



ARMADA DEL ECUADOR
DIRECCIÓN GENERAL DEL TALENTO HUMANO
CENTRO DE RECLUTAMIENTO



TEMARIOS DE QUÍMICA

	TÓPICOS	BIBLIOGRAFÍA
1	MATERIA-ENERGÍA Y SUS CAMBIOS 1.1 Estados de la materia 1.2 Composición de la materia 1.3 Propiedades de la materia 1.4 Cambios de estado 1.5 Métodos de separación	Química Cárdenas S. Fidel. Química y Ambiente 1. McGraw-Hill Theodore Brown. Química la Ciencia Central. Pearson Education.
2	ESTRUCTURA ATÓMICA 2.1 Orbitales 2.2 Electrones 2.3 Protones 2.4 Neutrones	
3	CLASIFICACIÓN PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS. 3.1 Antecedentes de históricos de la clasificación 3.2 periódica 3.3 Ley periódica 3.4 Electronegatividad	
4	ENLACE QUÍMICO 4.1 Fórmulas desarrolladas y de Lewis 4.2 Tipos de enlace	
5	NOMENCLATURA DE COMPUESTOS INORGÁNICOS 5.1 Nombres y símbolos de los elementos 5.2 Números de oxidación 5.3 Tipos de nomenclatura 5.4 Óxidos ácidos, óxidos básicos, hidruros, hidróxidos, ácidos y sales	
6	ESTEQUIOMETRIA 6.1 Leyes ponderales y volumétricas 6.2 Masa y volumen molar, número de Avogadro. 6.3 Mol y Composición porcentual	
7	REACCIONES QUÍMICAS 7.1 Tipos de ecuaciones químicas	



ARMADA DEL ECUADOR
DIRECCIÓN GENERAL DEL TALENTO HUMANO
CENTRO DE RECLUTAMIENTO



	7.2 Balanceo de ecuaciones por el método de ensayo y error, redox e ión-electrón	
8	LEYES DE LOS GASES 8.1 Charles-Gay Lussac 8.2 Boyle 8.3 Dalton	
9	SOLUCIONES 9.1 Clasificación de las soluciones 9.2 Unidades de concentración 9.3 Preparación de soluciones 9.4 Titulación de un ácido fuerte con una base Fuerte	
10	EQUILIBRIO ÁCIDO-BASE EQUILIBRIO IÓNICO 10.1 Teorías 10.2 Cálculos de pH 10.3 Indicadores 10.4 Teoría de Arrhenius	
11	INTRODUCCIÓN A LA QUÍMICA ORGÁNICA 11.1 Estructura del carbono 11.2 Alcanos, alquenos, aromáticos	