

Nombre y apellidos:

Curso: 5º.....

CIENCIAS NATURALES: UNIDAD 4

Fecha:

1.- Relaciona mediante flechas

Es la cantidad de materia que tiene ☐

☐ Masa de un cuerpo

Se calcula dividiendo la cantidad de materia que tiene entre el espacio que ocupa. ☐

☐ Volumen de un cuerpo

El espacio que ocupa ☐

☐ Densidad de un cuerpo

2.- Indica si las siguientes propiedades son propiedades generales o propiedades características (o específicas).

Pon una **G** en las propiedades generales

Pon una **E** en las específicas

Color ☐

Volumen ☐

Densidad ☐

Masa ☐

Sabor ☐

Dureza ☐

3.- ¿Qué tipo de propiedades son la masa y el volumen?

☐ Generales

☐ Características

☐ Variables

4.- ¿Qué es la masa de un cuerpo y en qué unidades se mide?

☐ a) Es la cantidad de materia y se mide en Kilogramos o en gramos.

☐ b) Es el espacio que ocupa y se mide en centímetros cúbicos o litros.

☐ c) Es la cantidad de materia y se mide en centímetros cúbicos o litros.

5.- Para medir el volumen se utilizan....

☐

a) Probetas

☐

b) Balanzas

☐

c) Básculas

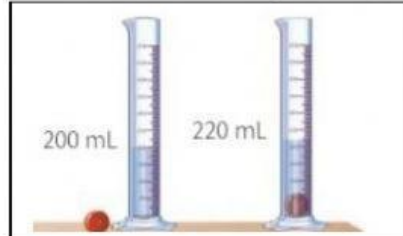
6.- Completa el texto con las siguientes palabras. Ten en cuenta que puedes repetirlas:

Sólido – líquido – gas – fijo – variable

El aire tiene forma _____ y volumen _____ porque es un _____. El agua del mar tiene forma _____ y volumen _____ porque es un _____. Una roca tiene forma _____ y volumen _____ porque es un _____.

7.- Explica cómo puedes hallar el volumen de un sólido irregular, por ejemplo un tornillo con una tuerca.

Puedes basarte en la siguiente imagen:



8.- ¿Cómo se obtiene la densidad de un cuerpo y en qué se mide?

☐

a) Dividiendo la masa entre el volumen y se mide en g/cm^3

☐

b) Multiplicando la masa por el volumen y se mide en cm^3

☐

c) Dividiendo el volumen entre la masa y se mide en cm^3/g

9.- Observa la imagen y elige las respuestas correctas.



a) ¿Cuál es el volumen de esa sustancia?

☐ 1 litro. ☐ 1 kilogramo. ☐ 1 mililitro.

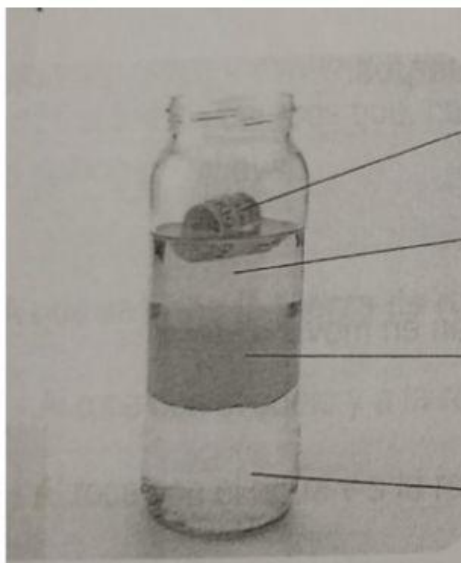
b) ¿Cuál es su masa?

☐ 1 litro. ☐ 1 kilogramo. ☐ 1 mililitro.

c) ¿Cuál es su densidad?

☐ $1 \text{ cm}^3/\text{g}$ ☐ 1 g/L ☐ 1 g/cm^3

10.- Observa la imagen y coloca los textos en su lugar, sabiendo que cada una de las capas representa un líquido distinto:



Four empty boxes for labeling the layers from top to bottom:

Options for labeling (from top to bottom):

$0,24 \text{ g/cm}^3$

1 g/cm^3

$0,8 \text{ g/cm}^3$

$0,9 \text{ g/cm}^3$