WATER

PROPERTIES OF WATER

WE KNOW

WATER - the most important chemical compound on Earth without which life in its current form is not possible. Water is an essential ingredient of living organisms, it occupies more than two thirds of the Earth's surface

MARCH 22 - WORLD WATER DAY - the goal is to raise awareness of the importance of water

WE WANT TO FIND OUT

PROPERTIES OF WATER

IS FRESHWATER SWEET?

WHERE IS THE WEIGHT LIGHTER?

WHERE IS IT EASIER TO SWIM, IN THE SEA OR IN THE LAKE?

ISTRAŽI GDJE JE LITEG I AVŠ	RAŽI GDJE JE 13	TECLANO
-----------------------------	-----------------	---------

Pribor i materijal: stalak, 2 utega, 2 opruge, čaša s vodom, ravnalo

Fijek rada: Uzmi 2 opruge i objesi ih na stalak te izmjeri njihovu duljinu i upiši je u tablici. Zatim objesi na svaku oprugu jedan uteg i ponovno izmjeri duljinu opruge. Nakon toga uroni utege na oprugama u čašu s vodom i izmjeri duljinu opruga. Zabilježi

_
_

Duljina opruge bez utega	1. opruga	2. opruga
s utegom		
S utegom uronjenim u vodu		

ISTRAŽI GDJE JE UTEG LAKŠI

Pribor i materijal: stalak, 2 utega, 2 opruge, čaša s vodom, ravnalo

Tijek rada: Uzmi 2 opruge i objesi ih na stalak te izmjeri njihovu duljinu i upiši je u tablici. Zatim objesi na svaku oprugu jedan uteg i ponovno izmjeri duljinu opruge. Nakon toga uroni utege na oprugama u čašu s vodom i izmjeri duljinu opruga. Zabilj

Zaključak:	

Duljina opruge bez utega	1. opruga	2. opruga
s utegom S utegom		
uronjenim u vodu		

JE LI SLATKA VODA SLATKA?

Pribori materijal. - 1dl. vodovodne vode, sol, uzorak jezerske vode, uzorak destilirane vode, plamenik, 3 predmetna stakalca. 3 kapaljike, drvena hvataljika, vage, plamenik

Slatka voda (jezero, rijeka, potok, vodovodna voda) imaju otopljen 1 g kuhinjske soli (Na Cl) u 1 L vode, dok morska voda ima otopljeno 35 g soli u 1 L vode.

- Izračunaj i odvaži potrebnu količinu soli koju trebaš otopiti u 1 dl vode i miješaj dok se sva sol potpuno ne otopi
- Pripremi 3 predmetna stakalaca
- Na svako stakalce kapni kap priređene otopine morske vode, jezerske vode i destilirane
- Označi markerom na predmetnom stakalcu o kojem uzorku se radi
- Upali plamenik i lagano uhvati hvataljkom stakalcu i zagrijavaj na laganom plamenu
- 6. Promotri nastalu promjenu te napiši opažanja i zaključak

Za			

Zaključak:

JE LI SLATKA VODA SLATKA?

Pribori materijal: - 1dl vodovodne vode, sol, uzorak jezerske vode, uzorak destilirane vode, plamenik, 3 predmetna stakalca, 3 kapaljke, drvena hvataljka, vaga, plamenik

Slatka voda (jezero, rijeka, potok, vodovodna voda) imaju otopljen 1 g kuhinjske soli (Na Cl) u 1 L vode, dok morska voda ima otopljeno 35 g soli u 1 L vode.

Tijek rada:

- a. Izračunaj i odvaži potrebnu količinu soli koju trebaš otopiti u 1 dl vode i miješaj dok se sva sol i potpuno ne otopi
- b. Pripremi 3 predmetna stakalaca
- c. Na svako stakalce kapni kap priređene otopine morske vode, jezerske vode i destilirane vode
- d. Označi markerom na predmetnom stakalcu o kojem uzorku se radi
- e. Upali plamenik i lagano uhvati hvataljkom stakalcu i zagrijavaj na laganom plamenu
- f. Promotri nastalu promjenu te napiši opažanja i zaključak

Zapažanje:

Zaključak:



RESEARCH WORK



































