

GUÍA DE ESTUDIO QUÍMICA I

Esta guía de estudio está basada en el libro electrónico de química I, utilizado durante este semestre. Link: <https://www.dgb.sep.gob.mx/servicios-educativos/telebachillerato/LIBROS/1-semester-2016/Quimica-I.pdf>

Realiza las actividades indicadas en las siguientes tablas:

BLOQUE	TEMA	ACTIVIDAD	PÁGINAS
I	La química	1 y 2	30, 31 y 34
	Método científico y sus aplicaciones	3	39 y 40
II	La materia: propiedades y cambios	1, 3 y 4	65, 66, 69, 70, 71, 74 y 75
	Energía y su interrelación con la materia	5	78 y 79
III	Modelos atómicos y partículas subatómicas	1	107
	Conceptos básicos	2	110 y 111
	Isótopos y sus aplicaciones	3	113 y 114
	Configuración electrónica y números cuánticos	5 y 6	122 y 126

BLOQUE IV. INTERPRETAS LA TABLA PERIODICA

NUM. ACTIVIDAD	NOMBRE DE LA ACTIVIDAD	PAGINAS
Actividad 2	Como se conforma la tabla periódica	159-161
Actividad 3	Propiedades periódicas y su variación en la tabla periódica	165-166

BLOQUE V. INTERPRETAS ENLACES QUIMICOS E INTERACCIONES INTERMOLECULARES

NUM. ACTIVIDAD	NOMBRE DE LA ACTIVIDAD	PAGINAS
Actividad 1	Enlace químico y regla del octeto	192-193
Actividad 2	Enlace iónico	196-197
Actividad 3	Enlace covalente	206-207
Actividad 4	Enlace metálico y fuerzas intermoleculares	213

BLOQUE VI. NOMENCLATURA DE COMPUESTOS INORGÁNICOS

NUM. ACTIVIDAD	NOMBRE DE LA ACTIVIDAD	PAGINAS
Actividad 2	Números de oxidación.	240.
Actividad 3	Óxidos metálicos.	245 y 246
Actividad 4	Óxidos no metálicos (Anhídridos)	248
Actividad 5	Hidruro e Hidrácido	251
Actividad 6	Hidróxido.	253
Actividad 7	Ácidos oxiácidos.	255
Actividad 8	Sales.	256

BLOQUE VII. REACCIONES QUÍMICAS

NUM. ACTIVIDAD	NOMBRE DE LA ACTIVIDAD	PAGINAS
Actividad 2	Tipos de reacciones químicas. Puntos 1 y 4	293 y 294
Actividad 4	Balanceo de ecuaciones por el método de tanteo	300 y 301