Colegio Algarrobos **Biología – 3° secundaria**

**UD-3: EL AGUA**

**Práctica calificada 2**

**Apellidos y nombre: Wilmer Silva fernandez**  **Fecha:** 16/07/2021

**INDAGA.**

1. ¿Dónde se encuentra la mayor parte del agua de la Tierra?
2. ¿Qué porcentaje del agua de la Tierra es agua dulce?
3. ¿Qué es la polaridad? Describe la polaridad del agua.
4. ¿Cómo podría demostrarle a un niño que el agua sólida es menos densa que el agua líquida?
5. Explica cómo se relaciona la polaridad del agua con su punto de ebullición.
6. Explique por qué el metabolismo de los organismos depende del agua.
7. ¿Por qué el agua es tan importante para la vida?
8. Describe cómo se disuelven las sales en el agua. Compara este fenómeno con el efecto del agua
9. Si la densidad del hielo fuera mayor que la del agua líquida, ¿qué efecto tendría en la vida acuática? Describe algunos impactos que tendría en los organismos terrestres.

**LINKS DE APOYO**

* <https://biologiainsebas.files.wordpress.com/2013/08/biologc3ada_la_vida_en_la_tierra_con_fisiologc3ada_9c2ba_edicic3b3n_.pdf>
* <https://flexbooks.ck12.org/cbook/ck-12-biology-flexbook-2.0/section/1.19/primary/lesson/water-and-life-bio>
* <https://es.khanacademy.org/science/high-school-biology/hs-biology-foundations/hs-water-and-life/v/hydrogen-bonding-in-water>
* <https://www.youtube.com/watch?v=NjbiRZAqrPk&t=367s>

**DESARROLLO**

1. La mayor cantidad del agua en la Tierra se encuentra en los océanos que representa al 97%.

<https://flexbooks.ck12.org/cbook/ck-12-biology-flexbook-2.0/section/1.19/primary/lesson/water-and-life-bio>

1. En la tierra el agua dulce representa al 3% total del agua.

<https://flexbooks.ck12.org/cbook/ck-12-biology-flexbook-2.0/section/1.19/primary/lesson/water-and-life-bio>

1. La polaridad es una propiedad de las moléculas que se separa las cargas eléctricas en una misma molécula. Está relacionada con la solubilidad, punto de fusión, punto de ebullición y las fuerzas intermoleculares.
2. Mostrándole que el hielo flota en el agua.

<https://flexbooks.ck12.org/cbook/ck-12-biology-flexbook-2.0/section/1.19/primary/lesson/water-and-life-bio>

1. Los enlaces de hidrogeno hacen que el punto de ebullición esté alto de 100 C y debido a este alto punto la mayor parte del agua de la Tierra se encuentra en estado líquido en lugar de estado gaseoso.

<https://flexbooks.ck12.org/cbook/ck-12-biology-flexbook-2.0/section/1.19/primary/lesson/water-and-life-bio>

1. Facilita el transporte de las sustancias de desecho. en procesos digestivos,
2. Es muy importante ya que la vida pudo haber surgido en las aguas de la Tierra primitiva y todos los seres de vida conocida necesitan agua para sobrevivir.

<https://flexbooks.ck12.org/cbook/ck-12-biology-flexbook-2.0/section/1.19/primary/lesson/water-and-life-bio>

1. Para comparar lo que hace el agua como solvente, la sal de mesa que tiene iones positivos y iones cloro negativos. Y si un cristal de sal se sumerge en agua, la carga positiva se va a congregar alrededor de los iones cloro con carga negativa y los polos de oxígeno con carga negativa atraen a los iones con carga positiva y cuando las moléculas rodean a los iones con carga positiva y carga negativa y evitan que interactúen; los iones se separan del cristal y se van en el agua; es decir, se disuelven.

<https://biologiainsebas.files.wordpress.com/2013/08/biologc3ada_la_vida_en_la_tierra_con_fisiologc3ada_9c2ba_edicic3b3n_.pdf>

1. Se derrite el hielo y la siguiente superficie de agua se congelaría y se hundiría también lo que provocaría un congelamiento y la vida no podría existir

 <https://www.youtube.com/watch?v=NjbiRZAqrPk&t=367s>