Colegio Algarrobos **Biología – 3° secundaria**

**UD-3: EL AGUA**

**Práctica calificada 2**

**Apellidos y nombre:** Marcio García De La Oliva **Fecha:** 13/07/2021

**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 en una sustancia hidrofóbica como el aceite de maíz.
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 parte del agua en la Tierra (97%) se encuentra en los océanos y mares de agua salada.
2. El 3% representa el porcentaje de agua dulce que hay en la Tierra.
3. La polaridad es la desigual distribución de cargas en una molécula. La polaridad en una molécula de agua y las que las rodean causa fuerzas de atracción electrostáticas que las mantiene unidas mediante enlaces de puente de hidrógeno.
4. Pondría hielo en el agua, este flotaría, entonces diría que se debe a la densidad, que un cuerpo menos denso que el agua flota sobre esta.
5. El metabolismo de los organismos depende del agua porque esta sustancia acelera las reacciones químicas, además por su propiedad de que el agua es disolvente universal y biocatalizador, ayuda con la disolución de las moléculas.
6. El agua es importante para la vida porque constituye el medio donde se producen la mayoría de las reacciones químicas del metabolismo.
7. Las sales en el agua se disuelven porque el agua es polar, esto hace que las moléculas se separen bajo la atracción más fuerte de las moléculas del agua.
8. Si la densidad del hielo fuera mayor que la del agua líquida, los océanos durante las temporadas de frío, se congelarían, afectando a las especies marinas, a animales que habitan en “témpanos de hielo” como osos polares; y a las personas por la dificultosa accesibilidad al océano para actividades como la pesca.

**Referencias Bibliográficas (APA)**

Editorial SM (2014). Biología, proyecto encuentros. Lima, Perú: Editorial SM. Recuperado de [MÓDULO - ORIGEN Y CARACTERÍSTICAS DE LOS SERES VIVOS.pdf](file:///C:\Users\Marcio\Documents\3ERO%20SEC\BIOLOG%C3%8DA\M%C3%93DULO%20-%20ORIGEN%20Y%20CARACTER%C3%8DSTICAS%20DE%20LOS%20SERES%20VIVOS.pdf)