

## PLAN DE REFUERZO QUÍMICA, GRADO 7.4 (primer periodo)

La actividad de refuerzo comprende de un trabajo escrito y la sustentación que se realiza por medio de una evaluación escrita. El trabajo escrito equivale al 40% y la sustentación el 60%.

**Docente.** Sandra González

**Estudiante** \_\_\_\_\_

**Tema.** Densidad

### Objetivo

Aprender a despejar formulas y realizar ejercicios sencillos sobre densidad

Observa muy bien el siguiente video.

<https://youtu.be/eCwIcdSY2DU?si=s9v4pJfq0c-mXG>

Observa y analiza muy bien el recuadro

La siguiente tabla muestra la densidad de algunas sustancias

MATERIAL	DENSIDAD (g / cm <sup>3</sup> )
acero	7.83
oro	19.30
aluminio	2.7
agua	0.998
aire	0.0012
cobre	8.89
diamante	3.52
petróleo	0.87
platino	21.45
titanio	4.50
magnesio	1.74
mercurio	13.55
níquel	8.75
molibdeno	10.2
Tungsteno o wolframio	19.6

Después de leer la tabla donde se encuentra el material (sustancia), la densidad y conociendo la fórmula sobre densidad vista en clase, puedes completar el cuadro que está a continuación.

Volumen (cm <sup>3</sup> )	Masa (g)	Densidad (g/cm <sup>3</sup> )	Sustancia
100	99,8		
43	382,27		
25	482,5		
35	179,9		
500	0,6		
3	23,49		
125	440		
15	40,5		
73,8	1000		
26	117		
50,5	515,1		
1200	1044		
88	1724,8		
236	410,64		
5,5	48,125		
6	128,7		

RESUELVE LOS SIGUIENTES EJERCICIOS TENIENDO EN CUENTA LO VISTO EN CLASE, DEBES UTILIZAR LAS FÓRMULAS Y HACER EL EJERCICIO.

1. Un material tiene una densidad de  $3 \text{ g/cm}^3$  y ocupa un volumen de  $4 \text{ cm}^3$ .  
**¿Cuál es su masa?**
2. Un objeto tiene una masa de  $20 \text{ g}$  y una densidad de  $4 \text{ g/cm}^3$ .  
¿Cuál es su volumen?
3. Un objeto tiene una masa de  $15 \text{ g}$  y un volumen de  $3 \text{ cm}^3$ .  
¿Cuál es su densidad?
4. Un bloque tiene densidad de  $5 \text{ g/cm}^3$  y volumen de  $2 \text{ cm}^3$ . ¿Cuál es su masa?

**SE ESPERA UN TRABAJO MUY BIEN HECHO, SIN TACHONES Y ORGANIZADO.**