

| 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 |