EXPLICA FENÓMENOS

1. Cuando se hacer referencia a propiedades como el olor, el color y el sabor, los cuales se perciben con los órganos de los sentidos, se reconocen las propiedades organolépticas de las sustancias. **ANALIZA** la siguiente situación: Si una persona no pudiera distinguir las propiedades organolépticas de los alimentos que consume, ¿cómo se afectaría?

2. La densidad del hielo es 0.97 g/ml y la del agua en estado líquido es 0.99 g/ml
CONSULTA Y RESPONDE, ¿qué ventajas tiene que la densidad del hielo sea menor que la del agua para la vida del planeta?

3. La **glucosa** es el compuesto orgánico mas abundante de la naturaleza y es una forma de azúcar que se encuentra, por ejemplo en las frutas. Con base en las siguientes propiedades de la glucosa. **EXPLICA** cuáles de las siguientes son físicas y cuales son químicas.

a. Masa 180 gramos: _____
b. Punto de fusión: _____
c. Densidad 1,54 gramos por centimetro cúbico: ___
d. Sabor dulce: _____
e. Color blanco cristalino: _____
f. Al someterla al calor se carameliza: _____

COMUNICA

4. **DETERMINA** si las siguientes afirmaciones son falsas **(F)** ó verdaderas **(V)**. **ARGUMENTA** tu elección en cada caso.

AFIRMACION	F/V
El aire y los demás gases no ocupan lugar y no tienen masa	
El volumen de un sólido irregular se obtiene sumergiéndolo en un líquido y midiendo el volumen desplazado.	
La cantidad de materia de un cuerpo se puede determinar por la masa	
La densidad es la relación entre el volumen y la masa del cuerpo	
Los objetos más pesados, cuando son sumergidos en agua, desalojan mayor cantidad de esta que los objetos más ligeros	
El calor hace que la temperatura de la materia solida suba hasta el momento que se produce el cambio de líquido a sólido.	
La densidad de las sustancias es propia para cada una de ellas	
El punto de ebullición del agua siempre es 100°C	

5. ¿Cómo resolverías el problema del cálculo del volumen de un sólido irregular que fuese soluble en agua?.

USA EL CONOCIMIENTO CIENTIFICO

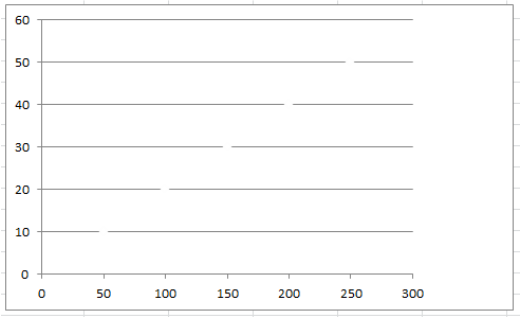
6. **DETERMINA** cuál de las siguientes sustancias presenta mayor masa: cierto volumen de arena o el mismo volumen de agua.
   REALIZA un diseño experimental para comprobar tu hipótesis.
   CALCULA la densidad de cada sustancia.
   ¿Cuáles de estas propiedades son especificas y cuáles son generales?

7. **ELABORA** un informe en el que muestre el procedimiento realizado en el punto anterior, los resultados que obtuviste y las conclusiones acerca de lo que aprendiste

8. **RECUERDA** que la densidad es una propiedad física que se define como la masa existente en un volumen determinado y se calcula mediante la expresión matemática: D = m/v.
   a. Según esta definición, calcula la densidad de los valores que aparecen en la tabla.

#	Masa	Volumen	Densidad
1	50	10	
2	100	20	
3	150	30	
4	200	40	
5	250	50	

   b. Dibuja la gráfica masa Vs volumen



   c. ¿Qué conclusión obtienes de la relación que existe entre la masa y el volumen