

Apellidos y nombre: _____

1. La densidad de la gasolina es 0,7 g/mL. Un recipiente que pesa en vacío 300 g se llena con gasolina resultando una masa de 2400 g. ¿Qué volumen de gasolina cabe en el recipiente?.

a) 3428,6 L	b) 3 L	c) 1470 mL	d) 1,68 L
-------------	---------------	------------	-----------

2. Calcula el volumen que ocupan 390 g de una sustancia cuya densidad es de 2390 Kg/m³.

a) 6,136 L	b) 1,16 L	c) 0,163 L	d) 0,859 L
------------	-----------	-------------------	------------

3. ¿Qué volumen ocupará un gas a 300 K si a -23 °C ocupaba 2 L y la presión no varía?

a) 52,2 L	b) 2,4 L	c) 1,67 l	d) 3450 l
-----------	-----------------	-----------	-----------

4. Una cierta cantidad de gas ocupa 1,56 L a 25 °C y 1 atm de presión. ¿Cuál será el volumen si el gas se calienta a 35 °C siendo constante la presión?

a) 2,18 L	b) 19,21 L	c) 0,18 L	d) 1,61 L
-----------	------------	-----------	------------------

5.Cuál de estos es un método para separar soluciones?

A. Decantación. B. Filtración. C. Tamizado. D. Destilación.

a) A y D	b) A	c) C y D	d) D
----------	------	----------	-------------

6. La solubilidad del nitrato de potasio, a 30 °C, es de 40 g en 100 g de agua. ¿Qué masa de nitrato quedará sin disolver en un vaso con 300 mL de agua si añadimos, agitando, 170 g de nitrato a 30 °C?

a) 50 g	b)) Se disuelve todo.	c) 10 g	d) 20 g
----------------	------------------------	---------	---------

7. Para preparar una disolución, utilizamos 180 g de azúcar y 480 cm³ de agua Indica la concentración de la disolución en g/L.

a) 2,67g/L	b) 27,27 g/L	c) 72,7 g/L	d) 375 g/L
------------	--------------	-------------	-------------------

8. Se disuelven 15 g de azúcar en 200 cm³ de agua. Calcula la concentración de la disolución expresada en % en masa. Densidad del agua = 1 g/cm³.

a) 75 % en masa	b) 6,98% en masa	c) 13,33 % en masa	d) 0,069 % masa
-----------------	-------------------------	--------------------	-----------------

9. Una disolución se sulfato de cobre(II) en agua tiene una densidad de 1,11 g/cm³ y una concentración de 621,6 g/L. Determina su concentración en % en masa

a) 559 % en masa	b) 21,6 % en masa	c) 56 % en masa	d) 11,10 % en masa
------------------	-------------------	------------------------	--------------------

10. Teoría: Clasificación de la materia.