Materia: Físico-Química

Profesora: Made Amira Zulema

Curso: 3° año “B”

**Trabajo Práctico N° 29**

**Tema: Calor latente**

El calor latente es la cantidad de energía que una sustancia requiere para cambiar de fase (de sólido a líquido, de líquido a gas, etc.) sin cambiar su temperatura. Por ejemplo, el calor latente de fusión es la energía necesaria para convertir un sólido en líquido a su punto de fusión, y el calor latente de vaporización es la energía necesaria para convertir un líquido en gas a su punto de ebullición. Este concepto es importante en termodinámica y en diversas aplicaciones de ingeniería y ciencia.

**Actividades a realizar:**

* Trabajamos con las paginas 106-108 del libro, marcar las ideas principales y secundarias del texto.
1. ¿Cómo se define al calor latente?
2. ¿Qué ocurre con la temperatura durante un cambio de estado?

¿Cómo se puede calcular la variación de la enegria?