

Propiedades generales
y específicas de la
Materia.

Transcribo en el cuaderno:

Para describir o clasificar los objetos
o las Sustancias Se usan unas caracte-
rísticas llamadas: Propiedades de la materia.

Algunas de las propiedades físicas de la
materia Son: El tamaño, el Color, el
Peso, la Dureza, el olor y el Sabor.

Además de propiedades físicas Como el
Color, el Sabor, la textura y el Peso,
entre otras, la materia tiene otras
Propiedades que nos permite observar
arla.

Una de estas propiedades en la materia que se encuentra en estado líquido es la temperatura a la cual hierve. Esta propiedad es específica por cada líquido y se conoce como punto de ebullición.

Actividad

1. Busca alimentos en tu casa los alimentos que se relacionan en el cuadro y completa la información.

ALIMENTO	Propiedades			Estado de la materia
	Color	Sabor	Dureza	
AZÚCAR	Bianca	Dulce	Suave ^{Baja}	Sólido
Sal	Bianca	Salado	^{Baja} Suave	Sólido
Jugo de limón	verde	amargo	Bianca	Líquido
Paneta	Cafe marrón	Dulce	mediana	Sólido

En Contexto las Seguentes Preguntas en
tu Cuaderno de Creencias

- ¿En que propiedad Son Simbros
el azucar y la Sal?

- ¿En que Son diferentes?

R1= En Color, la dureza y el estado
de la materia.

Son diferentes un el Sabor.

- En que propiedades Son Simbros la
Pocla y el azucar.

- En que Se diferencian.

R1= En el Sabor y el estado de
la materia.

- Se diferencian en el color y la

Dureza.

3. Considerar que es: dureza.

- Conductividad
- Elasticidad
- Solubilidad.
- Reactividad
- Combustion
- Oxidación
- Descomposición térmica.

DUREZA.

La dureza es la oposición que ofrecen los materiales a alteraciones físicas como la penetración, la ~~abrazión~~ abrasión y el rayado.

CONDUCTIVIDAD.

La conductividad es la capacidad de un material o sustancia de conducir o transmitir energía, ya sea eléctrica o térmica.

ELASTICIDAD.

La elasticidad es la cualidad de cualquier objeto de recuperar su forma anterior luego de ser deformado ejerciendo fuerza.

En física elasticidad se refiere a la propiedad mecánica de un cuerpo para revertir su deformación o volver a su forma original.

SOLUBILIDAD.

Es la máxima Cantidad de una Sustancia (solute) que se puede disolver en una cantidad determinada de disolvente a una determinada temperatura.

REACTIVIDAD.

Propiedad de reaccionar, químicamente o en cualquier otro sentido. Puede definirse también como el estímulo sensorial o inusual interés en aspectos del entorno, como lo puede ser la indiferencia al calor o frío así como por respuestas adversas a sonidos o texturas específicas, también tener un sentido del dolor o del tacto exacerbado.

COMBUSTIÓN

Significa acción y efecto de quemar o arder por completo una determinada materia.

OXIDACIÓN.

Es un fenómeno en el cual un elemento o compuesto se une con el ~~oxígeno~~ oxígeno, aunque rigurosamente hablando la oxidación se refiere al proceso químico que implica la pérdida de electrones por parte de una molécula, átomo o ion. Cuando esto ocurre, decimos que la sustancia ha aumentado su estado de oxidación.

DESCOMPOSICION

TERMICA.

La descomposicion termica es un metodo utilizado para transformar unas sustancias con distintas propiedades o temperaturas de fusion muy altas.