**LABORATORIO NUM ….. CURVA DE EBULLICIÓN DEL AGUA Y DEL ALCOHOL**

**1º ESO…………….NOMBRE:………………………………………………………………………….**

**HIPÓTESIS:** El agua hervirá antes /después que el alcohol. (Esto significa que le agua necesita menos/más energía para hervir que el alcohol)

**MATERIALES:**

Bombona y mechero Bunsen

Termómetros

Vasos de precipitados

Soporte y pinzas

Cronómetro

Agua, alcohol 96º

**PROCEDIMIENTO**

Ponemos agua en un vaso de precipitados y alcohol en el otro. 100 ml de cada uno.

Montamos el soporte del termómetro e introducimos el bulbo del mismo en el líquido. Leemos la temperatura y la anotamos como T0 en las tablas respectivas.

Vamos a leer la temperatura cada 5 minutos y la anotaremos. Nos vamos a fijar en la respuesta de ambos líquidos al calor. Observaremos cuando empiecen a hervir.

Seguimos tomando las temperaturas. Con los datos obtenidos hacemos una gráfica en la que representaremos la curva de ebullición de ambos líquidos en distinto color. (Cuaderno).

**TABLA DE DATOS (Tiempo, temperature)**

**Tiempo (minutos)**

**AlcoholTemp (ºC)**

**Tiempo**

**Agua Temp(ºC)**

**CINCLUSIÓN:**