

La materia y la medida



1. Completa:

La _____ estudia de qué está constituida la materia.

La _____ estudia los cambios que transforman la materia en una materia diferente.

La _____ estudia los cambios que no transforman la materia en una materia distinta.

2. Indica cuáles de los siguientes fenómenos son cambios físicos o cambios químicos:

a) Triturar un alimento.

Físico

Químico

b) Transformar leche en yogurt.

Físico

Químico

c) Quemar leña.

Físico

Químico

d) Cuando un coche se mueve de Pilas a Villamanrique.

Físico

Químico

3. Une cada definición con el tipo de propiedad a que se refiere:

a) Describen las propiedades de los objetos con palabras.

1. Cuantitativa

b) Depende de la medida del objeto.

2. Característica

c) Está presente en cualquier materia, no la identifica.

3. Cualitativa

d) No depende de la medida del objeto.

4. Intensiva

e) Tienen un valor característico en cada materia, lo que permite identificarla.

5. Extensiva

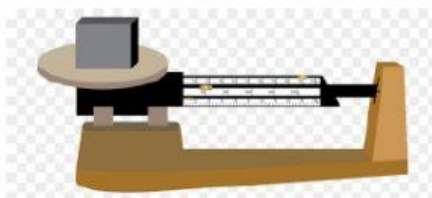
f) Describe las propiedades de los objetos con un número y una unidad

6. Generales

4. Relaciona las magnitudes con las unidades que sirven para medirlas:

- | | |
|----------------|--|
| a) Tiempo | 1. Litro (L) |
| b) Masa | 2. Gramos por litro (g/L) |
| c) Velocidad | 3. Grado centígrado ($^{\circ}\text{C}$) |
| d) Temperatura | 4. Segundo (s) |
| e) Capacidad | 5. Metro (m) |
| f) Longitud | 6. Metros cuadrados (m^2) |
| g) Superficie | 7. Metro por segundo (m/s) |
| h) Volumen | 8. Gramo (g) |
| i) Densidad | 9. Decímetros cúbicos (dm^3) |

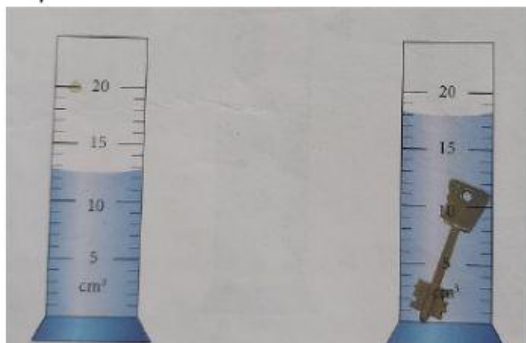
5. Te presento unos instrumentos de medida de masa. Escribe su nombre debajo.



--	--	--

6. En la figura está representada una probeta con un líquido antes y después de introducir una llave dentro de ella. ¿Cuál es el volumen de la llave? _____

Explica cómo obtuviste el resultado.



7. Tenemos dos cubos de idénticas dimensiones, pero uno es de madera y el otro es de hierro. ¿Cuál de los dos pesará más?

a) El cubo de madera.

b) Los dos iguales.

c) El cubo de hierro.

8. Completa la siguiente tabla, da el resultado con dos cifras decimales:

	Masa (g)	Volumen (mL)	Densidad (g/mL)
Leche		4,85	1,04
Aceite	5,36		0,92
Agua	3,52	3,51	