

Avances del Proyecto

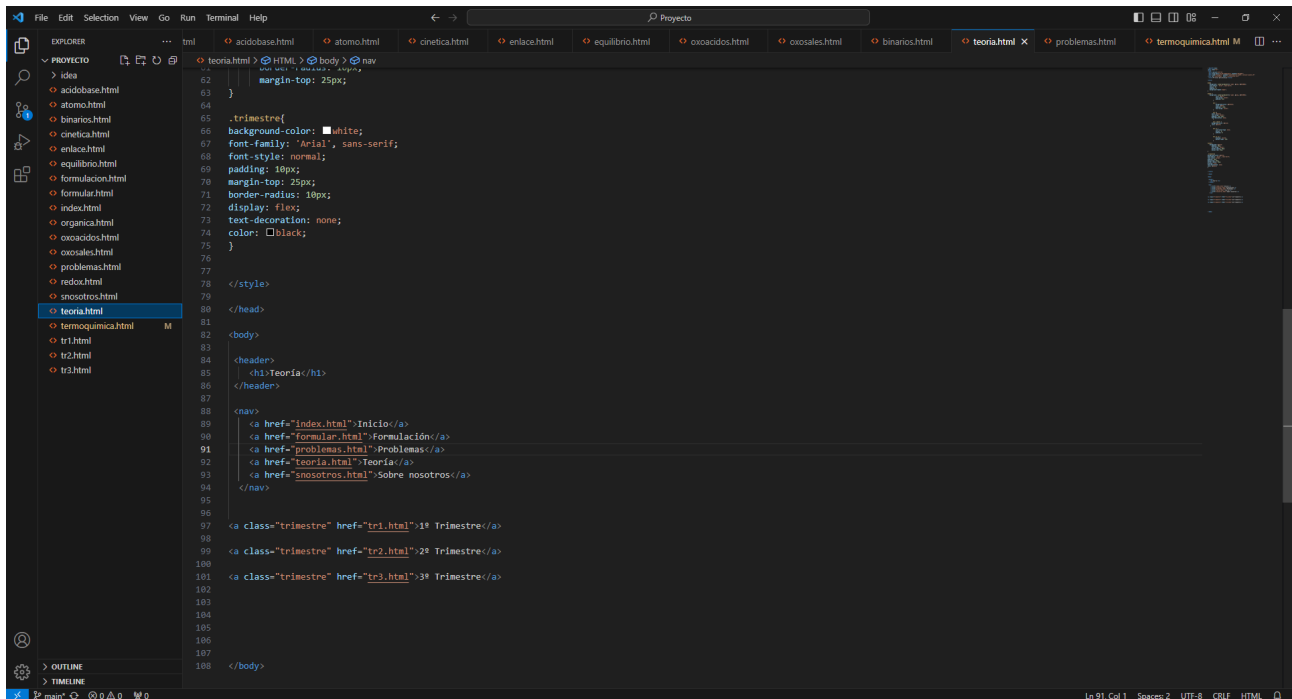
Nombre: Héctor Recarey Guillín

Curso: 2º Bach A

Índice

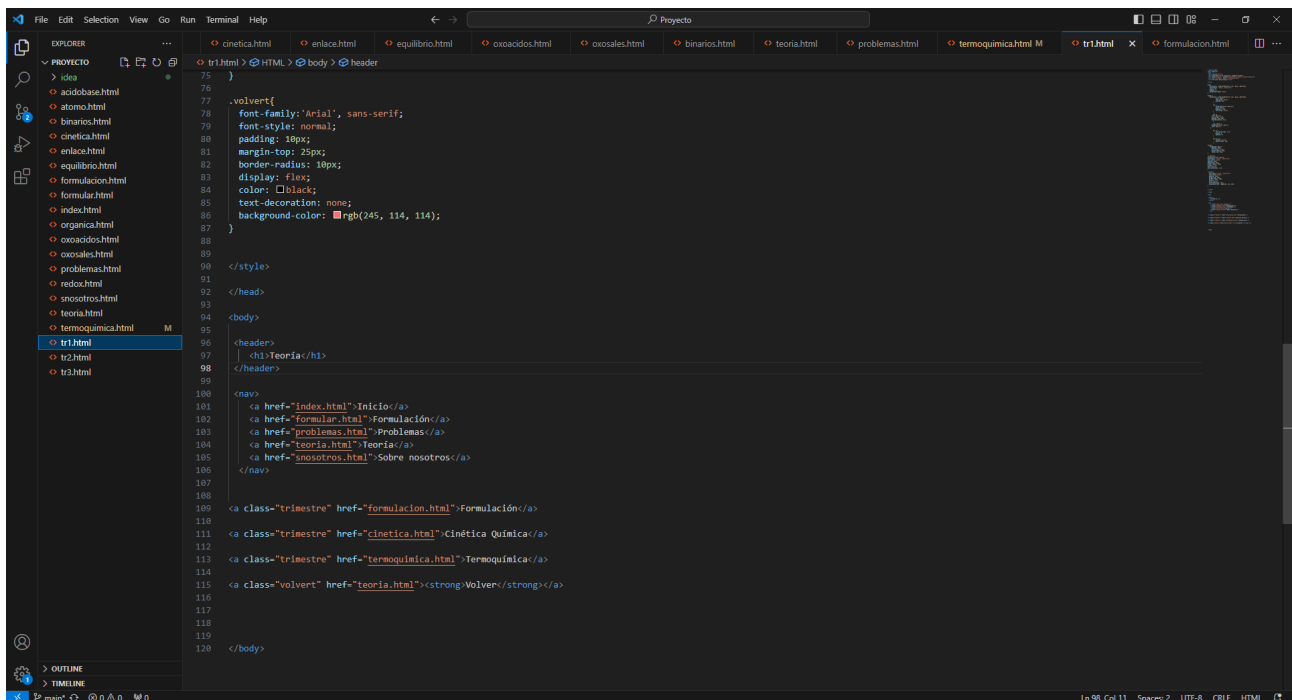
1. Descripción de los avances.....	3
2. Enlace a GitHub.....	8

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 |
99 | <a class="trimestre" href="tr2.html">2º Trimestre</a>
100 |
101 |
102 | <a class="trimestre" href="tr3.html">3º Trimestre</a>
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 |
110 | <a class="trimestre" href="cinetica.html">Cinética Química</a>
111 |
112 |
113 | <a class="trimestre" href="temoquimica.html">Termoquímica</a>
114 |
115 | <a class="volvert" href="teoria.html"><strong>Volver</strong></a>
116 |
117 |
118 |
119 | </body>
120 |
```

```
91 <div class="volver">
92   text-decoration: none;
93 </div>
94
95 .volver{
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
112 <header>
113   <h1>Teoría</h1>
114 </header>
115
116 <nav>
117   <a href="index.html">Inicio</a>
118   <a href="formular.html">Formulación</a>
119   <a href="problemas.html">Problemas</a>
120   <a href="teoria.html">Teoría</a>
121   <a href="snosotros.html">Sobre nosotros</a>
122 </nav>
123
124 <a class="clasific" href="binarios.html">Compuestos Binarios</a>
125 <a class="clasific" href="oxoacidos.html">Oxoácidos</a>
126 <a class="clasific" href="oxosales.html">Oxosales</a>
127
128 <a class="volver" href="tri.html"><strong>Volver</strong></a>
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
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
124
125 <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
126 <p class="clasific">NaCl: Cloruro de sodio </p>
127 <p class="clasific">CaBr2: Dibromuro cálcico </p>
128 <p class="clasific">FeCl3: Tricloruro de Hierro</p>
129
130
131 <div class="foto_inicio"></div>
136
137 <a class="volver" href="formulacion.html"><strong>Volver</strong></a>
138
139 </body>
```

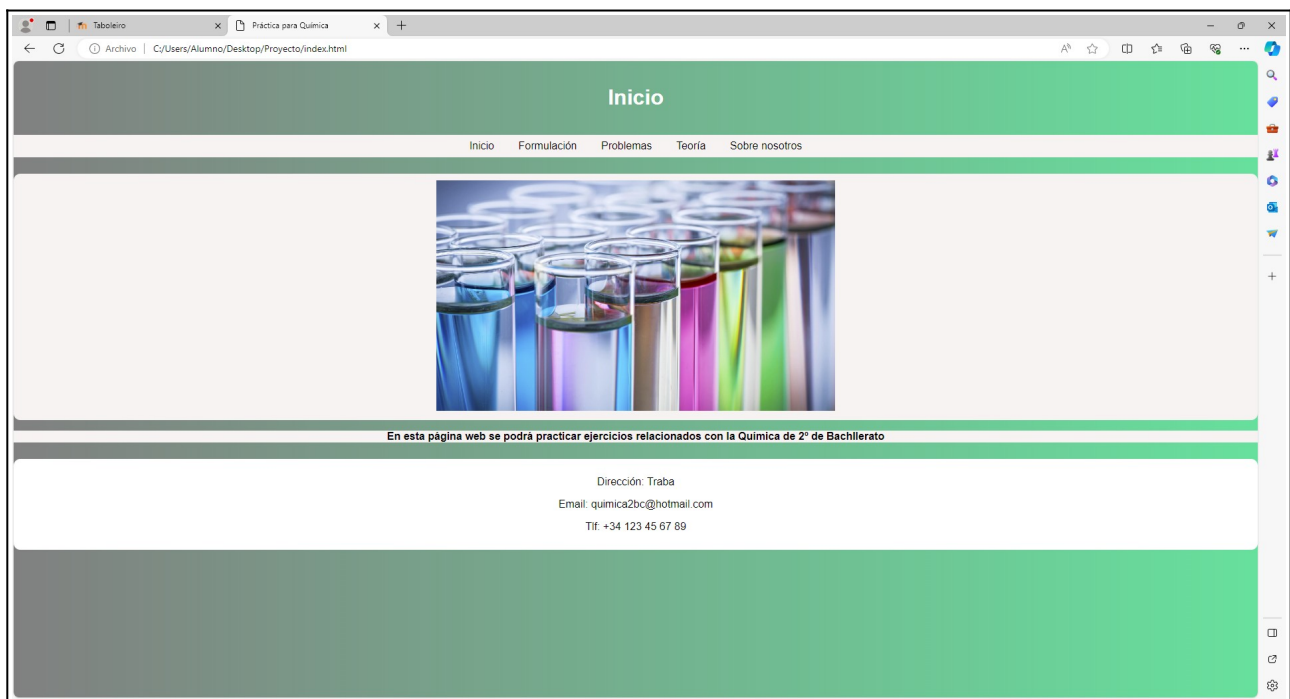

Luego, exponemos los teoremas más relevantes de la cinética química, termodinámica, cinética química y ácido-base en los apartados correspondientes.

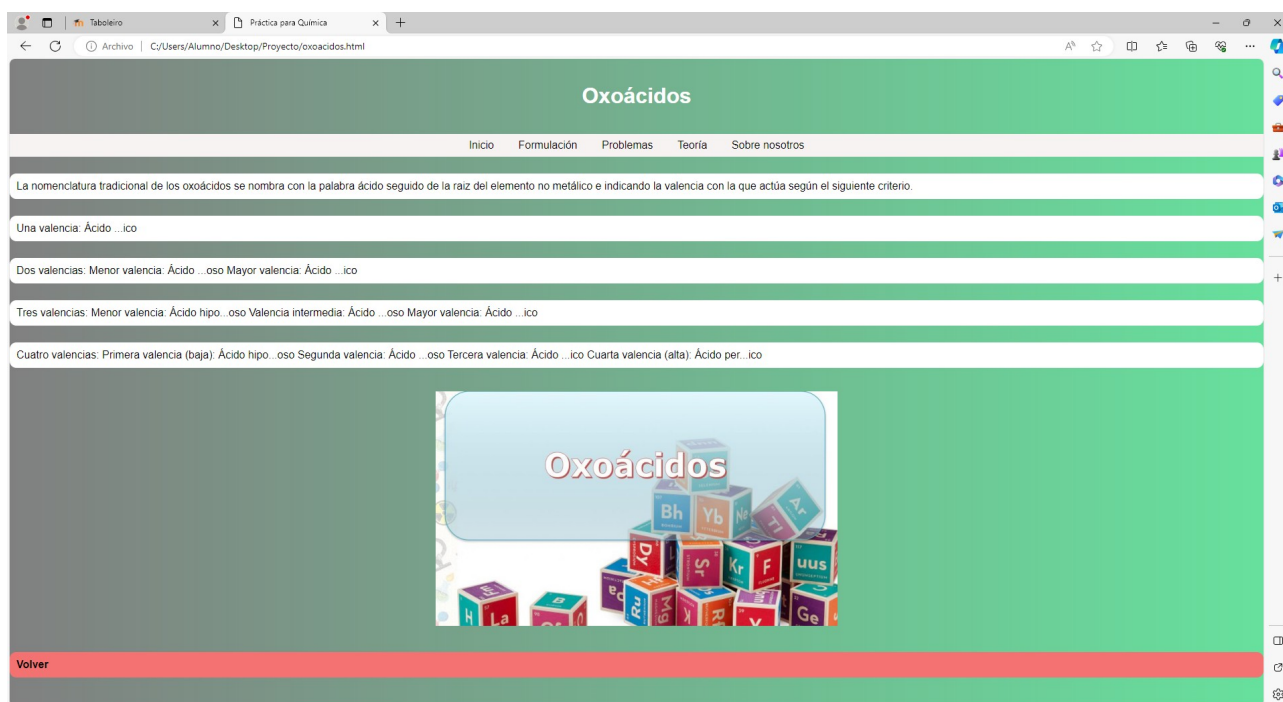
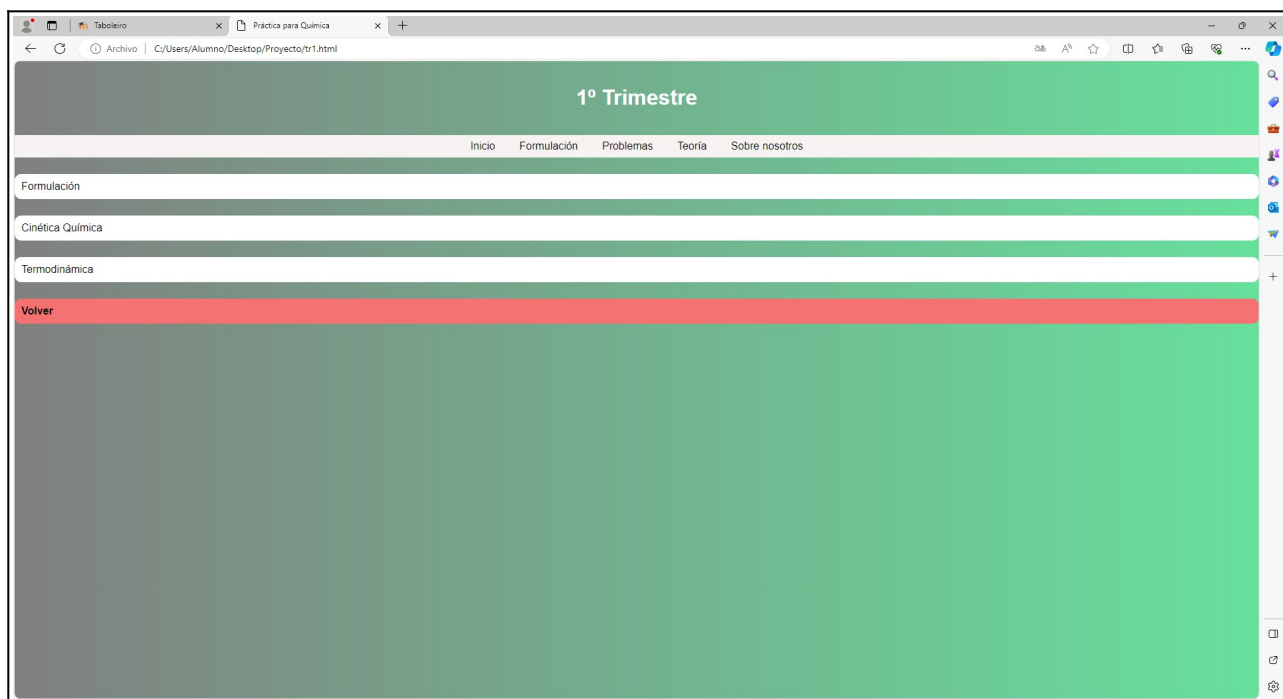
```
99  margin-top: 25px;
100 border-radius: 10px;
101 display: flex;
102 color: black;
103 text-decoration: none;
104 background-color: #rgb(245, 114, 114);
105 }
106
107 </style>
108
109 </head>
110
111 <body>
112
113 <header>
114 <h1>Teoría</h1>
115 </header>
116
117 <nav>
118 <a href="index.html">Inicio</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: #rgb(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
127 aislamos, bien sea en la realidad o imaginativamente, para estudiarla. Los sistemas termodinámicos
128 pueden ser:</p>
129 <p class="clasic">Abiertos: en este caso intercambian con los alrededores materia y además energía. </p>
130 <p class="clasic">Cerrados: cuando sólo intercambian energía. Su masa permanece constante, no entra ni sale
131 materia.</p>
132
133 <h1 class="clasic">Definición de entalpía</h1>
134 <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
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 <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
137
138 <a class="volver" href="tr1.html"><strong>Volver</strong></a>
139
140
141
142 </body>
```

[illegible]

Por último, adjuntamos unas capturas del aspecto de la página web:





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)