Materia: Físico-Química

Profesora: Made Amira Zulema

Curso: 3° año A

Bibliografía: Activados. Física y Química II. Editorial: Puerto de Palos

**Trabajo Práctico N° 30**

**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?
3. ¿Cómo se puede calcular la variación de la enegria?