

Avances del Proyecto

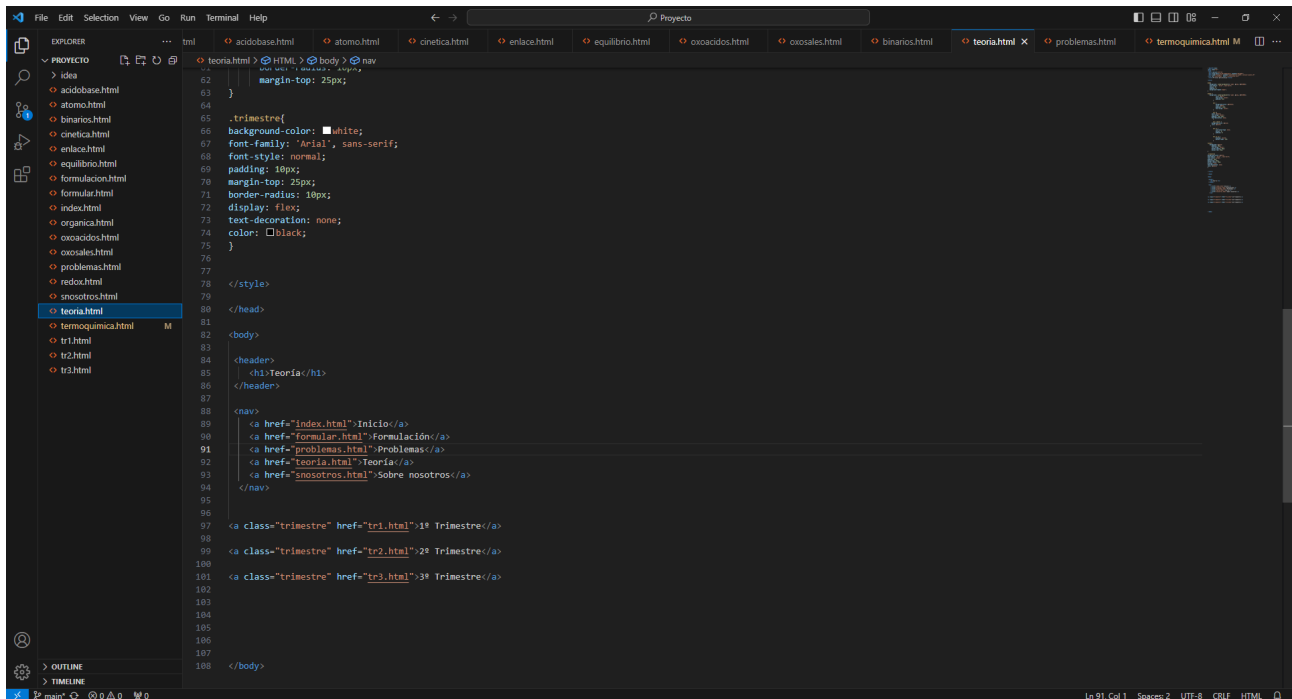
Nombre: Héctor Recarey Guillín

Curso: 2º Bach A

Índice

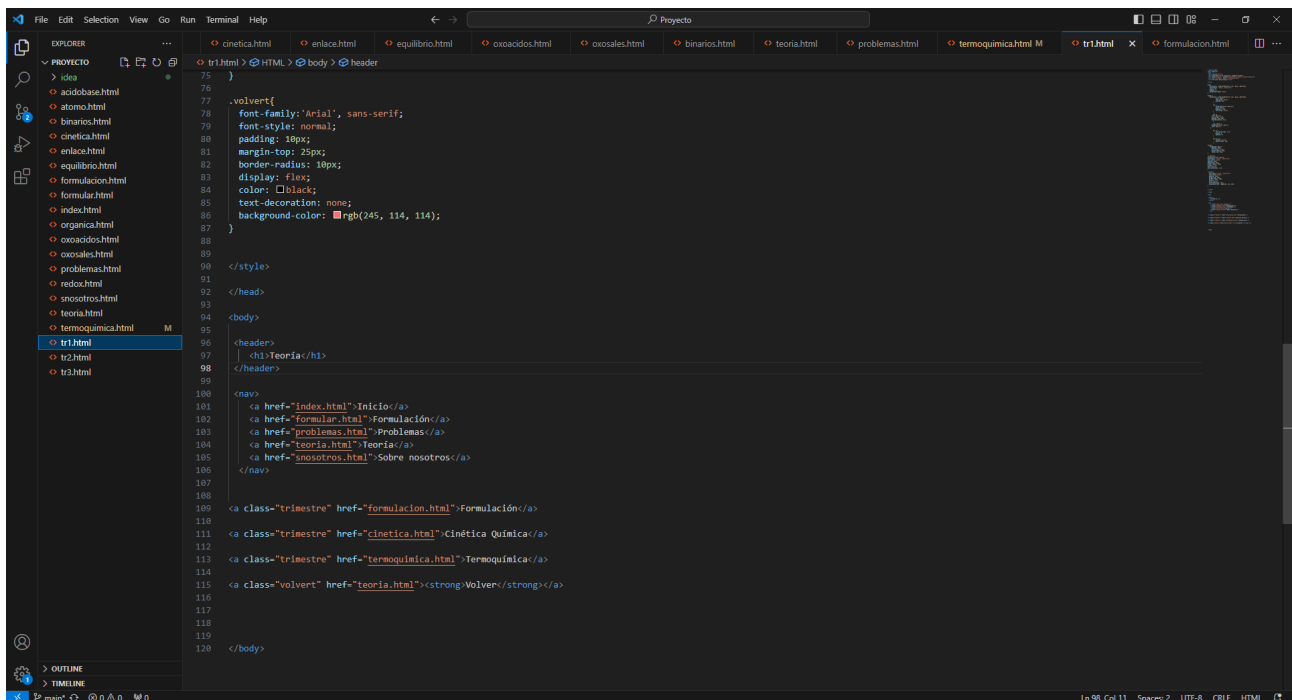
1. Descripción de los avances.....	3
2. Enlace a GitHub.....	5

1. Descripción de los avances



```
62 | | | margin-top: 25px;
63 | | }
64 | }
65 |
66 | .trimestre{
67 | background-color: #white;
68 | font-family: 'Arial', sans-serif;
69 | font-style: normal;
70 | padding: 10px;
71 | margin-top: 25px;
72 | border-radius: 10px;
73 | display: flex;
74 | text-decoration: none;
75 | color: #black;
76 | }
77 |
78 | </style>
79 |
80 | </head>
81 |
82 | <body>
83 |
84 | <header>
85 | <h1>Teoría</h1>
86 | </header>
87 |
88 | <nav>
89 | <a href="index.html">Inicio</a>
90 | <a href="formular.html">Formulación</a>
91 | <a href="problemas.html">Problemas</a>
92 | <a href="teoria.html">Teoría</a>
93 | <a href="snosotros.html">Sobre nosotros</a>
94 | </nav>
95 |
96 | <a class="trimestre" href="tr1.html">1º Trimestre</a>
97 |
98 | <a class="trimestre" href="tr2.html">2º Trimestre</a>
99 |
100 |
101 | <a class="trimestre" href="tr3.html">3º Trimestre</a>
102 |
103 |
104 |
105 |
106 |
107 | </body>
108 |
```

Empezamos a crear la pestaña “Teoría”. Para ello, clasificamos el contenido entre los tres trimestres del curso. Además, para la formulación de: compuestos binarios, oxoácidos y oxosales.

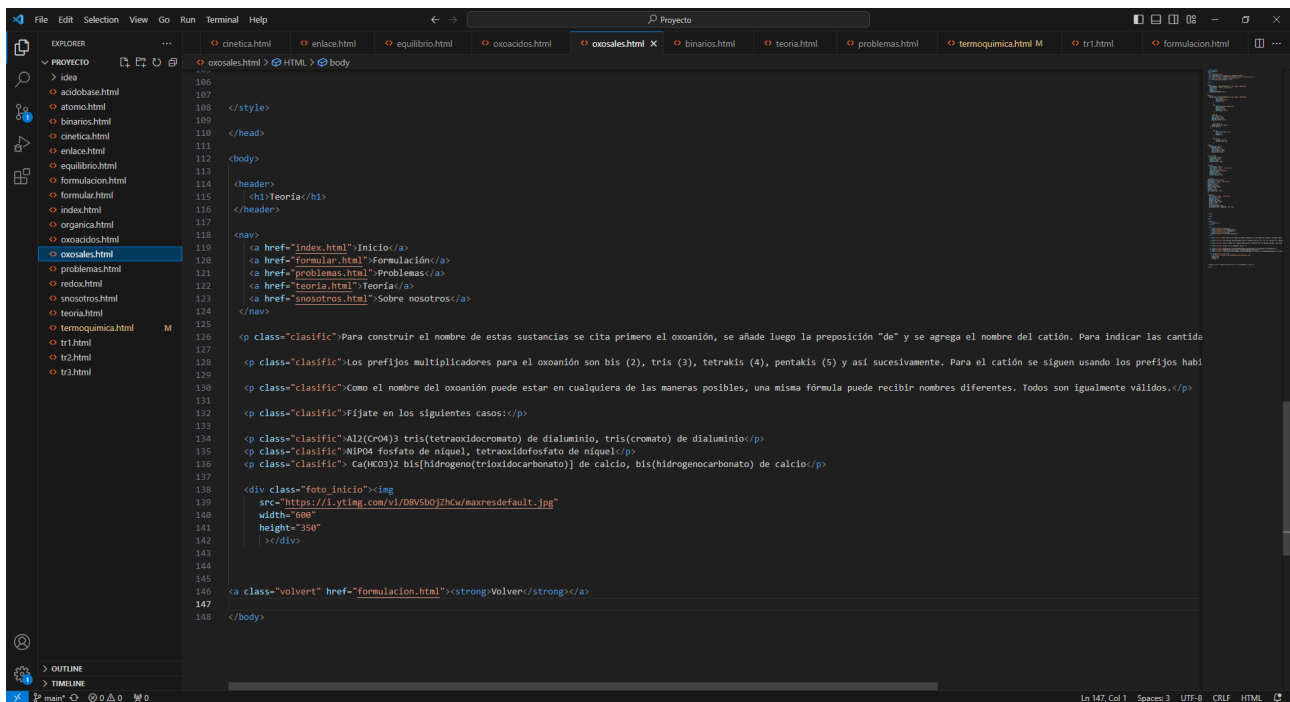


```
75 | }
76 |
77 | .volvert{
78 | font-family: 'Arial', sans-serif;
79 | font-style: normal;
80 | padding: 10px;
81 | margin-top: 25px;
82 | border-radius: 10px;
83 | display: flex;
84 | color: #black;
85 | text-decoration: none;
86 | background-color: #rgb(245, 114, 114);
87 | }
88 |
89 | </style>
90 |
91 | </head>
92 |
93 | <body>
94 |
95 | <header>
96 | <h1>Teoría</h1>
97 | </header>
98 |
99 | <nav>
100 | <a href="index.html">Inicio</a>
101 | <a href="formular.html">Formulación</a>
102 | <a href="problemas.html">Problemas</a>
103 | <a href="teoria.html">Teoría</a>
104 | <a href="snosotros.html">Sobre nosotros</a>
105 | </nav>
106 |
107 | <a class="trimestre" href="formulacion.html">Formulación</a>
108 |
109 | <a class="trimestre" href="cinetica.html">Cinética Química</a>
110 |
111 | <a class="trimestre" href="termodinamica.html">Termodinámica</a>
112 |
113 | <a class="volvert" href="teoria.html"><strong>Volver</strong></a>
114 |
115 |
116 |
117 |
118 |
119 | </body>
120 |
```

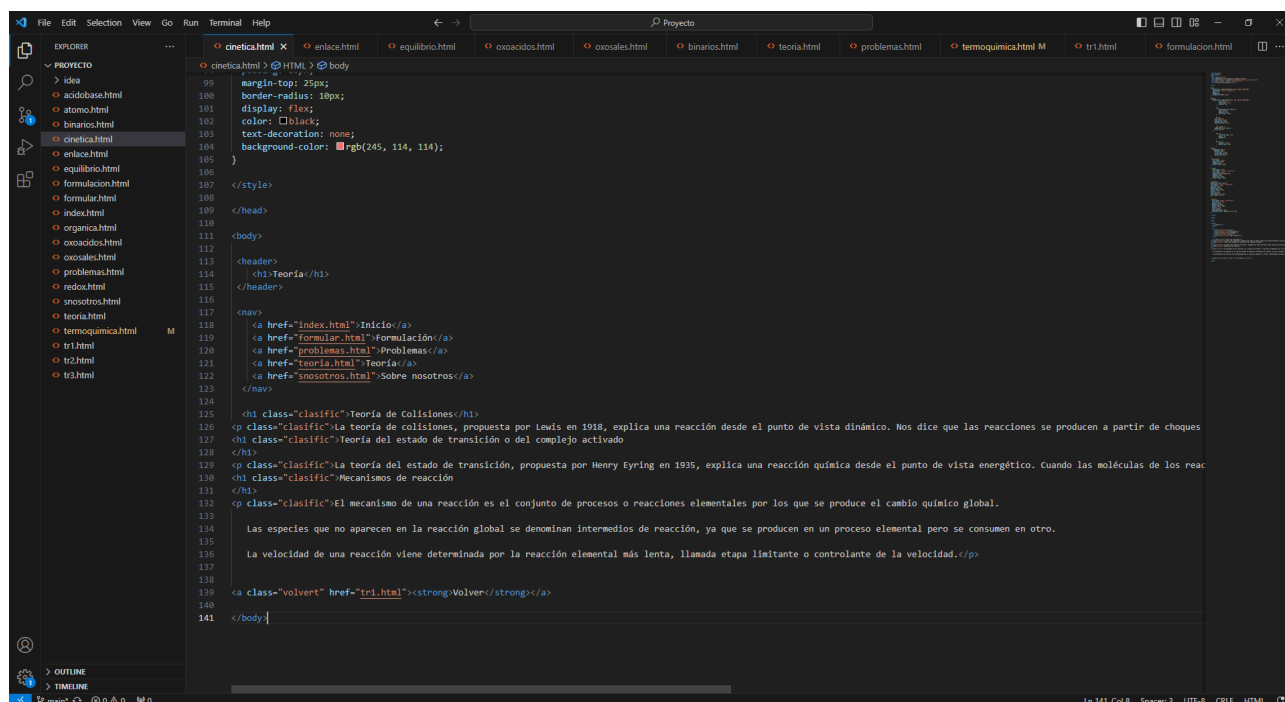
```
91 <div class="volvvert">
92   text-decoration: none;
93 </div>
94
95 .volvvert{
96   font-family: 'Arial', sans-serif;
97   font-style: normal;
98   padding: 10px;
99   margin-top: 25px;
100   border-radius: 10px;
101   display: flex;
102   color: black;
103   text-decoration: none;
104   background-color: #rgb(245, 114, 114);
105 }
106
107 </style>
108 </head>
109
110 <body>
111 <header>
112   <h1>Teoría</h1>
113 </header>
114
115 <nav>
116   <a href="index.html">Inicio</a>
117   <a href="formular.html">Formulación</a>
118   <a href="problemas.html">Problemas</a>
119   <a href="teoria.html">Teoría</a>
120   <a href="snosotros.html">Sobre nosotros</a>
121 </nav>
122
123 <a class="clasific" href="binarios.html">Compuestos Binarios</a>
124 <a class="clasific" href="oxoacidos.html">Oxoácidos</a>
125 <a class="clasific" href="oxosales.html">Oxosales</a>
126
127 <a class="volvvert" href="tr1.html"><strong>Volver</strong></a>
128
129
130
131 </body>
```

A continuación diseñamos los apartados de formulación, en los cuales explicaremos cómo formular cada tipo de compuestos.

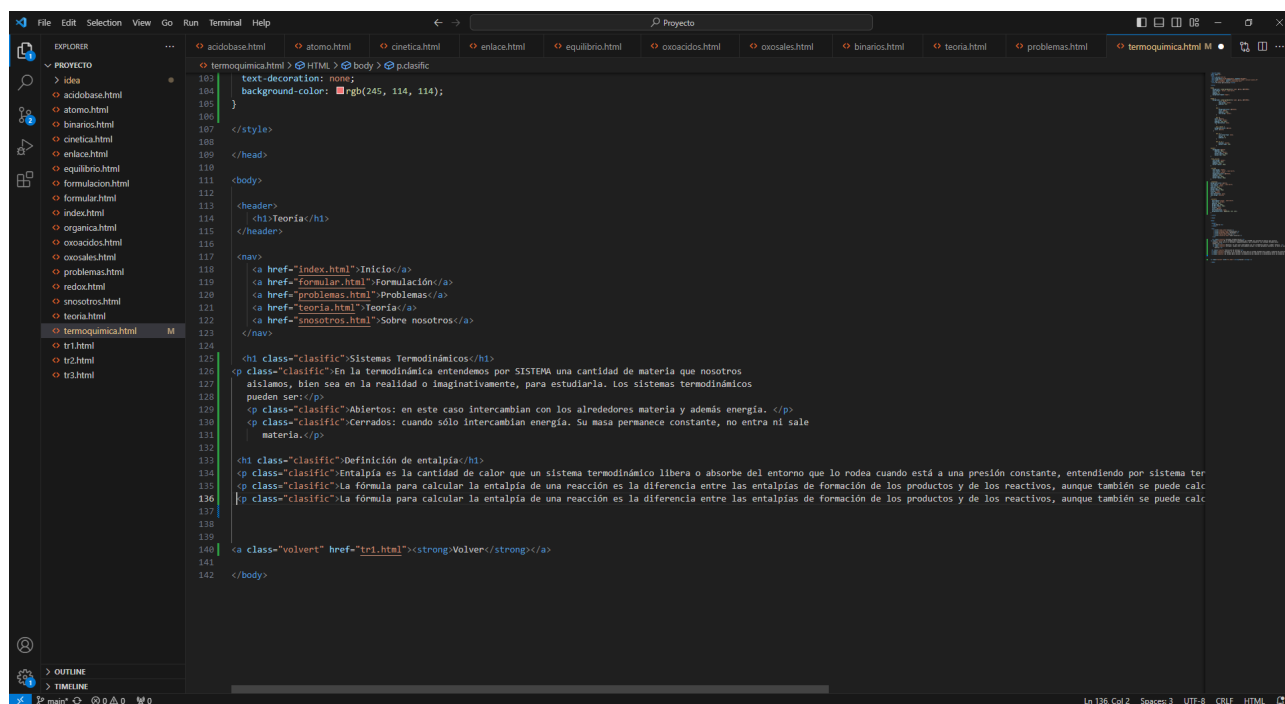
```
96 font-style: normal;
97 padding: 10px;
98 margin-top: 25px;
99 border-radius: 10px;
100 display: flex;
101 color: black;
102 text-decoration: none;
103 background-color: #rgb(245, 114, 114);
104 }
105
106 </style>
107 </head>
108
109 <body>
110 <header>
111   <h1>Teoría</h1>
112 </header>
113
114 <nav>
115   <a href="index.html">Inicio</a>
116   <a href="formular.html">Formulación</a>
117   <a href="problemas.html">Problemas</a>
118   <a href="teoria.html">Teoría</a>
119   <a href="snosotros.html">Sobre nosotros</a>
120 </nav>
121
122 <p class="clasific">Para nombrar las sales binarias, se escribe primero el elemento no metálico añadiendo la terminación -uro, posteriormente se plasma el elemento metálico. Por ejemplo, el
123 <p class="clasific">NaCl: Cloruro de sodio </p>
124 <p class="clasific">CaBr2: Dibromuro cálcico </p>
125 <p class="clasific">FeCl3: Tricloruro de Hierro</p>
126
127 <div class="foto_inicio"></div>
132
133 <a class="volvvert" href="formulacion.html"><strong>Volver</strong></a>
134
135
136
137 </body>
```



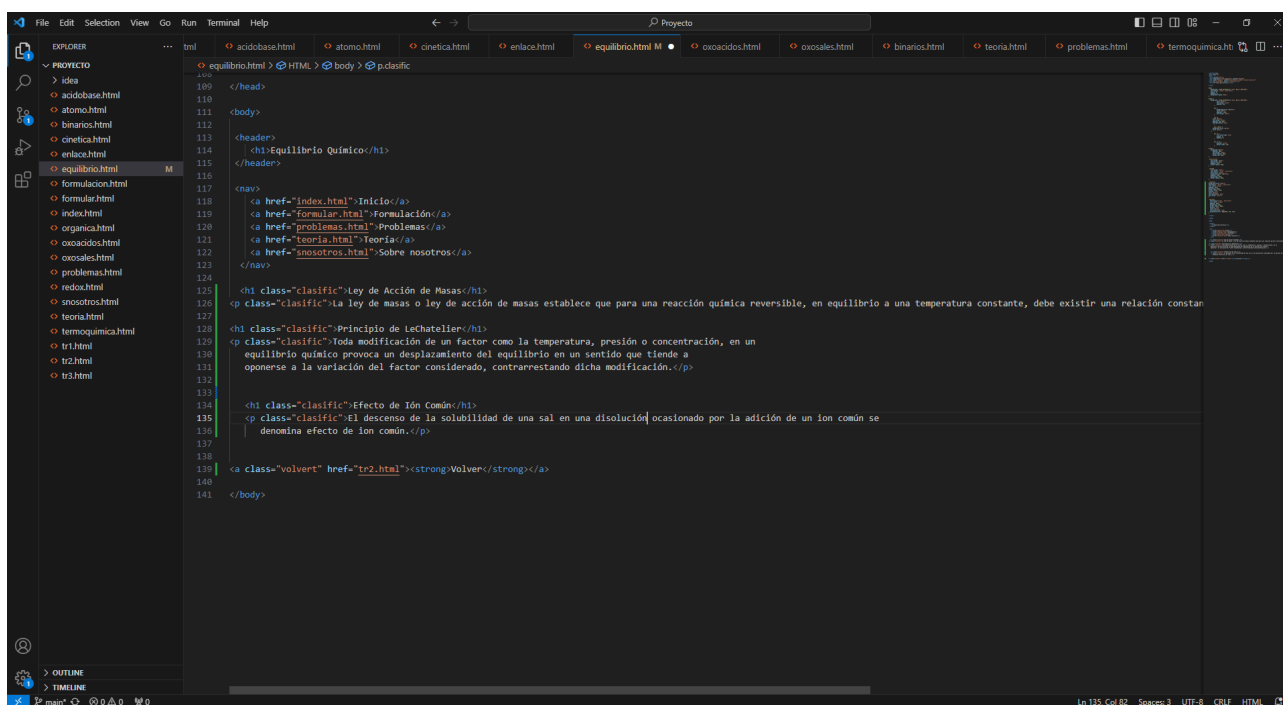
Luego, exponemos los teoremas más relevantes de la cinética química, termodinámica y cinética química en los apartados correspondientes.



```
99 margin-top: 25px;
100 border-radius: 10px;
101 display: flex;
102 color: black;
103 text-decoration: none;
104 background-color: #245, 114, 114);
105 }
106
107 </style>
108
109 </head>
110
111 <body>
112
113 <header>
114 <h1>Teoría</h1>
115 </header>
116
117 <nav>
118 <a href="index.html">Inicio</a>
119 <a href="formular.html">Formulación</a>
120 <a href="problemas.html">Problemas</a>
121 <a href="Teoria.html">Teoría</a>
122 <a href="snosotros.html">Sobre nosotros</a>
123 </nav>
124
125 <h1 class="clasic">Teoría de Colisiones</h1>
126 <p class="clasic">La teoría de colisiones, propuesta por Lewis en 1918, explica una reacción desde el punto de vista dinámico. Nos dice que las reacciones se producen a partir de choques
127 <h1 class="clasic">Teoría del estado de transición o del complejo activado
128 </h1>
129 <p class="clasic">La teoría del estado de transición, propuesta por Henry Eyring en 1935, explica una reacción química desde el punto de vista energético. Cuando las moléculas de los reac
130 <h1 class="clasic">Mecanismos de reacción
131 </h1>
132 <p class="clasic">El mecanismo de una reacción es el conjunto de procesos o reacciones elementales por los que se produce el cambio químico global.
133
134 Las especies que no aparecen en la reacción global se denominan intermedios de reacción, ya que se producen en un proceso elemental pero se consumen en otro.
135
136 La velocidad de una reacción viene determinada por la reacción elemental más lenta, llamada etapa limitante o controlante de la velocidad.</p>
137
138 <a class="volver" href="tr1.html"><strong>Volver</strong></a>
139
140
141 </body>
```



```
103 text-decoration: none;
104 background-color: #245, 114, 114);
105 }
106
107 </style>
108
109 </head>
110
111 <body>
112
113 <header>
114 <h1>Teoría</h1>
115 </header>
116
117 <nav>
118 <a href="index.html">Inicio</a>
119 <a href="formular.html">Formulación</a>
120 <a href="problemas.html">Problemas</a>
121 <a href="Teoria.html">Teoría</a>
122 <a href="snosotros.html">Sobre nosotros</a>
123 </nav>
124
125 <h1 class="clasic">Sistemas termodinámicos</h1>
126 <p class="clasic">En la termodinámica entendemos por SISTEMA una cantidad de materia que nosotros aislamos, bien sea en la realidad o imaginativamente, para estudiarla. Los sistemas termodinámicos pueden ser:</p>
127
128 <p class="clasic">Abiertos: en este caso intercambian con los alrededores materia y además energía. </p>
129
130 <p class="clasic">Cerrados: cuando sólo intercambian energía. Su masa permanece constante, no entra ni sale materia.</p>
131
132 <h1 class="clasic">Definición de entalpía</h1>
133 <p class="clasic">Entalpía es la cantidad de calor que un sistema termodinámico libera o absorbe del entorno que lo rodea cuando está a una presión constante, entendiendo por sistema ter
134 <p class="clasic">La fórmula para calcular la entalpía de una reacción es la diferencia entre las entalpías de formación de los productos y de los reactivos, aunque también se puede calc
135 <p class="clasic">La fórmula para calcular la entalpía de una reacción es la diferencia entre las entalpías de formación de los productos y de los reactivos, aunque también se puede calc
136
137
138 <a class="volver" href="tr1.html"><strong>Volver</strong></a>
139
140
141 </body>
```



2. Enlace a GitHub

El enlace a nuestro repositorio de GitHub será el siguiente:

[hector22206/hectorrecarey_webquimica.github.io](https://github.com/hector22206/hectorrecarey_webquimica.github.io)