CC. DE LA NATURALEZA 6º B 22/04

Buenos días, espero que todos os encontréis muy bien al igual que vuestras familias, esto se está haciendo largo ¿verdad?.

Si os sirve de consuelo, que ya sé que no, no solo para vosotros, se está haciendo, y está siendo, largo para todos, también para vuestros padres y hermanos, para todos los que nos rodean y conviven con nosotros. Por eso os quiero pedir un esfuerzo, que se que lo estáis haciendo, para continuar con una actitud positiva y, lo más importante, animando a los que tenemos a nuestro alrededor,

Esta semana no os voy a mandar nuevas actividades vamos intentar ponernos al día con las anteriores, por si se nos ha quedado alguna atrasada, y corregirlas, también vamos a terminas los resúmenes, si no los hubiésemos terminado. Y, posteriormente, vamos a realizar un pequeño control de la unidad., os lo haré llegar por correo electrónico como el anterior

SOLUCIONES

- Actividades pg 101 nº 11,12 y 13

11.- A. Evaporación. Se produce a cualquier temperatura y lentamente. B. Ebullición. El agua del cazo se calienta y entra en ebullición a los 100 ºC.

12.- El hielo de la cacerola se funde (fusión). El agua se evapora lentamente (evaporación).

• El vapor de agua se condensa sobre las hojas y se convierte en gotitas de agua (condensación). Estas gotas se convierten en hielo (solidificación).

13.- Son un tipo especial de oxidación.

- Porque es un cambio de la materia en el que una sustancia se transforma en otra.
- Porque se produce mucho calor.
- En ciertos casos sí; por ejemplo, la reacción química que se produce es un incendio.

- Actividades pg 99 nº 1,2 y 3

1.- Resumen.

La energía es la responsable de que ocurran **cambios.** Hay diversas formas de energía: **mecánica**, química, eléctrica, luminosa, **nuclear** y térmica o **calorífica**.
La materia se puede presentar en forma de **mezclas** o de sustancias **puras**.
Las mezclas se pueden separar con métodos como la **filtración**, la evaporación, la **destilación** y la decantación.
El calor provoca cambios en la materia, como los cambios de **estado** y los cambios de volumen, que son la **dilatación** y la contracción.
Las reacciones químicas son cambios en los que alguna **sustancia** se transforma en otra diferente. Algunos tipos son la **oxidación**, la combustión y la fermentación.

2.-Esquema. Sustancias puras, mezclas, heterogéneas.

3.- De arriba hacia abajo: sublimación, evaporación, sólido, gas, solidificación, condensación.

- Actividades pg 99 nº 4

Vocabulario.

Energía eléctrica: es la que nos proporciona la corriente eléctrica.

Disolución: mezcla en la que no se pueden distinguir sus componentes.

Filtración: método de separación de mezclas heterogéneas formadas por un sólido y un líquido o por dos sólidos con distinto tamaño.

Fusión: cambio del estado sólido al estado líquido de un cuerpo cuando recibe calor.

Sustancia pura: la formada por un solo tipo de materia.

Aleación: mezcla homogénea en la que una o varias de las sustancias son metales.

Destilación: método de separación de disoluciones de sólidos en líquidos y de líquidos con distintas temperaturas de ebullición.

Dilatación: aumento de volumen que ocurre en los cuerpos cuando aumenta su temperatura

- Actividades pg 101 nº14 y 15

14.- 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.- 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

PROPUESTA DE ACTIVIDADES SEMANA DEL 22/04

Como os he dicho anteriormente esta semana vamos a aprovechar para ponernos al día de posibles actividades, resúmenes, atrasadas.

Os paso el enlace para realizar el control. Del mismo modo os lo haré llegar al correo electrónico como el anterior. Lo debéis realizar entre los días 23 y 24 de abríl.

https://docs.google.com/forms/d/e/1FAIpQLSf_T4wdHsYpb_WRH0deRswpRcImOoNsUXqM6_NaOPRPTqbbIw/viewform?usp=sf_link