

GASES. EL MUNDO DE LOS GASES

GUIA DE UNIDAD

Dosificación de Temas	Temas y Subtemas	Experimentos y Actividades	Recursos Didácticos
X 1 Día - 2h	1. COMPORTAMIENTO DE LOS GASES CARACTERISTICAS DE LOS GASES Expansión Forma y volumen Compresibilidad Baja densidad Miscibilidad o difusión	LC. 10.1 Características de los gases ACT 10.1	Guía; Pág. 202
	2. TEORIA CIENETICA MOLECULAR Postulados Comportamiento de los gases Variables Presión Temperatura Volumen Unidades de Medición Instrumentos Volumen molar, P y T, estandar	LC 10.2 Teoría cinética molecular LC 10.3 Unidades (V,T, P) ACT 10.2 ACT 10.3 ACT 10.4 ACT 10.5 ACT 10.6 ACT 10.7 LC 10.4 El manómetro LE 10.1 Globos en ascenso	Guía; Pág. 203 Libro 18.0, 18.1 Pág. 345 a 346 Libro 15.0, 15.1 Pág. 285 a 286 Guía; Pág. 204 Libro 15.2, 15.3, 15.4 Pág. 286 a 288 Guía; Pág. 205 Guía; Pág. 215

QC175
• 15
• U530

C175
15
U530

QC175
 .15
 .U530



Feb. 24-05
 41



GASES. EL MUNDO DE LOS GASES

GUIA DE UNIDAD		Experimentos y Actividades	Recursos Didácticos
Dosificación de Temas	Temas y Subtemas		
X 3 Días- 6h	3. LEYES DE LOS GASES Ley de Boyle Ley de Charles Ley de Gay Lussac Ley combinada Hipótesis de Avogadro Ecuación general del estado gaseoso Ley de Dalton de las presiones parciales	ACT 10.8 ACT 10.9 ACT 10.10 ACT 10.11 ACT 10.12 ACT 10.13 ACT 10.14 ACT 10.15	Libro 18.2, 18.3, 18.5, 18.6, 18.7, 18.9, 18.10, 18.4 Pág. 346 a 360 Libro 19.1, 19.2, 19.3, 19.4 Pág. 365 a 369
	4. ATMOSFERA Principales componentes Principales contaminantes del aire Impacto de la contaminación en la naturaleza Fenómenos relacionados con la contaminación Inversión térmica Reacciones Fotoquímicas Lluvia ácida	LC 10.5 La atmósfera LE 10.2 Inversión térmica LE 10.3 Cambios climáticos ACT 10.16	Guía; Pág. 206 Guía; Pág. 216 Guía; Pág. 218
1 Día - 2h	5. PRACTICAS DE LABORATORIO	AUTOEVALUACION LAB. 10.1 Efecto de la presión sobre el volumen de los gases.	Guía; Pág. 197 Guía; Pág. 222