

# ÍNDICE

Conoce tu cuaderno de trabajo	5
El trabajo de laboratorio	6
Cómo hacer un portafolios	8

## BLOQUE 1

<b>Evaluación diagnóstica</b>	<b>11</b>
-------------------------------	-----------

<b>Lección 1.</b> Relación de la química y la tecnología con el ser humano, la salud y el ambiente	<b>12</b>
<b>Lección 2.</b> Propiedades cualitativas	<b>16</b>
<b>Lección 3.</b> Propiedades extensivas	<b>20</b>
<b>Lección 4.</b> Propiedades intensivas	<b>24</b>
<b>Lección 5.</b> Mezclas homogéneas y heterogéneas	<b>28</b>
<b>Lección 6.</b> Métodos de separación de mezclas	<b>32</b>
<b>Lección 7.</b> Contaminación de una mezcla	<b>36</b>
<b>Lección 8.</b> Concentración y efectos	<b>40</b>
<b>Lección 9.</b> Aportaciones de Lavoisier: la ley de la conservación de la masa	<b>44</b>
<b>Proyecto</b>	<b>48</b>
<b>Evaluación</b>	<b>52</b>
<b>Evalúa tu portafolios</b>	<b>55</b>

## BLOQUE 2

<b>Evaluación diagnóstica</b>	<b>57</b>
<b>Lección 10.</b> Mezclas y sustancias puras	<b>58</b>
<b>Lección 11.</b> Modelo atómico de Bohr	<b>62</b>
<b>Lección 12.</b> Enlace químico	<b>66</b>
<b>Lección 13.</b> Propiedades de los metales	<b>70</b>
<b>Lección 14.</b> Toma de decisiones relacionadas con: rechazo, reducción, reuso y reciclado de metales	<b>74</b>
<b>Lección 15.</b> El orden en la diversidad de las sustancias: aportaciones del trabajo de Cannizzaro y Mendeleiev	<b>78</b>
<b>Lección 16.</b> Regularidades en la tabla periódica	<b>84</b>
<b>Lección 17.</b> Carácter metálico, valencia, número y masa atómica	<b>88</b>
<b>Lección 18.</b> Importancia de los elementos químicos para los seres vivos	<b>92</b>

<b>Lección 19.</b> Modelos de enlace: covalente e iónico	<b>96</b>
<b>Lección 20.</b> Relación entre las propiedades de las sustancias con el enlace	<b>100</b>
<b>Proyecto</b>	<b>104</b>
<b>Evaluación</b>	<b>108</b>
<b>Evalúa tu portafolios</b>	<b>111</b>

## BLOQUE 3

<b>Evaluación diagnóstica</b>	<b>113</b>
<b>Lección 21.</b> Reacciones químicas	<b>114</b>
<b>Lección 22.</b> La caloría como unidad de medida	<b>120</b>
<b>Lección 23.</b> Los alimentos y su aporte calórico	<b>124</b>
<b>Lección 24.</b> Aportaciones de Lewis y Pauling	<b>128</b>
<b>Lección 25.</b> Tabla de electronegatividad	<b>132</b>
<b>Lección 26.</b> Escalas y representación	<b>136</b>
<b>Lección 27.</b> Unidad de medida: mol	<b>140</b>
<b>Proyecto</b>	<b>144</b>
<b>Evaluación</b>	<b>148</b>
<b>Evalúa tu portafolios</b>	<b>151</b>

## BLOQUE 4

<b>Evaluación diagnóstica</b>	<b>153</b>
<b>Lección 28.</b> Ácidos y bases	<b>154</b>
<b>Lección 29.</b> Importancia de una dieta correcta	<b>160</b>
<b>Lección 30.</b> Reacciones redox	<b>164</b>
<b>Lección 31.</b> Número de oxidación	<b>168</b>
<b>Proyecto</b>	<b>172</b>
<b>Evaluación</b>	<b>176</b>
<b>Evalúa tu portafolios</b>	<b>179</b>

## BLOQUE 5

<b>Evaluación diagnóstica</b>	<b>181</b>
<b>Proyecto</b>	<b>182</b>
<b>Evaluación</b>	<b>188</b>
<b>Evalúa tu portafolios</b>	<b>190</b>
<b>Bibliografía</b>	<b>191</b>