

## **Clase 1 - Termometría y Calorimetría**

**Tarea:** resolver problemas 1 al 6 de guía nueva y 1 y del 8 al 13 de la guía BF1CP11

### Clase 1 **Parte 1:**

<https://youtu.be/3SDhSLZokdY>

Termometría: Se desarrollan los conceptos de estado térmico y de temperatura, energía cinética molecular media y agitación térmica, propiedades y escalas termométricas, reglas de conversión entre escalas y problema 1 de la guía BF1CP11

### Clase 1 **Parte 2:**

<https://youtu.be/mU02BMK9GQ8>

Calorimetría: Se desarrollan los conceptos de calor y sus diferencias con la temperatura, el calor sensible y de cambio de estado y la ecuación fundamental de la calorimetría

### Clase 1 **Parte 3:**

<https://youtu.be/56LQDDEXO34>

Se resuelven 2 problemas completos:

- 1) Se hace el cálculo del calor intercambiado por una masa de hielo a presión exterior constante para que pase al estado de vapor, pasando previamente por el estado líquido. Se resuelve analítica y gráficamente (diagrama T(Q). Luego se invierte el proceso y se hacen los cálculos (analíticos y gráficos) para que el vapor de agua retorne al estado sólido (hielo), pasando previamente, por el estado líquido.
- 2) se resuelve analítica y gráficamente un problema completo de calorímetro de mezclas, suponiendo primero que el calorímetro es ideal. Luego, se repiten los cálculos, suponiendo que el calorímetro tiene una determinada capacidad calorífica (equivalente en agua).

### Clase 1 **Parte 4:**

<https://youtu.be/LOAcJ2-UJ7k>

Problema 4 Guía Nueva resuelto

### Clase 1 **Parte 5**

<https://youtu.be/94B-E1y98C0>

Clase en vivo - Prob. Calorimetría y Conducción del Calor. Incluye problemas 1, 3 y 6 de Calorimetría y 8 de conducción, todos, de la guía nueva

Ejercicios resueltos (guía nueva), por Prof. Enriquez:

Ej. 2: <https://youtu.be/x9eX4idsY8I>

Ej. 3: <https://youtu.be/R1N5ko3WvP0>

Ej. 4: [https://youtu.be/-QXo7\\_T2uQc](https://youtu.be/-QXo7_T2uQc)

Ej. 5: <https://youtu.be/Afz692dJlrw>

Ej. Tipo parcial – masa hielo: [https://youtu.be/OVWEiy0a\\_KA](https://youtu.be/OVWEiy0a_KA)