## **INFORME DE LABORATORIO**

NOMBRE: Rulito Peláez Fecha: 31-Febrero- 1765

## PRÁCTICA: Reacción entre el Cinc y el Ácido Clorhídrico

Realiza la reacción entre Ácido Clorhídrico y 1g de Cinc



Pesamos 1g de Cinc con una balanza dentro de un vaso de precipitados de 50mL



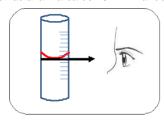




Buscamos el ácido clorhídrico que tenemos en el laboratorio Tiene una riqueza del 37% y una densidad de 1,19g/mL

Tomamos 10 mL de ácido clorhídrico en una probeta de 50 mL Llenamos hasta la marca de 10mL mirando







Vertemos el contenido de la probeta sobre el vaso

Se produce la reacción  $Zn(s) + Hcl(aq) -> ZnCl_2(aq) + H_2(g)$ 

El H<sub>2</sub> se desprende en forma de gas

