

NOTAS

Hola Familias

Estas son actividades de repaso.

PARA EVITAR GASTOS y tener

una comunicación más fluida

los invito a que accedan a la plataforma de "CLASSROOM".

NO NECESITAN ninguna aplicación entran desde Google.

AHI encontrarán bibliografía y mis datos de contacto.

Las actividades tienen fecha de entrega y son con nota.

Los espero en classroom

CÓDIGO PARA ENTRAR:

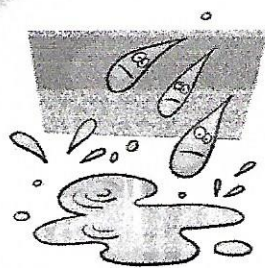
7tfnevl

¡ ANOTENSE EN LA CASE!

MAURENTE ADRIANA: Profe de Fisiología
2º AÑO A

Cel: 2241-471454

Mail: adrianamaurente@hotmail.com



El identikit del agua

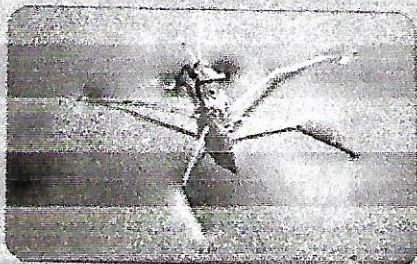
Si pudiéramos seguir el camino de una gota de agua, nos daríamos cuenta de que va cambiando su ubicación; a veces forma parte de un río y otras se incorpora a nuestro cuerpo. Pero el agua que sale de la canilla o la envasada no es agua pura porque contiene otras sustancias que provienen del aire o del suelo.

Banco de datos

Una película sobre el agua

El agua, como muchos otros líquidos, posee una propiedad llamada **tensión superficial**. No se puede penetrar con facilidad en el líquido debido a que se forma una suerte de película o pared en su superficie. Las moléculas de agua se encuentran tan juntas porque están unidas entre sí por fuerzas entre las moléculas, los denominados **puentes de hidrógeno**. Un átomo de hidrógeno de una molécula de agua se une al átomo de oxígeno de otra, con una fuerza de atracción mayor que la existente entre las moléculas de otras sustancias.

Algunos insectos muy livianos, como la chinche de agua, el escorpión de agua y otros, no pueden vencer la tensión superficial y las fuerzas intermoleculares pero aprovechan esta propiedad para posarse sin problemas sobre la superficie del agua sin que se hundan.



GLOSARIO

Fluir. Correr un líquido o un gas de un recipiente a otro.

Pura agua

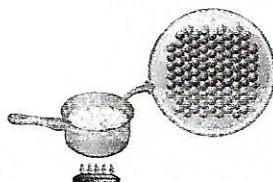
Todos los días bebemos agua y creemos que es una sustancia pura, pero en realidad se trata de una mezcla que contiene sales y gases disueltos.

En cambio, el **agua pura** no está mezclada con ninguna otra sustancia ni contiene minerales o gases, y posee ciertas propiedades que la caracterizan: es incolora (sin color), es inodora (sin olor), es insípida (sin sabor), si se enfría a 0°C (**punto de fusión**), se congela (se convierte en **hielo**); si se calienta a 100°C (**punto de ebullición**), hierve y desaparece en el aire al transformarse en el gas llamado **vapor**; disuelve con facilidad otras sustancias como los **gases** (por ejemplo, oxígeno), las **sales** (por ejemplo, la sal de mesa) y otras sustancias más complejas (por ejemplo, el azúcar).

Agua en estados

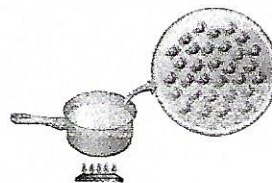
Los estados de la materia se caracterizan por el comportamiento de las moléculas que la forman.

SÓLIDO



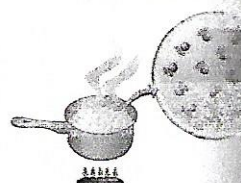
En el estado sólido, las moléculas están muy juntas entre sí y se mantienen vibrando (moviéndose de un lado a otro) alrededor de posiciones fijas. En este estado, la materia tiene forma y volumen definidos.

LÍQUIDO



En el estado líquido, la materia tiene volumen definido y toma la forma del envase que lo contiene. Las moléculas están cerca unas de otras pero tienen libertad de movimiento, se mueven sin posiciones fijas, por lo que los líquidos pueden fluir.

GASEOSO



En el estado gaseoso, las moléculas de un gas están libres y chocan entre sí, moviéndose en todas direcciones y sentido. Por esta razón los gases no tienen forma ni volumen definido.



Otros líquidos que no son agua

Hay toda clase de líquidos además del agua. El aceite, por ejemplo, flota en la superficie del agua y es difícil mezclarlo con ella. En cambio, el alcohol se mezcla total y fácilmente con el agua.

Otros materiales líquidos de uso común son el vinagre, el jugo de limón, el petróleo (y sus derivados como el querosén, el gasoil y la nafta) y el mercurio.



Los principales componentes del condimento de una ensalada son el aceite y el vinagre. Si ponemos un poco de ambos en un frasco y lo agitamos, luego de unos minutos vemos que se empiezan a separar los dos líquidos. Si agitamos más fuerte, se forman gotas de aceite y se distribuyen en el vinagre.

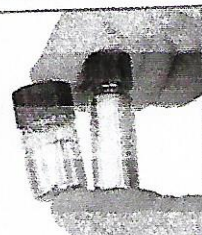


Existen diversos materiales líquidos además del agua. Entre los de uso más común figuran el aceite, el vinagre (que es ácido acético), el alcohol y el formol.

LÍQUIDOS IMPORTANTES



Petróleo



Mercurio

El petróleo es uno de los materiales líquidos más importantes pues es una de las principales fuentes de energía. Este líquido cuyo color va desde el marrón verdoso hasta el negro, puede ser tan fluido como el agua o tan espeso como la brea. Está formado por muchos componentes que son separados y utilizados tanto como combustibles como para hacer velas o plásticos. El mercurio es el único metal que es líquido a temperatura ambiente. Se lo utiliza en los termómetros debido a que se dilata al entregarle calor.

CONOCIMIENTOS EN JUEGO 52

Comporta-

1. Comparen las propiedades del agua con otras sustancias.

a) El agua pura es _____ a temperatura ambiente, mientras que el oro es sólido.

b) El punto de ebullición del agua es _____, mientras que el del alcohol es 78 °C.

2. Completen las siguientes frases con las palabras que faltan:

estado sólido - estado gaseoso - estado líquido

a) En el _____, las moléculas están cerca unas de otras pero tienen libertad de movimiento, se mueven sin tener posiciones fijas.

b) En el _____, las moléculas están muy juntas entre sí y se mantienen vi-

brando alrededor de posiciones fijas.

c) En el _____, las moléculas están libres, y chocan rápidamente entre ellas y se mueven en todas las direcciones y sentidos.

3. Miren las viñetas de materiales y encuentren al menos cinco líquidos que se utilizan en diferentes situaciones. Escribanlos en sus carpetas.

