



Guía de actividades N° 1: “ MATERIA Y SUS PROPIEDADES”

- 1) Indiquen si las siguientes afirmaciones son correctas (C) o incorrectas (I). Después, escriban correctamente las que consideraron incorrectas
 - a) El punto de ebullición de una sustancia es constante.
 - b) El agua hierve en la hornalla de la cocina a menor temperatura que en el laboratorio.
- 2) Imaginen que en el laboratorio hay siete frascos que contiene azúcar, aceite, sal, alcohol, agua, un filamento de cobre y un filamento de oro.
 - a) ¿Cómo distinguirían el agua del aceite y del alcohol sin probarlos? ¿qué tipo de propiedades están utilizando para identificarlos?
 - b) ¿cómo distinguirían el azúcar de la sal?
 - c) ¿Cómo distinguirían el cobre del oro?
- 3) Respondan y justifiquen
 - A) ¿Qué propiedad del hierro permite fabricar vigas para construcción de edificios?
 - B) ¿Por qué propiedad se utiliza el cobre para fabricar cables?
 - C) ¿Qué propiedad del zinc lo hace útil para realizar techos?
- 4) Unan con flechas los términos que se corresponden:

• Se quiebra	• Elástico
• Se raya	• Frágil
• Se quiebra	• Duro
• Puede hacerse láminas	• Dúctil
• Puede hilarse	• Maleable
- 5) Elaboren una oración con cada grupo de palabras:
 - a) Elasticidad, rigidez, hierro.
 - b) Duro, frágil, material.
- 6) Ordenen los siguientes objetos según el grado de dureza de su componente (de mayor a menor)
 - A) Incrustación de topacio
 - B) Talco
 - C) Piedra de cuarzo
 - D) Cortavidrio diamante
- 7) Completen las siguientes oraciones

El oro es un metal muy _____; por eso, con este material se fabrican cadenas. El acero posee la misma propiedad y además es _____, y con él se fabrican láminas. Ninguno de ellos es tan _____ como el diamante, que puede rayar a todos los materiales.
- 8) Expliquen por qué son incorrectas las siguientes oraciones:
 - A) El cartón de la caja es duro porque es difícil doblarlo
 - B) Se pueden hacer hilos de plata porque esta es maleable.
- 9) Expresa en unidades del SI las siguientes medidas:

a) 1,20 kg a g	b) 5 kg/m ³ a g/cm ³	c) 100 cm ³ a 1 m ³
----------------	--	---
- 10) Calculen la densidad de una salsa de tomates que pesa 400 g y tiene un volumen de 250 cm³. Apliquen los procedimientos utilizados para el cálculo de densidad (pag. 27 del libro).