Ajuste por Mínimos Cuadrados

Ajuste Mínimos Cuadrados de:

<table>
<thead>
<tr>
<th>T</th>
<th>P</th>
</tr>
</thead>
<tbody>
<tr>
<td>0.513</td>
<td>1.24</td>
</tr>
<tr>
<td>0.581</td>
<td>1.33</td>
</tr>
<tr>
<td>0.634</td>
<td>1.36</td>
</tr>
<tr>
<td>0.691</td>
<td>1.44</td>
</tr>
<tr>
<td>0.752</td>
<td>1.50</td>
</tr>
<tr>
<td>0.834</td>
<td>1.59</td>
</tr>
<tr>
<td>0.901</td>
<td>1.65</td>
</tr>
<tr>
<td>0.950</td>
<td>1.69</td>
</tr>
</tbody>
</table>

Estudie si una relación lineal es satisfactoria.

Ecuación de Clausius-Clapeyron

Se ha medido la presión de vapor de agua en función de la temperatura:

<table>
<thead>
<tr>
<th>T</th>
<th>P</th>
</tr>
</thead>
<tbody>
<tr>
<td>273</td>
<td>822</td>
</tr>
<tr>
<td>283</td>
<td>1590</td>
</tr>
<tr>
<td>293</td>
<td>2905</td>
</tr>
<tr>
<td>303</td>
<td>4895</td>
</tr>
<tr>
<td>313</td>
<td>8260</td>
</tr>
<tr>
<td>323</td>
<td>13380</td>
</tr>
<tr>
<td>333</td>
<td>21010</td>
</tr>
<tr>
<td>343</td>
<td>32300</td>
</tr>
<tr>
<td>353</td>
<td>48305</td>
</tr>
<tr>
<td>363</td>
<td>70655</td>
</tr>
<tr>
<td>373</td>
<td>101302</td>
</tr>
</tbody>
</table>

Si se ha propuesto que la presión de vapor de agua obedece la ecuación de Clausius-Clapeyron, determine el calor de vaporización del agua: Λ

\[ p = p_0 \exp\left(-\frac{\Lambda}{RT}\right) \]