**Fecha**: julio 22 (5°5 – 5°3) julio 24 (5°4)

La materia normalmente presenta tres estados o formas: **sólida**, **líquida** o **gaseosa**. Sin embargo, existe un cuarto estado, denominado **estado plasma**, el cual se forma bajo temperaturas y presiones extremadamente altas, haciendo que los impactos entre los electrones sean muy violentos, separándose del núcleo y dejando sólo átomos dispersos.

El plasma, es una mezcla de núcleos positivos y electrones libres, que tiene la capacidad de conducir electricidad. Algunos ejemplos de plasma son: El Sol, las estrellas, la Aurora Boreal, un rayo globular, y las luces fluorescentes hechas por el hombre.

La materia en estado plasmático, es conductora de la corriente electica, por ello, se le utiliza en productos para generar luz, como lo son las lámparas o tubos fluorescentes; dentro del tubo hay un gas,  el cual es cargado por la energía que fluye a través de éste, cuando se enciende la luz.

**Actividad:** realizo dibujos de cada uno de los estados de la materia, incluyendo el plasmático y de los cambios que se dan entre uno y otro, es decir, sublimación, fusión, solidificación, vaporización y condensación.

Compromiso:

1. Buscar imágenes de la actividad anterior y pegarlas en el cuaderno.

2. Consultar los diferentes métodos de separación de mezclas y pegar o dibujar imágenes de éstos.