR NÚMEROS DE OXIDACIÓN -- CLASIFICACIÓN DE LAS FUNCIONES QUÍMICAS INORGÁNICAS -- REACCIONES INORGÁNICAS -- TIPOS DE REACCIONES, MODELOS GENERALES -- NOMENCLATURA -- ÓXIDOS METÁLICOS/ÓXIDO BÁSICO -- ÓXIDOS NO METÁLICOS/ ÓXIDOS

ÁCIDOS -- HIDRÓXIDOS -- HIDRUROS -- HIDRÁCIDOS -- SAL BINARIA -- OXIÁCIDOS -- OXISAL --
MATERIAL DE APOYO -- EVIDENCIA INTEGRADORA DE LA UNIDAD 5 Y 6 -- BIBLIOGRAFÍA

Materia: Química- Enseñanza

Autores: Cuevas Juárez, Perla Ixchel, autor

Enlace a formato físico adicional: 607-8742-55-8

Baratz Innovación Documental

- Gran Vía, 59 28013 Madrid
- (+34) 91 456 03 60
- informa@baratz.es