

# DENSIDAD ABSOLUTA

## MATERIAL

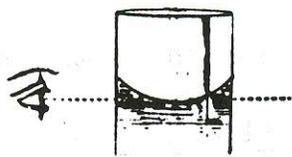
Balanza  
 probeta de 10 ml. graduada en décimas.  
 Trozos de plomo, tornillos de hierro, trocitos de mármol....

## REALIZACIÓN DE LA PRÁCTICA

La densidad es la relación que existe entre la masa de un cuerpo y su volumen.  
 Vamos a calcular la densidad de pequeñas sustancias.

**CÁLCULO DE LA MASA:** La pesaremos simplemente con la balanza y anotaremos su masa. La pesada es la primera operación que hemos de hacer, con el fin de evitar que las sustancias mojadas modifiquen la masa.

**CÁLCULO DEL VOLUMEN:** Pon agua en la probetita y enrásala, por ejemplo, hasta el 4. Procura que el enrase sea perfecto, evitando, al leer la medida, el error de paralaje: Los ojos han de observar a la misma altura de la superficie libre del líquido. Hay que tener en cuenta que cuando el líquido se adhiere a la pared de la probeta, como es el caso del agua, se toma como referencia la tangente inferior. Si el líquido fuera mercurio, que no moja, tomaríamos como referencia la tangente superior del menisco.



Inclina la probetita y echa, resbalando por la pared, el tornillo, trocito de mármol, o trozo de plomo, cuya densidad quiere medir. Observe la nueva medida, teniendo en cuenta las observaciones anteriores. La diferencia de niveles nos da el volumen del objeto introducido.

	m	v	d = $\frac{m}{v}$	d <sub>m</sub>	d <sub>v</sub>
plomo					
hierro					
mármol					

