

1 2 3 4 5 6 7

8 9 10 11 12 13 14 15

16 17 18 19 20



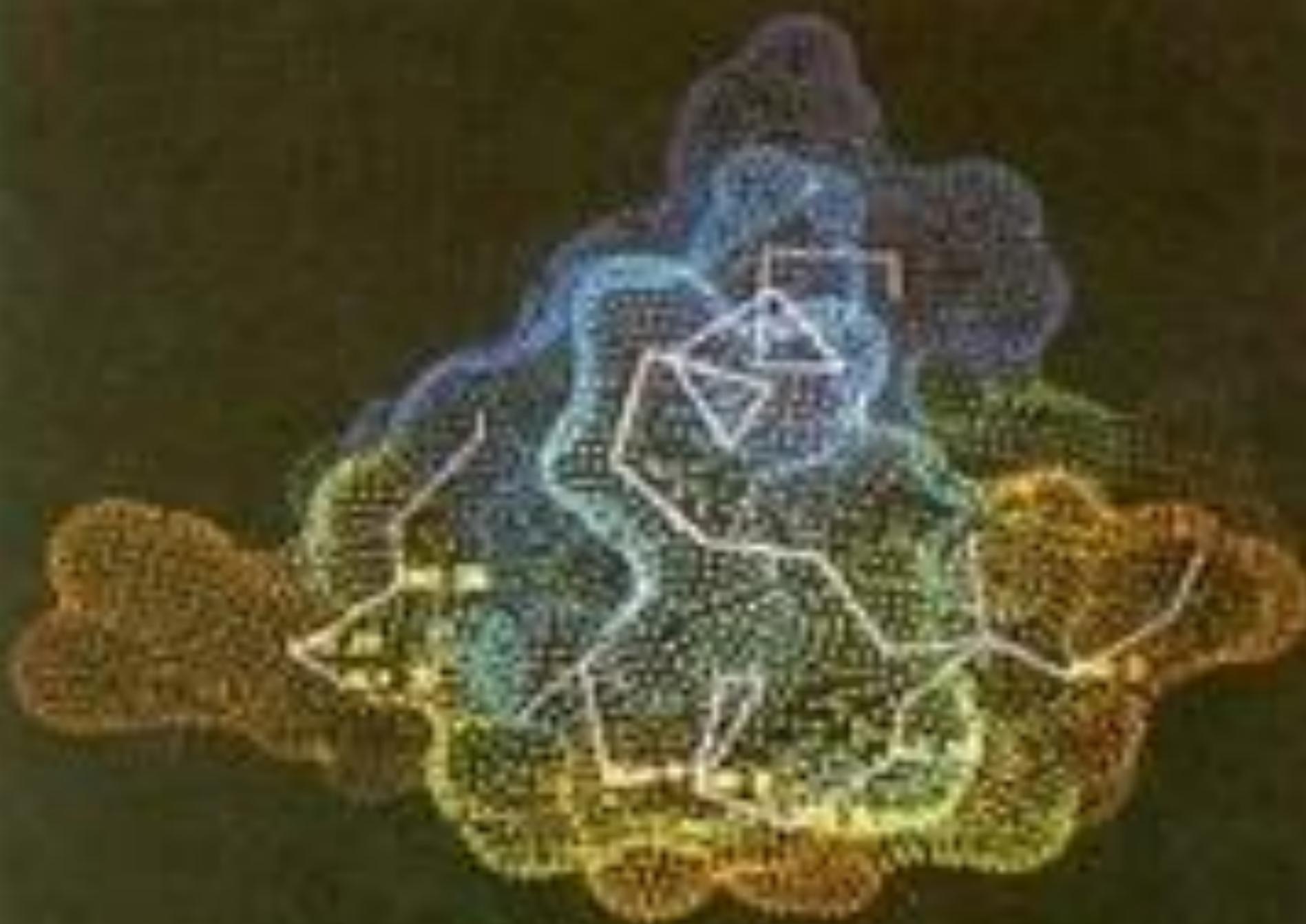


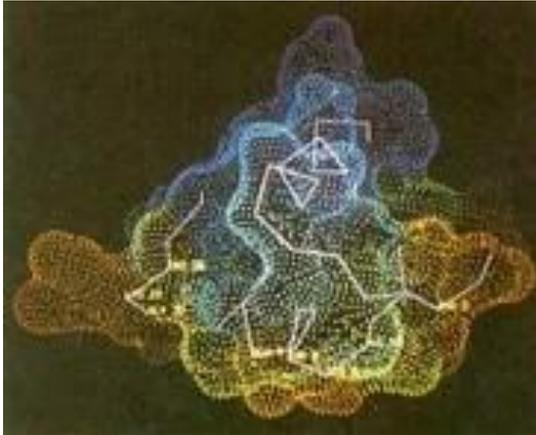
La materia se presenta en tres estados o formas de agregación: sólido, líquido y gaseoso.





Todo lo que nos rodea,
incluyendo a los seres vivos,
es materia.





La materia se clasifica en homogénea y heterogénea.





La materia homogénea es la que presenta una composición uniforme, en la cual no se pueden distinguir a simple vista sus componentes; en muchos casos, no se distinguen ni con instrumentos como el microscopio. Por ejemplo: el agua, la sal, el aire, la leche, el azúcar y el plástico.





La materia heterogénea es aquella cuyos componentes se distinguen unos de otros, tal es el caso de la madera, el mármol, una mezcla de agua con aceite, o bien de frutas, entre otros.





La materia presenta diversas propiedades que la caracterizan, algunas de ellas identifican a toda la materia, por ello se les llama propiedades generales; otras, como las propiedades particulares de la materia salda, precisan ciertas características de un grupo; y las que determinan las diferencias entre una sustancia y otra se llaman propiedades específicas.





Extensión.



Características que ocupan o ponen a la materia en cierto espacio.



Masa.



Cantidad de materia que contiene un cuerpo.



10

PESOS

2005

peso



Acción de ofrecer fuerza de gravedad a los cuerpos.

Estado solido.



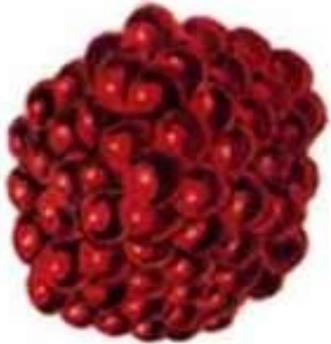
Estado Solido.



Los sólidos se caracterizan por tener forma y volumen constantes.



Dureza



Resistencia de los cuerpos.



TENASIDAD.



Resistencias de los cuerpos al deformarse o romperse al ser aplicado fuerza.



ductilidad



Capacidad de transformación.

A close-up photograph of a hand holding a metal bowl. The bowl contains a smooth, light-colored liquid mixture, likely a batter or sauce. The liquid is centered in the bowl and has a uniform, pale yellowish-beige color. The hand is visible on the right side, gripping the edge of the bowl. The background is dark and out of focus.

Estado liquido.

Chapusan



Los líquidos, al igual que los sólidos, tienen volumen constante. En los líquidos las partículas están unidas por unas fuerzas de atracción menores que en los sólidos





En los líquidos las moléculas de las sustancias se encuentran con una cohesión débil lo que permite que las moléculas de estas sustancias se deslicen unas sobre de otras.

Murder



It's the real thing.

Find out more: www.cokewatch.org

Estado gaseoso.



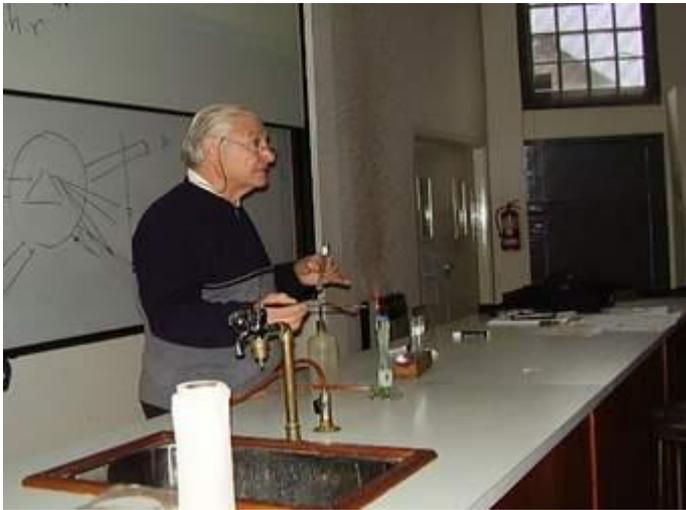
La materia en el estado gaseoso tiene la capacidad de ocupar todo el volumen que lo posee.



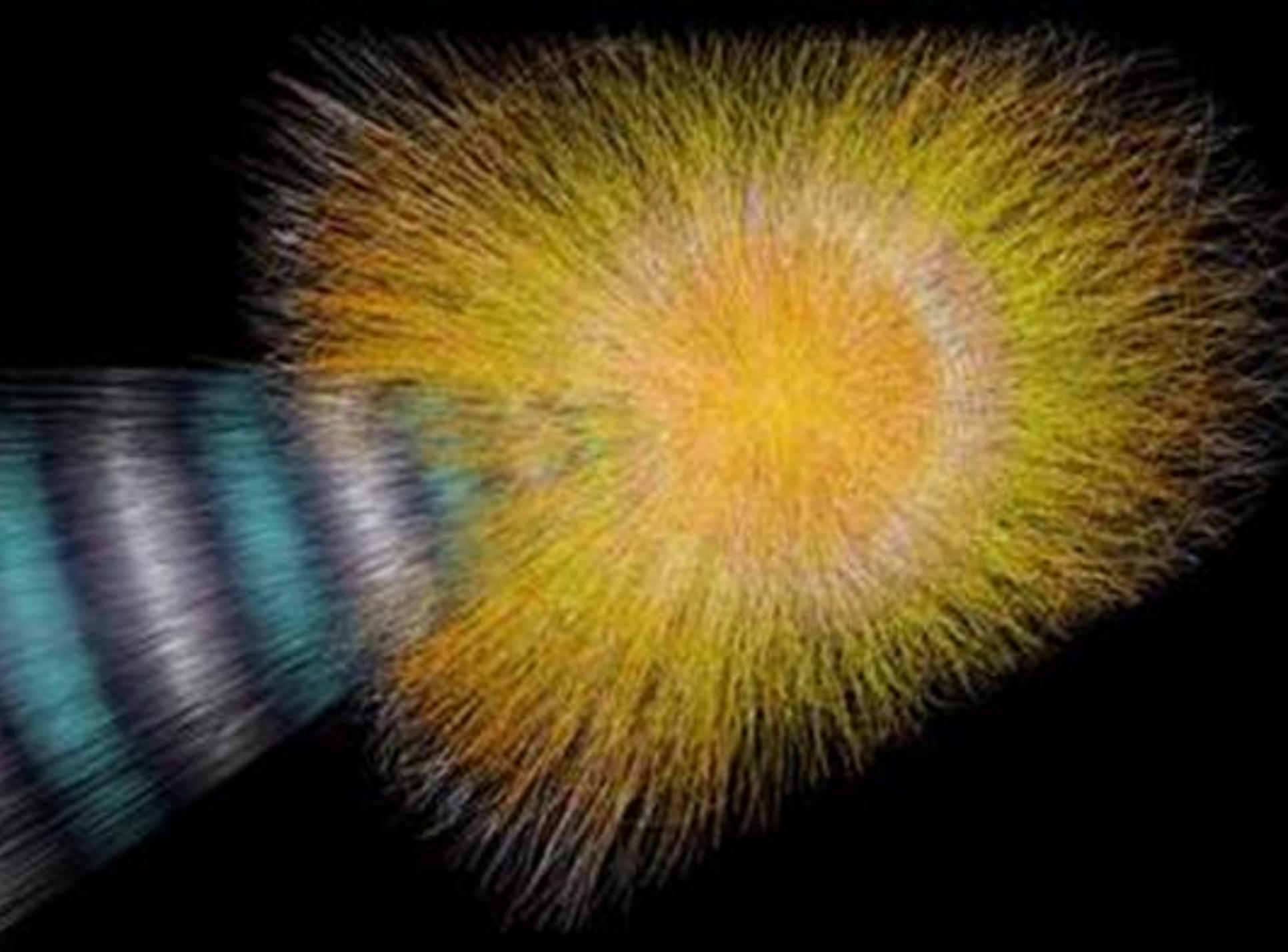


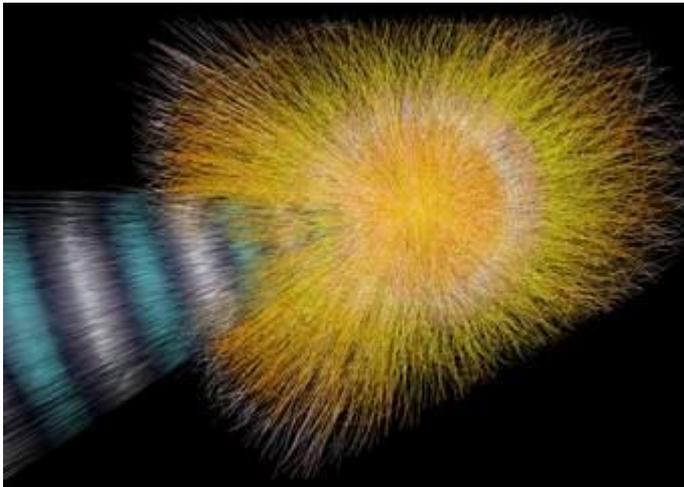
Cuando usted siente el viento que sopla en su cara, cuando huele la fragancia de un perfume en una habitación, o cuando percibe un olor fétido entonces usted está tomando contacto con la materia en estado gaseoso.





Los gases han interesado y estimulado la imaginación de los científicos durante siglos.





En física y química, qué es el plasma es un estado de la materia en el que prácticamente todos los átomos están ionizados y con la presencia de una cierta cantidad de electrones libres.

Fin...