

Fichas de repaso

Educación para Adultos

Semana del 20 al 24 de abril
Día 3



**GOBIERNO DE
MÉXICO**

EDUCACIÓN
SECRETARÍA DE EDUCACIÓN PÚBLICA

AEF **MÉXICO**
AUTORIDAD EDUCATIVA FEDERAL EN LA CIUDAD DE MÉXICO

Presentación

Para dar continuidad a la estrategia “Aprende en Casa” se han elaborado estos materiales que contienen actividades para que continúes con tus estudios.

Estas fichas tienen una estrecha relación con los materiales que se presentan en la plataforma “Aprende en Casa” por lo que se te indicará el video, actividad o lectura que realizarás para completar el trabajo indicado.

Tu maestro en línea

Durante toda esta contingencia contarás con el apoyo de profesores de la SEP dispuestos a resolver tus dudas.

Teléfono: **36 01 87 20** Horario de atención:
Lunes a Viernes
de 10:00 a las 18:00 hrs

Llama a tu maestro

tumaestroenlinea@nube.sep.gob.mx





Ficha 1. Cuidado de la salud

Propiedades e interacciones



Aprendizaje

- Interpreta la temperatura y el equilibrio térmico con base en el modelo de partículas.
- Deduce métodos para separar mezclas con base en las propiedades físicas de algunas sustancias.
- Describe la generación y diversidad para interpretar el comportamiento de las ondas electromagnéticas, como resultado de la interacción entre electricidad y magnetismo.



Anexo 1
Estados de la materia

Materiales

- Cuaderno de trabajo
- Hojas blancas
- Bolígrafo
- Lápiz
- Goma



A usar tu cuaderno

1. Escribe 3 ejemplos de sustancias de cada uno de los estados de la materia.

SÓLIDO	LÍQUIDO	GASEOSO

2. Con el texto antes revisado del anexo 1 realiza un mapa conceptual del tema.



A usar tu cuaderno

3. Relaciona cada estado de la materia con sus características.

a) Sólido	() Las fuerzas de cohesión entre sus partículas son muy fuertes
	() Adopta la forma del recipiente que lo contiene y presenta un volumen definido.
a) Líquido	() Posee forma definida
	() No tiene volumen definido
a) Gaseoso.	() La distancia entre sus partículas no es muy grande ni muy pequeña
	() Sus partículas tienen la mayor energía cinética de los tres estados



Ficha 1. Cuidado de la salud

Propiedades e interacciones



A usar tu cuaderno

4. Busca información sobre el tema “Ondas electromagnéticas” y responde las siguientes sentencias con FALSO o VERDADERO, según corresponda:

- a) Las ondas de luz se transmiten únicamente en el aire _____
- b) Las ondas de luz se transmiten únicamente en el agua _____
- c) Las ondas de luz se transmiten únicamente en el vacío _____
- d) Las ondas de luz se transmiten en el agua, el aire y el vacío _____



Evaluación

Incorpora en tu carpeta de experiencias la conclusión por escrito sobre las características de los estados de la materia, “Ondas electromagnéticas”, escribe tu nombre, grado escolar, fecha y el medio por el cual la realizaste.



Para aprender más

https://es.wikibooks.org/wiki/Qu%C3%ADmica/Estados_de_agregaci%C3%B3n

¿Necesitas ayuda?

Pide a un familiar leer juntos el anexo 1 Estados de la materia



A compartir en familia

Comparte con algún familiar la investigación del tema “Ondas electromagnéticas” y tu mapa conceptual del tema.

Anexo 1

Lee el siguiente texto.

Estados de la materia

Para cualquier sustancia o mezcla, modificando sus condiciones de temperatura o presión, pueden obtenerse distintos estados o fases, denominados estados de agregación de la materia, en relación con las fuerzas de unión de las partículas (moléculas, átomos o iones) que la constituyen.

Todos los estados de agregación poseen propiedades y características diferentes; los más conocidos y observables cotidianamente son cuatro, llamados fases: sólida, líquida, gaseosa y plasmática.

Sólido: Los objetos en estado sólido se presentan como cuerpos de forma definida; sus átomos a menudo se entrelazan formando estructuras estrechas definidas, lo que les confiere la capacidad de soportar fuerzas sin deformación aparente. Son calificados generalmente como duros, así como resistentes, y en ellos las fuerzas de atracción son mayores que las de repulsión. En los sólidos cristalinos, la presencia de espacios intermoleculares pequeños da paso a la intervención de las fuerzas de enlace, que ubican a las celdillas en formas geométricas. En los amorfos o vítreos, por el contrario, las partículas que los constituyen carecen de una estructura ordenada.

Las sustancias en estado sólido suelen presentar algunas de las siguientes características:

1. Cohesión elevada.
2. Tienen una forma definida y memoria de forma, presentando fuerzas elásticas restitutivas si se deforman fuera de su configuración original.
3. A efectos prácticos son incompresibles.
4. Resistencia a la fragmentación.
5. Fluidez muy baja o nula.
6. Algunos de ellos se subliman.

Líquido: Si se incrementa la temperatura de un sólido, este va perdiendo forma hasta desaparecer la estructura cristalina, alcanzando el estado líquido. Característica principal: la capacidad de fluir y adaptarse a la forma del recipiente que lo contiene. En este caso, aún existe cierta unión entre los átomos del cuerpo, aunque mucho menos intensa que en los sólidos.

Además de la anterior, el estado líquido presenta las siguientes características:

1. Cohesión menor.
2. Poseen movimiento de energía cinética.
3. Son fluidos, no poseen forma definida, ni memoria de forma por lo que toman la forma de la superficie o el recipiente que lo contiene.
4. En el frío se contrae (exceptuando el agua).
5. Posee fluidez a través de pequeños orificios.
6. Puede presentar difusión.
7. Son poco compresibles.

Gases: Se denomina gas al estado de agregación de la materia compuesto principalmente por moléculas no unidas, expandidas y con poca fuerza de atracción, lo que hace que los gases no tengan volumen y forma definida, y se expandan libremente hasta llenar el recipiente que los contiene. Su densidad es mucho menor que la de los líquidos y sólidos, y las fuerzas gravitatorias y de atracción entre sus moléculas resultan insignificantes.

El estado gaseoso presenta las siguientes características:

1. Cohesión casi nula.
2. No tienen forma definida.
3. Su volumen es variable.

Plasma: El plasma es un gas ionizado, es decir que los átomos que lo componen se han separado de algunos de sus electrones. De esta forma el plasma es un estado parecido al gas, pero compuesto por aniones y cationes (iones con carga negativa y positiva, respectivamente), separados entre sí y libres, por eso es un excelente conductor. Un ejemplo muy claro es el Sol.