

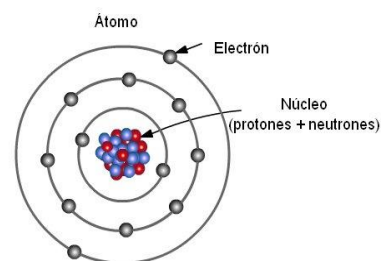
	GIMNASIO SABIO CALDAS (IED) Nuestra escuela: una opción para la vida PLAN ESCOLAR NO PRESENCIAL	Código	PENP - 01
		Versión	001
		Fecha	18/03/2020
		Proceso	Gestión Académica

DOCENTE	Alba Venegas Guerrero	GRADO	Séptimo
ASIGNATURA	Química		
Correo electrónico de contacto	alba.venegas@sabiocaldas.edu.co		
Fecha de envío	08/02/21	Fecha de entrega	12/02/2021
Tiempo de ejecución de la actividad	Tres horas		
TEMA	Ideas previas		

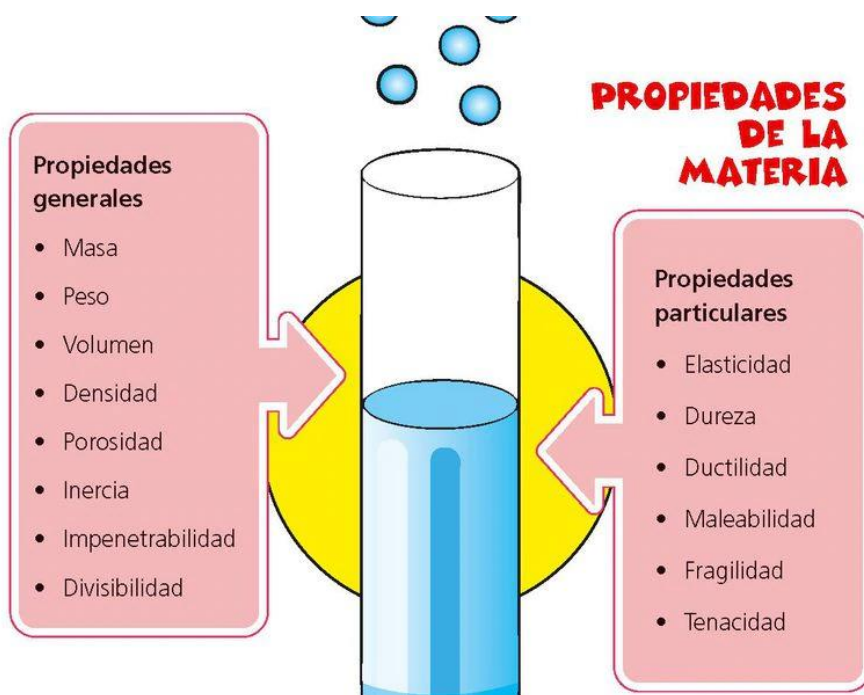
Contextualización

El Átomo y las propiedades de la Materia

El átomo es la unidad más pequeña de un elemento químico que mantiene su identidad o sus propiedades, y que no es posible dividir mediante procesos químicos. Su denso núcleo representa el 99.9% de la masa del átomo, y está compuesto de bariones llamados protones y neutrones, rodeados por una nube de electrones.



Los cuerpos que nos rodean: muebles, utensilios, herramientas, los alimentos y bebidas que consumimos, así como todos los seres vivos tienen algo en común: están formados por materia. A pesar de que los cuerpos que nos rodean están constituidos por materia, por medio de la observación es posible notar que éstos tienen características muy diferentes. La materia presenta distintas clases de propiedades, algunas comunes a todos los cuerpos y otras propiedades solo están presentes en algunos:



Descripción de la actividad sugerida

1. Responder (F) o (V) según corresponda:

- a.** Todo lo que nos rodea está formado por materia ____
- b.** Las propiedades generales de la materia son la masa y la flexibilidad. ____
- c.** Para medir la masa utilizamos balanzas y básculas. ____
- d.** Si un material es rígido significa que puede doblarse con facilidad. ____
- e.** Cada tipo de materia presenta unas propiedades específicas que le hacen diferente al resto. ____

2. De los siguientes objetos indicar la propiedad específica:

La goma es:



El vaso de cristal es:



La madera es:



La cazuela de metal es:



La cesta es:



3. Con ayuda de la tabla periódica completa la siguiente tabla:

Nombre	Símbolo	Número Atómico	Masa Atómica
Circonio			
	Pt		
Hierro			
	U		
Plutonio			
	Pd		
Plata			
	Hg		
Oro			
	Zn		
Cobalto			
	Ir		
Wolframio			
	V		
Manganeso			
	Cr		
Molibdeno			
	Nb		
Iridio			
	Cu		
Cadmio			
	Th		

Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)

<https://www.abc.com.py/edicion-impres/suplementos/escolar/la-materia-propiedades-1461916.html>

Criterios de Evaluación

LA GUÍA DEBE DESARROLLARSE DURANTE LAS CLASES VIRTUALES DE CIENCIAS NATURALES.