

CIENCIAS NATURALES

lunes, 8 de junio de 2020

Estimadas familias, esta semana las **orientaciones** serán las mismas que la semana pasada, salvo las **MODIFICACIONES** que detallamos a continuación:

- Este será el **último plan de trabajo** del curso actual.
- En este plan de trabajo incluimos las soluciones a las actividades de la semana anterior.
- En estas dos últimas semanas tendremos dos sesiones de naturales. Serán dos sesiones con objetivos lúdicos para repasar los contenidos del curso.
- Las notas se publicarán en la PLATAFORMA PAPAS el día 22 de junio.

Os agradecemos muchísimo vuestra implicación y esfuerzo durante este curso, especialmente durante el último trimestre.

Abrazos virtuales.

Las profes de naturales.



CIENCIAS NATURALES

2 SESIONES

CONTENIDOS/ESTANDARES TRABAJADOS	TAREA A REALIZAR
CN01.03.01 Utiliza de manera adecuada, el vocabulario correspondiente a cada uno de los bloques de contenidos.	<p>REPASO DE LOS CONTENIDOS DEL CURSO</p> <p>A modo de repaso, os dejamos este enlace a una web con todos los contenidos que hemos aprendido. aquí encontraréis cuestionarios, autoevaluaciones, así como diferentes test para repasar lo aprendido.</p> <p>http://boj.pntic.mec.es/~jverdugo/CCNN6.htm</p>

SOLUCIONES NATURALES SEMANA 1-5 JUNIO

LUNES 1 DE JUNIO. PÁGINA 99

1. ¿Qué cambios de estado se producen cuando los cuerpos reciben calor? ¿Y cuándo lo pierden?

Cuando los cuerpos reciben calor, se puede producir fusión, vaporización o sublimación. cuando los cuerpos pierden calor, se puede producir solidificación o condensación.

2. Contesta:

- **¿En qué consiste la vaporización?** Es el paso del estado líquido al estado gaseoso de un cuerpo.
- **¿Qué tipos de vaporización hay?** Hay dos tipos: evaporación y ebullición.
- **¿Cuáles son sus diferencias?** La evaporación se produce a cualquier temperatura y lentamente. mientras que la ebullición ocurre de una forma rápida cuando un cuerpo recibe calor y alcanza una cierta temperatura, que es fija para cada sustancia.

3. Explica con un ejemplo qué es la temperatura de fusión.

La temperatura de fusión es aquella en la que una sustancia pura pasa de sólido a líquido. es una propiedad característica de cada sustancia. por ejemplo, el agua sólida (hielo) pasa a agua líquida a 0°C

OPCIONAL. PÁGINA 101

1. Explica en qué se parecen las oxidaciones y las combustiones.

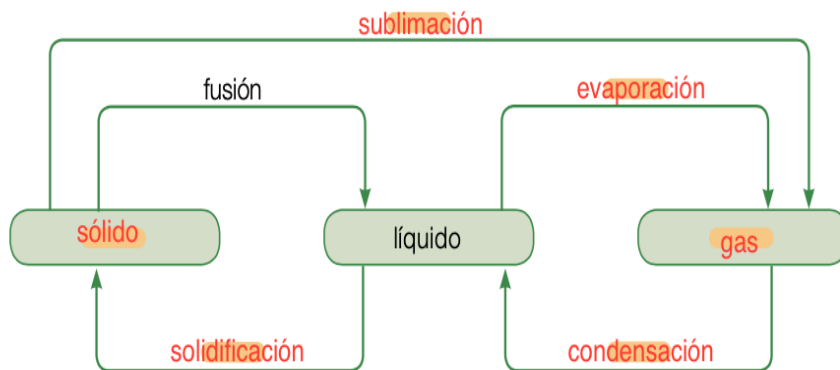
En ambas interviene el oxígeno, y los productos finales de la reacción son distintos de los productos iniciales.

2. La fotografía muestra lo que ocurre cuando echamos una cucharada de bicarbonato en un vaso con vinagre: se produce dióxido de carbono, que forma burbujas.

Se ha producido una reacción química. los productos iniciales y finales son diferentes. A partir de la reacción del bicarbonato y del vinagre se produce dióxido de carbono.

VIERNES 5 DE JUNIO.

3 Completa en tu cuaderno el esquema sobre los cambios de estado.



PÁGINAS 104 Y 105

1. En estas fotografías puedes ver manifestaciones de distintas formas de energía. ¿Cuáles son?

- Luminosa
- Calorífica
- Energía mecánica

2. ¿Cuáles de las pelotas tiene más energía mecánica?

La que está en una posición más elevada. Tienen energía mecánica los cuerpos que están en una posición elevada, pues se ponen en movimiento por la gravedad.

3. ¿Qué tipo de energía almacena una pila? Si la pila está dentro de una linterna, ¿qué transformaciones de energía ocurren al encenderla?

Las pilas almacenan energía química. Al encenderla, esta se transforma en energía eléctrica, que se transforma a su vez en energía luminosa en la bombilla.

4. Propón tres ejemplos de diferentes transformaciones de energía.

En las hojas de las plantas la energía luminosa se transforma en química. En una batidora la energía eléctrica se transforma en mecánica. Al quemar un trozo de madera, su energía química se transforma en calorífica.

5. Explica empleando lo que has aprendido en esta unidad, por qué un automóvil sin gasolina no puede funcionar.

El motor de los automóviles necesita energía para producir movimiento. La energía química del combustible se transforma en energía mecánica en el motor, que es la parte del coche encargada del movimiento.

12. Indica los cambios de estado que se producen en los siguientes casos:

- **Desde que se pone una cacerola llena de hielo en la cocina hasta que la cacerola queda vacía.** El hielo de la cacerola se funde (fusión). El agua se evapora lentamente (evaporación).
- **Cuando se forman primero rocío y luego escarcha.** El vapor de agua se condensa sobre las hojas y se convierte en gotitas de agua (condensación). Estas gotas se convierten en hielo (solidificación).

OPCIONAL

- PÁGINAS 104-105

6. Di cuál de las fotos representa un mineral y cuál una roca y explica por qué lo sabes.

- A. Es una mezcla y, por tanto, una roca.
- B. Es una sustancia pura y, por tanto, un mineral.

7. ¿Cuáles de las siguientes mezclas son disoluciones?

A y D, porque no se pueden distinguir sus componentes.

13. Responde las preguntas:

- **¿Qué son las combustiones?** Son un tipo especial de oxidación.
- **¿Por qué son reacciones químicas?** Porque es un cambio de la materia en el que una sustancia se transforma en otra.
- **¿Por qué resultan útiles?** Porque se produce mucho calor.
- **¿Pueden ser perjudiciales?** En ciertos casos sí; por ejemplo, la reacción química que se produce en un incendio.

14. Explica qué es una reacción química e indica un ejemplo.

Las reacciones químicas son cambios de la materia en los que unas sustancias se transforman en otras. por ejemplo, cuando se quema un trozo de papel, al final este desaparece y se transforma en cenizas.

15. ¿Qué son las fermentaciones? ¿Por qué son útiles las fermentaciones?

Las fermentaciones son un tipo de reacciones que ocurren en los seres vivos. Algunas de estas fermentaciones se emplean para producir el yogur, el vino o el vinagre.