

Taller densidad 6°

Objetivo: Identificar la densidad para un cuerpo

Pregunta problematizadora: Cómo se calcula la densidad para un objeto?

Respuesta: <https://qdcn.wordpress.com/2015/07/21/3/>

DENSIDAD: Se define como la masa por unidad de volumen. $D = \text{masa/volumen}$
La densidad de líquidos y sólidos se mide en **g / cm** o **g / ml** y
las sustancias gaseosas se mide en **g / litros**

ACTIVIDAD 6.

Complete el siguiente cuadro y realice el procedimiento para encontrar la respuesta a cada incógnita.

	Masa	Volumen	Densidad (g/cm ³)
Hielo	184 g	<input type="text"/> [?]	0,92
Poliestireno expandido	10 g	1000 cm ³	<input type="text"/> [?]
Vidrio	<input type="text"/> [?]	50 cm ³	2,60
Agua de mar	510 g	<input type="text"/> [?]	1,02
Aluminio	<input type="text"/> [?]	8,5 litros	<input type="text"/> [?]
Gasolina	1,8 Kg	<input type="text"/> [?]	0,68
Acero	1,2 @	<input type="text"/> [?]	7,8
Madera	<input type="text"/> [?]	5800 cm ³	0,9
Aire	5,7 lb	<input type="text"/> [?]	1,3 g/l
Indio	4,8 Kg	<input type="text"/> [?]	<input type="text"/> [?]

Resolver el siguiente ejercicio

http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciacion_interactiva_materia/curso/materiales/propiedades/densidad.htm