



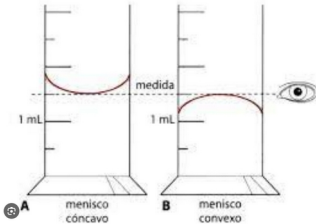

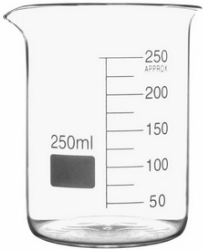
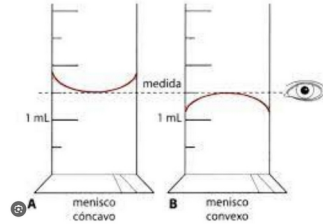


# INFORME DE LABORATORIO

NOMBRE: Rulito Peláez

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

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

05		<p>Agua Destilada</p> 			<p>Tomamos agua destilada en un vaso de precipitados de 250mL</p>
06					
07					<p>Añadimos agua a la probeta hasta llegar a la marca de 100mL. Hay que añadir <math>100 - 3,067 = 96,933</math> mL de agua destilada</p>