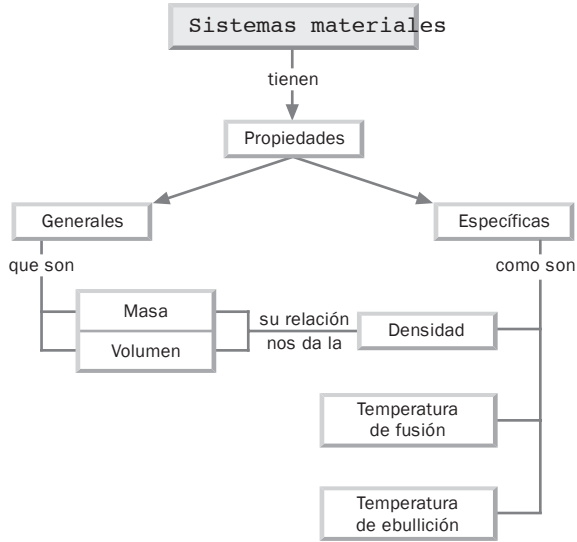


SOLUCIONES DE LAS ACTIVIDADES PROPUESTAS EN PÁGINAS 6 Y 7

1.



2. a) La masa del crisol vacío es de 50 g.
 b) La medida de la balanza es ahora de 68,5 g. Por tanto, la masa de la sustancia es la diferencia: 18,5 g.
 c) No se podrían apreciar las centésimas de gramo.

3. 1)

E	S	P	E	C	I	F	I	C	A
D	E	N	S	I	D	A	D		D
E	B	U	L	L	I	C	I	O	N
K	I	L	O	G	R	A	M	O	S
S	U	B	L	I	M	A	D	O	
K		L	I	Q	U	I	D	O	S

4. Resuelto.

5. La lectura de la balanza antes y después nos da la masa de líquido:

$$150,75 - 50 = 100,75 \text{ g}$$

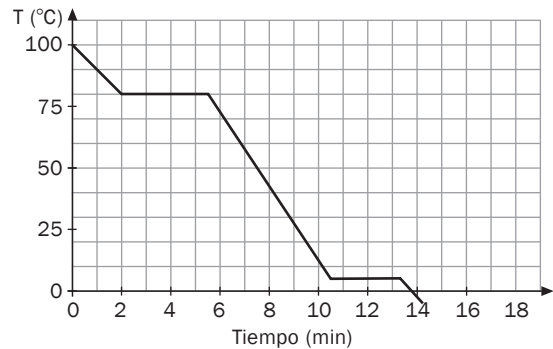
Puesto que el volumen es de 65 mL, queda:

$$d = \frac{m}{V} = \frac{100,75}{65} = 1,55 \text{ g/mL}$$

6. a) Los cambios de estado progresivos son fusión, vaporización y sublimación.
 b) Los cambios de estado regresivos son solidificación, condensación y sublimación regresiva.
 c) Las condiciones de presión y temperatura determinan el volumen de un cuerpo y también el estado en que se encuentra.

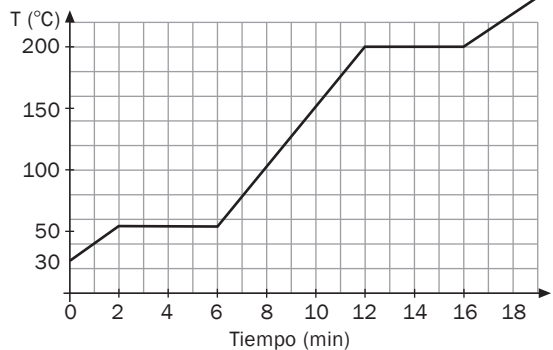
7. a) $V_{\text{aire}} = 76,92 \text{ dm}^3$
 $V_{\text{platino}} = 46,73 \text{ dm}^3$
 $V_{\text{sal común}} = 23,15 \text{ dm}^3$
 b) $M_{\text{oro}} = 57,9 \text{ kg}$
 $M_{\text{benceno}} = 0,88 \text{ kg}$

8.



9. a) Los líquidos tienen un volumen determinado y una forma fija → Falso.
 b) Los gases son difícilmente compresibles → Falso.
 c) Los líquidos ocupan todo el volumen del recipiente → Falso.
 d) Los líquidos tienen un volumen determinado, pero no una forma fija → Verdadero.

10.



Temperatura de partida: 30°C

Temperatura de fusión: 50°C

Temperatura de ebullición: 200°C

11.

Masa	Volumen	Sustancia
2 kg	0,147 L	Mercurio
200 kg	200 L	Agua
510000 g	750 dm ³	Gasolina