



Nombre

Fecha

Guía n°2 semana 23/27 marzo

**Unidad 1:** ¿Todo es materia?

**Objetivo:** Conocer concepto materia, sus características y estados.

**Habilidad:** Conocer

**La materia, comparando masa y volumen**

Observa las fotografías: ¿has levantado o cargado alguna vez una esfera de acero?, ¿piensas que es igual que tomar una pelota de plumavit®, ¿por qué? ¿Cómo es el volumen de la esfera de acero en comparación con la de plumavit®?



Hay objetos o cuerpos que cuesta más sostenerlos o cargarlos. Por ejemplo, cuesta más trabajo levantar una esfera de acero que una de plumavit®, ya que la de acero tiene más materia, es decir, su masa es mayor que la de plumavit®; sin embargo, el volumen es el mismo, es decir, el lugar que ocupan ambas esferas en el espacio es igual. Es importante tener en cuenta que un cuerpo que tiene un mayor volumen no necesariamente tiene una mayor masa, pues dependerá del material del que está hecho.

Actividad

Seleccionen cinco conceptos y completen el siguiente esquema

Alegría -Tristeza – Auto – Rabia – Lupa – Aire – Humo – Leche – Felicidad – Globo - Libro Furioso – Bus – Miedo – Pelota

Concepto Seleccionado	Dibujo, si es que se puede dibujar	Completa sí o no			
		Ocupa espacio	Tiene Forma	Es un objeto	Se puede tocar o sentir




### La materia, comparo propiedades de los estados de la materia

La materia puede encontrarse, generalmente, en tres estados físicos: sólido, líquido y gaseoso, aunque la mayor parte de los objetos que usas están fabricados con materiales sólidos, como la madera, el vidrio y los plásticos.

Dadas las condiciones existentes en la superficie terrestre, solo algunas sustancias pueden hallarse de modo natural en los tres estados, tal es el caso del agua.

La materia está formada por pequeñas partículas, unidas entre sí por fuerzas de atracción y en constante movimiento. En cada uno de los estados de la materia, la unión y el movimiento de las partículas son diferentes tal como se explica a continuación.

<b>Sólido</b>	<b>Líquido</b>	<b>Gaseoso</b>
Sus <b>partículas</b> están <b>ordenadas</b> y la distancia que las separa es muy pequeña. Vibran en sus posiciones fijas, pero no se desplazan.	Sus <b>partículas</b> están <b>desordenadas</b> y la distancia que las separa es mayor que en los sólidos. Vibran y se pueden desplazar.	Sus <b>partículas</b> están mucho <b>más desordenadas y separadas</b> que en los líquidos. Vibran y se desplazan libremente ocupando todo el espacio disponible.



A partir de lo anterior compara las características de los estados de la materia completando la siguiente tabla.

Estados de la materia	¿Qué tienen en común?	¿En qué se diferencian?
Sólido y líquido		
Líquido y gaseoso		
Sólido y gaseoso		

**IMPORTANTE: RECUERDA QUE TODAS LAS GUIAS NO REQUIERES IMPRIMIRLAS, BASTA QUE TRABAJES EN TU CUADERNO EL DESARROLLO DE LAS ACTIVIDADES. TODAS LAS GUÍAS SERÁN PARTE DE LA EVALUACIÓN DE PROCESO. ¡UN ABRAZO PARA TODOS Y TODAS!**