



COMPLETA LOS ENUNCIADOS

LA MATERIA ES TODO AQUELLO QUE TIENE MASA Y OCUPA UN

LAS CARACTERÍSTICAS DE LA MATERIA PUEDEN SER

Y

COLOCA DONDE CORRESPONDA:

CUALITATIVAS

SENTIDOS

CUALITATIVAS

MASA

ESPECÍFICAS

CUANTITATIVAS

ESPECÍFICAS

IDENTIFICAR

COMUNES

VALORACIONES

MEDIR

CUALITATIVAS

GENERALES

VOLUMEN

ORGANOLÉPTICAS

SENTIDOS

FÍSICAS

CUALITATIVA

➤ LAS CARÁCTERÍSTICAS SON AQUELLAS QUE SE PERCIBEN POR LOS

➤ LAS CARACTERÍSTICAS TAMBIEN SE LLAMAN CARACTERÍSTICAS

➤ LAS CARACTERÍSTICAS SE EMPLEAN PARA DIFERENCIAR SUSTANCIAS QUÍMICAS, ALIMENTOS Y BEBIDAS PERO NO SON MAGNITUDES .

➤ LAS CARACTERÍSTICAS SON SIMPLEMENTE

COMO EL COLOR, OLOR, SABOR, ETC. BASADAS EN LOS

➤ LAS PROPIEDADES DE LA MATERIA PUEDEN SER O ESPECÍFICAS



➤ LAS PROPIEDADES GENERALES SON

A TODOS LOS

MATERIALES Y NOS PERMITEN

Y COMPARAR LA MATERIA, PERO NO IDENTIFICARLA.

➤ DOS EJEMPLOS DE PROPIEDADES GENERALES SON EL

Y LA

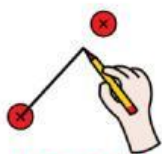
➤ LAS PROPIEDADES

DE LA MATERIA NOS PERMITEN

DE QUE SUSTANCIA SE TRATA.

➤ EJEMPLOS DE PROPIEDADES

SERÍAN LA DENSIDAD, SOLUBILIDAD, TEMPERATURA DE FUSIÓN, TEMPERATURA DE EBULLICIÓN...



UNE CON FLECHAS

DENSIDAD

Capacidad de un material para transferir energía térmica en forma de calor.

PUNTO DE FUSIÓN

Temperatura a la que un sólido se funde a la presión atmosférica.

PUNTO DE EBULLICIÓN

Temperatura a la que un líquido hierve a presión atmosférica.

SOLUBILIDAD

Cantidad de masa de un cuerpo o sustancia que hay en un determinado volumen.

DUREZA

Cantidad de sustancia que puede disolverse en un disolvente a una temperatura determinada

CONDUCTIVIDAD ELÉCTRICA

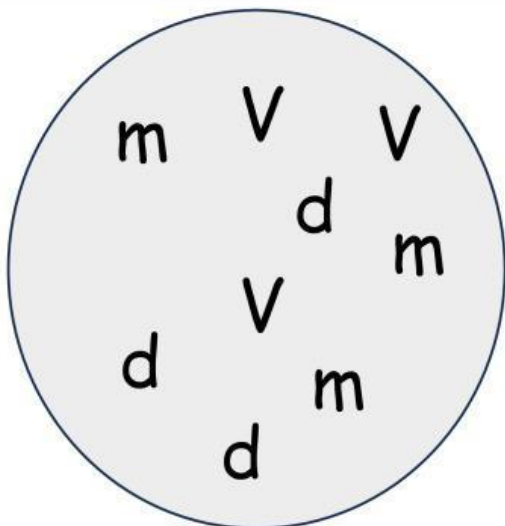
Resistencia de un material a ser rayado o punzado.

CONDUCTIVIDAD TÉRMICA

Capacidad de un material de conducir la electricidad.



Rellena con las fórmulas de la
densidad (d), **masa** (m) y **volumen** (V)



$$\square = \frac{\square}{\square}$$

$$\square = \square \cdot \square$$

$$\square = \frac{\square}{\square}$$

- LA **TEORÍA CINÉTICO CORPUSCULAR** DICE QUE LA MATERIA ESTÁ FORMADA POR PEQUEÑAS PARTÍCULAS NO VISIBLES A SIMPLE VISTA (MICROSCÓPICAS) QUE ESTÁN SEPARADAS POR UN ESPACIO VACÍO, ES DECIR LA MATERIA NO ES CONTINUA.
- LAS PARTÍCULAS SE MANTIENEN UNIDAD POR FUERZAS DE ATRACCIÓN, CUANTO MÁS CERCA SE ENCUENTREN LAS PARTÍCULAS MÁS INTENSA SERÁ ESA ATRACCIÓN.
- LAS PARTÍCULAS ESTÁN SIEMPRE EN MOVIMIENTO.
- EN LOS SÓLIDOS ESTÁN VIBRANDO SOBRE UNA POSICIÓN FIJA
- EN LOS LÍQUIDOS Y GASES DESPLAZÁNDOSE UNAS SOBRE OTRAS.
- A MAYOR TEMPERATURA MÁS SE MOVERÁN LAS PARTÍCULAS Y MENOS A MENOR VELOCIDAD.

CONTESTA VERDADERO(V) O FALSO(F) (según la teoría cinético-
corpuscular)



LA MATERIA ESTÁ FORMADA POR PEQUEÑAS PARTÍCULAS NO VISIBLES A SIMPLE VISTA (MICROSCÓPICAS)	
LA MATERIA ES CONTINUA	
LAS PARTÍCULAS QUE FORMAN LA MATERIA SE PUEDEN VER A SIMPLE VISTA	
LAS PARTÍCULAS QUE FORMAN LA MATERIA QUE ESTÁN SEPARADAS POR UN ESPACIO VACÍO	
LAS PARTÍCULAS SE MANTIENEN UNIDAD POR FUERZAS DE ATRACCIÓN	
CUANTO MÁS LEJOS SE ENCUENTREN LAS PARTÍCULAS MÁS INTENSA SERÁ ESA ATRACCIÓN.	
CUANTO MÁS CERCA SE ENCUENTREN LAS PARTÍCULAS MÁS INTENSA SERÁ ESA ATRACCIÓN.	
LAS PARTÍCULAS NO ESTÁN SIEMPRE EN MOVIMIENTO	
LAS PARTÍCULAS ESTÁN SIEMPRE EN MOVIMIENTO	
EN LOS SÓLIDOS LAS PARTÍCULAS ESTÁN DESPLAZÁNDOSE UNAS SOBRE OTRAS.	
EN LOS SÓLIDOS, LAS PARTÍCULAS ESTAN VIBRANDO SOBRE UNA POSICIÓN FIJA	
EN LOS LÍQUIDOS Y GASES, LAS PARTÍCULAS ESTÁN DESPLAZÁNDOSE UNAS SOBRE OTRAS.	
EN LOS LÍQUIDOS, LAS PARTÍCULAS ESTAN VIBRANDO SOBRE UNA POSICIÓN FIJA.	
A MAYOR TEMPERATURA MÁS SE MOVERAN LAS PARTÍCULAS Y MENOS A MENOR TEMPERATURA.	
A MENOR TEMPERATURA MENOS SE MOVERAN LAS PARTÍCULAS Y MÁS A MAYOR TEMPERATURA.	

COMPLETA LA DOS TABLA SELECCIONANDO LA OPCIÓN CORRECTA EN LOS DESPLEGABLES.

ESTADOS FÍSICOS	GASES	LÍQUIDOS	SÓLIDOS
FORMA			
FLUIDEZ			
VOLUMEN			



ESTADOS FÍSICOS	GASES	LÍQUIDOS	SÓLIDOS
DENSIDAD			
FUERZAS			
PROXIMIDAD			
MOVIMIENTO			

COMPLETA LA FRASE.

EN LAS TABLAS QUE HAS RELLENADO SE RECOGEN LAS CARACTERÍSTICAS DE LOS
EN LOS QUE SE PUEDE ENCONTRAR LA