



**COLEGIO TONALLI**  
**Guía para TERCER EXAMEN BIMESTRAL**  
**FÍSICA 8°**

**NOMBRE** \_\_\_\_\_ **FECHA** \_\_\_\_\_ **N°LISTA** \_\_\_\_\_

**Lee cuidadosamente los reactivos para contestar adecuadamente**

**I.-Encuentra la palabra que complementa correctamente la definición**

- 1.-Se considera fluido al estado \_\_\_\_\_ y \_\_\_\_\_
- 2.-Una sustancia en el estado \_\_\_\_\_ adopta la forma del recipiente que lo contiene.
- 3.-En el estado \_\_\_\_\_ las partículas se encuentran muy alejadas unas de otras y se mueven constantemente
- 4.-El \_\_\_\_\_ es el espacio que ocupa un cuerpo
- 5.-La \_\_\_\_\_ es la relación entre masa y volumen de una sustancia
- 6.-La presión es la \_\_\_\_\_ ejercida por unidad de área.
- 7.-A \_\_\_\_\_ área, menor presión
- 8.- La presión atmosférica es \_\_\_\_\_
- 9.-En la Ciudad de México los componentes del aire se encuentran en \_\_\_\_\_ cantidad y por lo mismo ejercen menor presión \_\_\_\_\_ que el aire a nivel del mar
- 10.-Todo aquello que ocupa un lugar en el espacio se le conoce como \_\_\_\_\_

**II.-Resuelve el siguiente problema**

- 11.-Cuál es la densidad de un material que contiene un volumen de  $10 \text{ m}^3$  y una masa de  $9000 \text{ Kg}$ ?
- 12.-Calcula el volumen de un bloque de cobre que tiene  $8 \text{ Kg}$  de masa si la densidad del cobre es de  $8.4 \text{ g/cm}^3$
- 13.-¿Cuál será la masa de un corcho que tiene  $90 \text{ cm}^3$  de volumen? Si la densidad del corcho es de  $250 \text{ Kg/m}^3$
- 14.-Convierte  $25 \text{ }^\circ\text{F}$  en  $^\circ\text{C}$
- 15.-Convierte  $12 \text{ }^\circ\text{C}$  en  $^\circ\text{F}$
- 16.-Convierte  $465 \text{ K}$  a  $^\circ\text{F}$
- 17.- Calcula la presión ejercida por el tacón de una dama que pesa  $500 \text{ N}$  sobre la superficie de  $25 \text{ cm}^2$
- 18.-Calcula la fuerza que debe ejercer un hombre sobre el pedal de una prensa hidráulica para cargar un auto de  $800 \text{ kg}$  sobre una superficie de  $80 \text{ cm}^2$ , si el pedal mide  $4 \text{ cm}^2$

**III.-Dibuja.**

- 19-Haz un esquema en el que representes los cambios de estado de agregación.

**IV.-Contesta:**

- 20.-La materia que tiene volumen y forma definidos la podemos considerar
- 21.-El dióxido de carbono a temperatura ambiente es un ejemplo de :

- 22.-La cantidad de materia que tiene un cuerpo es:

22.-La representación de la realidad para plantear un problema se le conoce **como**:

23.-Cuando dividimos la masa de un cuerpo entre el volumen que ocupa, estamos hablando de:

24.-Durante mucho tiempo se le consideró la unidad fundamental de la materia:

25.-Al movimiento browniano lo podemos definir como:

26.-Si una muestra de partículas analizadas tiene las siguientes características: Mantienen una forma, ocupan un volumen definido y su estructura presenta redes.

**V.-Contesta brevemente con una explicación**

27.-¿Cómo son los líquidos de acuerdo a la teoría cinético molecular.

28.-¿Quién propuso la teoría moderna que explica el movimiento de las partículas y como la podrías explicar?

29.-¿Por qué el mercurio no moja las manos y el agua, sí?

30.-Explica la diferencia entre calor y temperatura

31.-Explica la diferencia entre un sólido cristalino y un sólido amorfo.

32.-Explica qué es la fuerza de cohesión

33.-¿Qué son las fuerzas de adhesión?

**VI.-Relaciona las columnas para encontrar la respuesta correcta**

A.-Paso del estado sólido al gaseoso	( )	temperatura
B.-Demostró que la presión en los líquidos se transmite con igual intensidad a todos los puntos del líquido y a las paredes del recipiente que lo contiene	( )	sublimación
C.-Escala absoluta de temperatura	( )	Calor específico
D.-Cantidad de calor necesaria para que una sustancia cualquiera aumente un grado un gramo de su masa	( )	Pascal
E.-Aumenta cuando las moléculas de un gas se mueven más rápido	( )	fusión
F.-Paso del estado sólido al líquido	( )	Kelvin
G.-Medida de la energía cinética de las partículas de un cuerpo	( )	calor
H.-Tipo de energía que se pone de manifiesto cuando dos cuerpos a diferente temperatura entran en contacto	( )	presión