

OŠ „Klana“

Voda ima neobična svojstva



***“Princip svih stvari je voda,
sve dolazi iz vode i sve se
pretvara u vodu.”***

Thales

Sadržaj

- 💧 Voda znači život
- 〃 Voda u prirodi - radionice 4. razreda
- 〃〃 Šterne - radionica 3. razreda
- 〃〃〃 Ispitivanje fizikalnih i kemijskih svojstava vode - radionice 7. i 8. razreda

💧 Voda znači život

- Voda je nužna za život
- Koliko vode treba konzumirati svakog dana?



💧 Voda u prirodi

Kruženje vode u prirodi

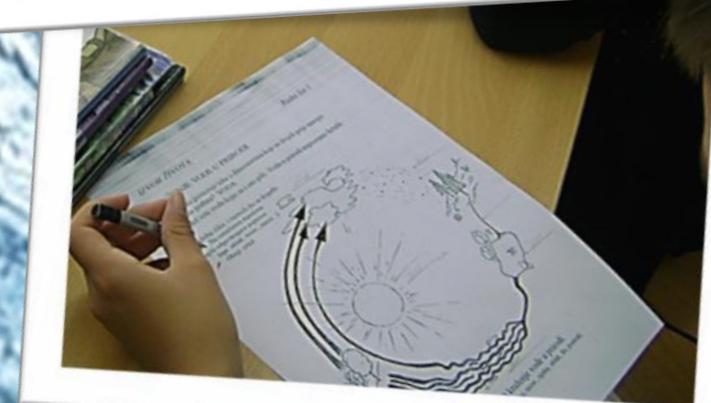
Radionica 4. razreda

Voditeljica : Alenka Iskra Prince

Učenici su zaključili: Voda

isparava iz potoka, rijeka jezera

i mora. U obliku vodene pare



Primjeri ispunjenih radnih listića



Voda na Zemlji

Radionica 4. razreda

Voditeljica : Alenka Iskra Princ

Učenici su zaključili:

Pitka voda je **plavo zlato** jer je
ima vrlo malo te je zato vrijedna
poput zlata.



Primjeri ispunjenih radnih listića

VODA NA ZEMLJI Radni list 3

Pročitaj u „Štiti okoliš“, str. 7, o količini slatke vode na Zemlji te gde se sve nalazi slatka voda.

Zamisli da u prikazane kocke može stati sva voda na Zemlji.

- Ucrtaj u kocku sa slanom vodom 
- Ucrtaj u kocku sa slatkim vodom u ledenjacima 
- Obilježi vodu pod zemljom s 
- a vodu u rijekama i jezerima s 
- Uz kockicu s pitkom vodama nacrtaj 

Razmisli i objasni zašto se za pitku vodu voda je plavo zdravo.

VODA NA ZEMLJI Radni list 3

Pročitaj u „Štiti okoliš“, str. 7, o količini slatke vode na Zemlji te gde se sve nalazi slatka voda.

Zamisli da u prikazane kocke može stati sva voda na Zemlji.

- Ucrtaj u kocku sa slanom vodom 
- Ucrtaj u kocku sa slatkim vodom u ledenjacima 
- Obilježi vodu pod zemljom s 
- a vodu u rijekama i jezerima s 
- Uz kockicu s pitkom vodama nacrtaj 

Razmisli i objasni zašto se za pitku vodu kaže da je PLAVO ZLATO.

VODA NA ZEMLJI Radni list 3

Pročitaj u „Štiti okoliš“, str. 7, o količini slatke vode na Zemlji te gde se sve nalazi slatka voda.

Zamisli da u prikazane kocke može stati sva voda na Zemlji.

- Ucrtaj u kocku sa slanom vodom 
- Ucrtaj u kocku sa slatkim vodom u ledenjacima 
- Obilježi vodu pod zemljom s 
- a vodu u rijekama i jezerima s 
- Uz kockicu s pitkom vodama nacrtaj 

Razmisli i objasni zašto se za pitku vodu kaže da je PLAVO ZLATO.

„Šterne“

Radionica 3. razreda

Oblikovanje glinamola i das mase

Voditeljica : Jadranka Herceg



Ispitivanje fizikalnih i kemijskih svojstava vode

- Radionice iz fizike i kemije održane su od 20. travnja do 9. svibnja 2014.
- Voditelji : Adriana Beović i Indira Samardžić
- Sudjelovali : učenici 7. i 8. razreda
- Zadatak : prema zadanim uputama izvesti i analizirati pokuse
- Cilj radionice: na temelju dobivenih rezultata objasniti fizikalna i kemijska svojstva vode

Pokus 1. Voda kao otapalo



Potreban pribor:
stalak s epruvetama,
plastična žličica,
voda, šećer, sol, zemlja,
plastelin, kreda, ulje

Tijek pokusa:
u epruvetama miješamo
tvari s vodom te
ispitujemo njihovu
topljivost.



Zaključak: Voda je univerzalno otapalo. Mnoge tvari otapaju se u vodi već pri sobnoj temperaturi, a topljivost im se povećava miješanjem ili zagrijavanjem.

TVARI KOJE SE
OTAPAJU U
VODI

šećer
sol

TVARI KOJE SE
NE OTAPAJU

v vodi
zemlja
plastelin
kreda
ulje

Pokus izveli i analizirali: Morena Grgurina, Karla Štemberger i Valentina Dujlović 7.razred

Pokus 2. Ispitivanje toplinske vodljivosti vode



Potreban pribor:
balon sa zrakom, balon s vodom,
upaljač

Tijek pokusa:
upaljačem zagrijavamo
balon sa zrakom, a zatim
balon s vodom.



Analiza pokusa iz Morenine bilježnice

1.5.2014

Zaključak:

Vodeni balon nije puknuo jer je sva toplina prešla na vodu. Poznato je da voda je tvar koja ima najveći specifični toplinski koeficijent.

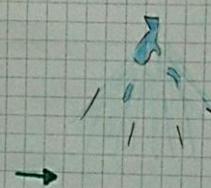
Pokus izvela i analizirala: Morena Grgurina, 7.razred

POKUS: TOPLINSKO ŠIRENJE VODE

PRIBOR: -dva balona: 1 s vodom, 1 s zrakom
-upaljač

POSTUPAK: Uzmemo dva balona. Jedan punimo zrakom, a drugi vodom. Počinjemo upaljačem kružiti ispod balona sa zrakom, takav isti postupak i s balonom punim vode.

SKICA: 1.



ZAPAŽANJE:
Zagrijavanjem balona sa zrakom balon je puknuo.

SKICA: 2.



ZAKLJUČAK: Balon punjen zrakom puknut će brže od balona punjenog vodom jer se zrak brže zagrijava.

ZAPAŽANJE:
Zagrijavanjem balona s vodom, balon nije puknuo.

Pokus 3. Određivanje temperature ledišta i vrelišta vode



Potreban pribor:
električno kuhalo,
laboratorijska čaša,
termometar, led

Tijek pokusa:
Termometrom izmjerimo
temperaturu leda. Zatim
posudu s ledom zagrijavamo
mjereći temperaturu vode do
vrenja.



Zaključak:

Voda postoji u sva tri agregacijska stanja. Pri atmosferskom tlaku (1125 hPa) voda vrije pri $100\text{ }^{\circ}\text{C}$, a ledi se pri $0\text{ }^{\circ}\text{C}$. Vrelište vode ovisi o tlaku, pa povišenjem tlaka raste i vrelište vode.

Pokus izveli i analizirali: Morena Grgurina, Karla Štemberger i Valentina Dujlović 7.razred

$\Delta t / \text{s}$	$t / ^{\circ}\text{C}$
2,10 min	$11\text{ }^{\circ}\text{C}$
3,44 min	$32\text{ }^{\circ}\text{C}$
4,50 min	$40\text{ }^{\circ}\text{C}$
5,30 min	$89\text{ }^{\circ}\text{C}$
6,05 min	$100\text{ }^{\circ}\text{C}$

Pokus 4. Ispitivanje površinske napetosti vode



Potreban pribor:
posuda s vodom, metalna
spajalica, mala vilica

Tijek pokusa:
U zdjelicu s vodom, pomoću
vilice, lagano pustimo uz rub
zdjelice vilicu sa spajalicom.



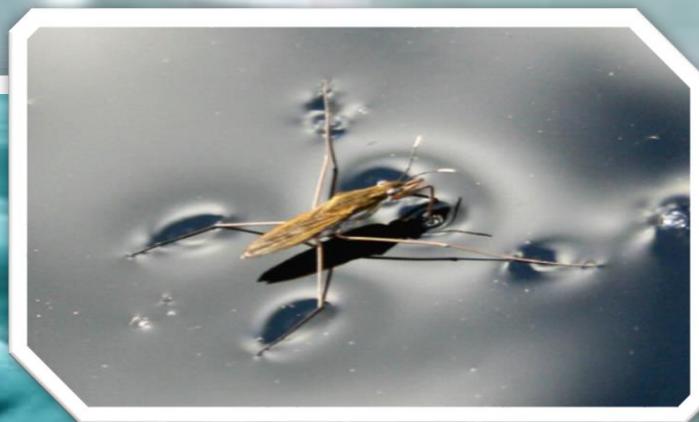
Zaključak:

Metalna spajalica pluta na površini vode zbog površinske napetosti.

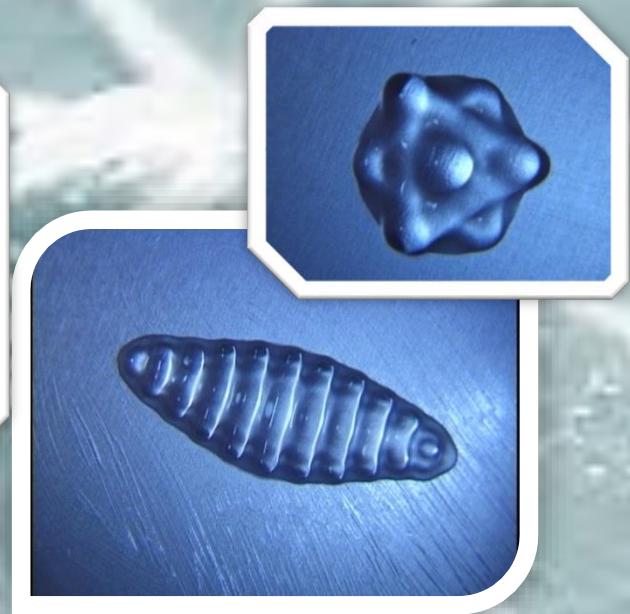
❖ Površinska napetost u prirodi



kapljica vode



gazivoda



likovi zvuka u vodi

Pokus izveli i analizirali: učenici 7.razreda

Pokus 5. Možemo li "razbiti" površinu vode?



Potreban pribor:
posuda s vodom,
papar, deterđent



Tijek pokusa:
Pospemo papar po površini
vode. Zatim stavimo kapljicu
deterdženta na prst i uronimo
ga u vodu.

Zaključak:

Papar ne tone zbog površinske napetosti vode. Kada dotaknemo površinu prstom na kojem je deterdžent papar se naglo povlači uz rub tanjura, a sredina postaje prozirna što dokazuje mogućnost "razbijanja" površine vode.



Pokus izveo i analizirao:
Denis Nelc 8.razred

Pokus 6. Čudesno jaje



Potreban pribor:
posuda s vodom,
jaje, sol

Tijek pokusa:
Uronimo jaje u vodu i
primjećujemo da ono tone.
Kada u vodu dodamo soli, jaje
ispliva.



Zaključak:

Jaje je isplivalo na površinu jer smo povećali gustoću vode dodavajući joj soli.



Pokus izveli i analizirali: učenici
7.razreda

Za kraj...

- Voda ima zanimljiva svojstva.
- Vodu moramo štedjeti.
- Moramo brinuti o čistoći okoliša u kojem živimo.

Hvala na pažnji !!!

