

	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	Deissy Jaramillo		GRADO	Séptimo
ASIGNATURA	Ciencias Naturales - Química			
Correo electrónico de contacto	deissy.jaramillo@sabiocaldas.edu.co			
Fecha de envío	13/04/20	Fecha de entrega	17/04/20	
Tiempo de ejecución de la actividad	Dos horas			
TEMA	Átomo: generalidades			

Contextualización

Durante las semanas anteriores, las temáticas abordadas fueron modelos atómicos, estructura atómica, número atómico, número másico, partículas subatómicas, grupos y periodos. Mediante el presente taller se espera que el estudiante aplique lo aprendido utilizando la información y las actividades de las guías realizadas anteriormente.

Descripción de la actividad sugerida

1. Lea el siguiente texto de manera atenta y subraye las ideas que le permitan identificar las propiedades macroscópicas y microscópicas de la materia:

Macroscópico y microscópico

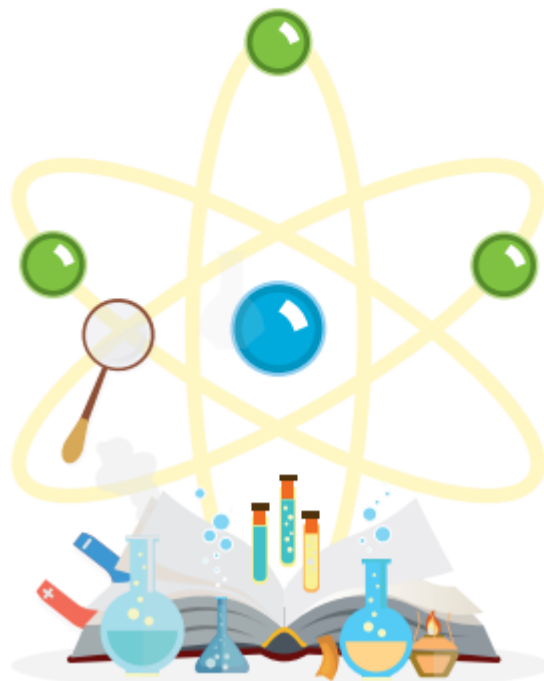
Hemos establecido que la química estudia las propiedades de la materia o los materiales. Los materiales exhiben una amplia variedad de propiedades, dentro de las que podemos nombrar las diferentes texturas, colores, tamaños, reactividades, entre otras muchas que caracterizan y diferencian todo cuanto existe en el universo.

Esta variedad de propiedades que podemos estudiar a través de nuestros sentidos, corresponde a las propiedades **macroscópicas**. La química busca entender y explicar estas propiedades a partir de la estructura y las propiedades **microscópicas**, es decir, a nivel de los átomos y las moléculas.

La diversidad del comportamiento químico es el resultado de la existencia de unos cuantos cientos de átomos, organizados en elementos. En cierto sentido, los átomos son como las 27 letras del alfabeto, que se unen en diferentes combinaciones para formar la infinita cantidad de palabras de nuestro idioma.

Así entonces, toda la materia está formada por **átomos**. Estos son la unidad básica y estructural y están conformados por partículas más pequeñas que, gracias a su configuración y energía, se mantienen unidas logrando dar paso a estos agregados estables, que terminan siendo los componentes de todo.

Tomado y editado de: Brown, Theodore L. y cols. (2009).
Química, la ciencia central. México: Pearson.



2. Mediante un dibujo, represente gráficamente la estructura macroscópica y microscópica de un objeto.

Estructura macroscópica	Estructura microscópica

3. Como sabe, todo lo que conocemos está compuesto por átomos (de diferente configuración). Los átomos a su vez, están formados por dos grandes partes: la corteza y el núcleo. Dibuje un átomo indicando sus partes (incluya las partículas subatómicas p^+ , N y e^-).

4. Elabore un glosario con 10 términos vistos durante las últimas clases y defínalos con sus propias palabras. Después escriba un párrafo en el que aparezcan todos los términos de forma coherente y cohesiva.

Webgrafía/material fotocopiado (Anexo)

Adaptado de:

http://aprende.colombiaaprende.edu.co/sites/default/files/naspublic/plan_choco/cien7_b4_s4_est.pdf

Los demás recursos aparecen en las guías de las anteriores semanas, sin embargo, el estudiante puede resolver la presente guía a partir del trabajo que ya realizó previamente.

Criterios de Evaluación

Desarrolle la totalidad de la actividad en una hoja tamaño carta. De ser posible envíe fotos de su trabajo al correo deissy.jaramillo@sabiocaldas.edu.co y en el asunto escriba sus nombres, apellidos y curso. De no ser posible, conserve su trabajo porque se revisará apenas sea posible.