## **INFORME DE LABORATORIO**

NOMBRE: Rulito Peláez

PRÁCTICA REALIZADA: Preparación de 100mL de una disolución de ácido clorhídrico 1M

	INSTRUMENTOS UTILIZADOS	PRODUCTOS QUÍMICOS	PROCESOS QUÍMICOS	METODOLOGÍA	CÁLCULOS
01		Ácido Clorhídrico			En la botella del Ácido Clorhídrico no indica 37% y 1,19g/mL
02	Pipeta				Volumen que tenemos que tomar de la botella $100  mL  \frac{1  mol  HCl}{1000  mL} \\ \frac{36,5  g}{1  mol}  \frac{1  mL}{1,19  g} = 3,067  mL  H$
03	100 + 5 100 + 5 100 + 15 100 + 15				Tomamos esos 3,067mL con la pipeta de 10mL. Los introducimos en una probeta de 100mL
04				medida  1 mt  1 mt  1 mt  September 1 menisco cóncavo  Benenisco convexo	

05		Agua Destilada  AGUA  DESIMONA  DESI		Tomamos agua destilada en un vaso de precipitados de 250mL
06	250 APTEC! —200 —150 —100 —50			
07			medida  1 mL  1 mL  8 menisco cóncavo  8 menisco convexo	Añadimos agua a la probeta hasta llegar a la marca de 100mL. Hay que añadir 100-3,067=96,933mL de agua destilada