

TEMA	
1	CONCEPTOS BASICOS 1: Medición, cifras significativas, notación científica y SI
2	CONCEPTOS BASICOS 2: Medición de longitud, masa, volumen, densidad y temperatura
3	Relación de la Química con las otras ciencias
4	Estados físicos de la materia.
5	Sustancias y mezclas
6	tabla periódica y sus propiedades.
7	Propiedades de los gases I.
8	Propiedades de los gases II.
9	Soluciones. Componentes, tipos y propiedades
10	Solubilidad
11	Rapidez de disolución de sólidos
12	Concentración de las soluciones en unidades físicas y químicas
13	Diluciones
14	modelos y teoría atómica
15	Composición de las sustancias
16	Números atómicos y masa atómica
17	Isótopos de los elementos.
18	Teoría de Bohr
19	Teoría atómica moderna
20	El modelo mecánico-cuántico de la materia , números cuánticos y orbitales atómicos.
21	Estructura electrónica y tabla periódica.
22	Variación periódica de las propiedades físicas y químicas de los elementos
23	Estructura de Lewis, electronegatividad)
24	enlaces químicos
25	Propiedades físicas de compuestos iónicos y covalentes
26	Fuerzas Intermoleculares, Compuestos químicos , estructura electrónica
27	Iones poliatómicos y Enlaces metálicos
28	Tipos de reacciones químicas
29	Número o índice de oxidación
30	Reacciones reversibles e irreversibles
31	Velocidad de las reacciones y factores que la afectan
32	Número o índice de oxidación
33	Igualación de ecuaciones
34	Balanceo de ecuaciones químicas
35	Serie de actividad de los metales
36	Celdas electroquímicas: electrolíticas y voltaicas
37	Valores de valencia y número de oxidación
38	Composición, formulación y nomenclatura de los óxidos básicos
39	Composición, formulación y nomenclatura de los óxidos ácidos
40	Composición, formulación y nomenclatura de los peróxidos
41	Composición, formulación y nomenclatura de los Hidruros
42	Composición, formulación y nomenclatura de los hidrácidos
43	Composición, formulación y nomenclatura de Unión no metal mas no metal
44	Composición, formulación y nomenclatura de sales binarias
45	Composición, formulación y nomenclatura de los ácidos oxácidos
46	Composición, formulación y nomenclatura de los hidróxidos
47	Composición, formulación y nomenclatura de las Sales Básicas
48	Composición, formulación y nomenclatura de las Sales Ácidas
49	Composición, formulación y nomenclatura de las Sales Mixtas
50	Ecuaciones químicas
51	Reacciones de óxido-reducción
52	Leyes de transformación de la materia: Leyes ponderales y de la conservación de la materia
53	Masa atómica y molecular. El número de Avogadro, El mol.
54	Concentración de soluciones. Cálculos mol-mol- Cálculos mol-masa.
55	Composición porcentual de los compuestos. Cálculos masa-masa
56	Fórmulas moleculares, semidesarrolladas y desarrolladas
57	Cálculos de reactivo limitante, rendimiento y pureza
58	Cálculos de entalpía de reacción
59	Radiactividad natural
60	Propiedades de las partículas alfa y beta, y de los rayos gamma
61	Series de desintegración radiactiva. Series de desintegración radiactiva.

62	Radiactividad artificial. Medición de la radiactividad
63	Fisión nuclear, Energía nuclear, La bomba atómica
64	Fusión nuclear
65	Reacciones nucleares, Elementos transuránicos
66	La corriente eléctrica I
67	La corriente eléctrica II
68	Campo magnético de una corriente eléctrica
69	Ley de Ohm
70	Energía, calor y potencia eléctrica
71	Resistencia y circuitos eléctricos
72	Electrólisis
73	Imanes y circuitos magnéticos I
74	Imanes y circuitos magnéticos II
75	Galvanómetros, amperímetros y voltímetros
76	Inducción electromagnética
77	Autoinducción e inducción mutua
78	Generador y motor eléctricos
79	Corriente alterna
80	Calor, temperatura, escalas
81	Dilatación de sólidos y líquidos
82	Calorimetría, fusión, vaporización
83	Transmisión del calor
84	Termodinámica I
85	Termodinámica II
86	Reacciones ácido-base
87	Soluciones amortiguadoras y control del pH
88	Disociación e ionización de electrolitos, conceptos
89	Electrolitos fuertes y débiles
90	Ionización del agua
91	Neutralización
92	Equilibrio químico, Principio de Le Châtelier
93	Constantes de equilibrio, ionización
94	Constante del producto iónico del agua y de solubilidad
95	Hidrólisis
96	Proceso de desalinización
97	Definición de Química Orgánica. Origen, importancia
98	El carbono. Un átomo excepcional
99	Estructura del átomo de carbono
100	Los hidrocarburos: Composición propiedades generales
101	Grupos funcionales I
102	Grupos funcionales II
103	Grupos funcionales III
104	Clases de Isomería I
105	Clases de Isomería II
106	El petróleo I
107	El petróleo II
108	Los polímeros I
109	Los polímeros II
110	Estructura de los compuestos aromáticos
111	Estructura del Benceno. Fórmula de Kekulé.
112	Estructura resonante del Benceno - Modelo orbital del Benceno
113	Propiedades físicas y químicas del benceno
114	Métodos de obtención del Benceno
115	Derivados monosustituídos, bisustituídos y trisustituídos
116	Principales derivados del benceno: clorobenceno, xilenos, naftaleno, antraceno, trinitrotolueno, fenol, anilina. Tolueno. Propiedades y usos
117	Nomenclatura
118	Series homólogas
119	Alcoholes, aldehídos, cetonas, éteres
120	Ácidos carboxílicos grasos y ésteres, aminas y amidas, glúcidos, lípidos, proteínas, aminoácidos
121	Nomenclatura de los Alcanos
122	Nomenclatura de los Alquenos

123	Nomenclatura de los alquinos
124	Nomenclatura de los Hidrocarburos cíclicos
125	Nomenclatura de los Alcoholes
126	Nomenclatura de los Aldehidos
127	Nomenclatura de los Acidos carbóxicos
128	Nomenclatura de las cetonas
129	Nomenclatura de los éteres
130	Nomenclatura de los ésteres
131	Nomenclatura de las amidas
132	Nomenclatura de las aminas
133	Péptidos y enlace peptídico
134	Estructura primaria, secundaria, terciaria y cuaternaria
135	Desnaturalización de las proteínas
136	Valor biológico y funciones de las proteínas en los seres vivos
137	Estructura química de los hidratos de carbono o glúcidos
138	Clasificación
139	Principales: monosacáridos, disacáridos y polisacáridos.
140	Funciones de los glúcidos o hidratos de carbono en los seres vivos
141	Estructura química.
142	Clasificación lípidos
143	Ácidos grasos.
144	Función de reserva energética.
145	Propiedades físicas, químicas. Esterificación.
146	Saponificación.
147	Estructura química y clasificación de las hormonas.
148	Función en el organismo.
149	Macro y micronutrientes. Funciones en el organismo.
150	Polímeros y macromoléculas artificiales.
151	Contaminación por sustancias orgánicas I
152	Contaminación por sustancias orgánicas II
153	Depósitos ácidos en suelos.
154	Efecto invernadero I
155	Efecto invernadero II
156	Pérdida de la capa de ozono.
157	Corrosión
158	Contaminantes y efectos que producen en el entorno natural y la salud humana II
159	Contaminantes y efectos que producen en el entorno natural y la salud humana I
160	Biomateriales