

VODA JE  
ZAKON!!



## NARAVOSLOVNI POZDRAV!

### Cilj:

Tokrat boš spoznal tri agregatna stanja vode (no, ta že verjetno poznaš). Svoje znanje pa boš nadgradil z zanimivimi procesi spreminjanja agregatnega stanja vode. Čaka te tudi nekaj zanimivih poskusov z vodo.

Naloge so pripravljene za 3 šolske ure, torej za ves teden in moraš jih opraviti lepo po vrsti.

Najprej preberi tole besedilo.

### Agregatna stanja vode

Voda je edina snov, ki se pri običajnih temperaturah na Zemlji pojavlja v vseh treh agregatnih stanjih – tekočem, trdem in plinastem.

Sprememba agregatnega stanja vseh snovi in tudi vode je povezana z oddajanjem ali sprejemanjem energije.

Če led segrevamo, se stali, če nastalo vodo še nadalje ogrevamo do vrelišča, ta hlapi in nato zavre, pri čemer nastane para.

Če paro ohlajamo, kondenzira in nastane tekoča voda, ki z ohlajanjem pod ledišče zmrzne.

\*\*\*\*\* IN ŠE ZA RADOVEDNEŽE

Nekaj molekul ledu pa prehaja neposredno v parno fazo. Ta proces imenujemo sublimacija, obraten proces pa resublimacija.

### NAMIG:

Verjetno je v zgornjem besedilu marsikaj novega in neznanega.

Da bodo stvari bolj jasne in razumljive, greva lepo po vrsti.

### 1. TALJENJE

- Odpri učbenik NIT5 na strani 69.
- Preberi dejavnost Kaj je taljenje?
- Vzemi zvezek in zapiši naslov AGREGATNA STANJA VODE.
- Pod naslovom zapiši podnaslov TALJENJE.
- Vzemi kozarec s pokrovom za vlaganje in kocko ledu.
- Opravi dejavnost tako, da slediš navodilom pod KAJ NAREDIŠ?
- V zvezek narišeš dve skici in rešiš nalogi 5 in 6.
- Prepiši še besedilo na strani 69 (na modri podlagi).  
Taljenje ledu je pojav....

## ZMRZOVANJE

- Odpri učbenik na strani 70.
- Preberi besedilo na straneh 70 in 71.
- V zvezek napiši podnaslov ZMRZOVANJE.
- Pisno reši nalogo 4 A, B, C (prepiši) in Č (nariši) - Kaj povzroči zmrzovanje?
- S pomočjo učbenika stran 70 prepiši besedilo modrem polju.  
Zmrzovanje je pojav...
- Na strani 71 najdeš nekaj primerov zmrzovanja v naravi:  
IVJE, TOČA, ŽLED, LEDENE SVEČE, SLANA, SNEG. Poznaš vse?
- Izpiši jih v zvezek in jih opremi s skico.
- Če katerega ne poznaš, povprašaj starše ali pa na spletu poišči primere še drugih fotografij.

## IZHLAPEVANJE

### POMEMBNO!!!

Ta pojav ste natančneje spoznali že v 4. razredu, zato ni potrebno opraviti poskusa iz učbenika, lahko pa V SPREMSTVU ODRASLE OSEBE zagreješ posodo z vodo in opazuješ dogajanje.

- V zvezek zapiši podnaslov IZHLAPEVANJE.
- V zvezek zapiši naslednje besedilo:

Izhlapevanje je pojav, ko se voda iz kapljevine spremeni v plin (vodne hlape).

Za izhlapevanje je potrebna toplota.

Čim več toplote prejme voda, tem hitreje je izhlapevanje.

Čim večja je površina vode, tem hitreje je izhlapevanje.

### Razlika med izhlapevanjem in izparevanjem

Izhlapevanje poteka le s površine vode pri temperaturi, ki je nižja od 100°C.

Izparevanje poteka iz celotne prostornine vode pri temperaturi 100°C (pri vrelišču vode, ko voda zavre).

- O izhlapevanju imaš tudi razlago v učbeniku na strani 72, vendar zapis v zvezku popolnoma zadošča.
- Oglej si posnetek o solinah na povezavi

<https://www.youtube.com/watch?v=ncKvPik5f10>

### ZGOŠČEVANJE ALI KONDENZACIJA

- Odpri učbenik na strani 73.
- Preberi besedilo, ki opiše, kaj je zgoščevanje.
- Ker je ta pojav težje razumeti je nujno, da opraviš poskus KJE NASTANEJO KAPLJICE? Vsa navodila najdeš v učbeniku na strani 74.
- V zvezek napiši podnaslov ZGOŠČEVANJE ALI KONDENZACIJA.
- Pripravi si 2 kocki ledu in kozarec s hladno vodo.
- Opravi poskus po navodilih v učbeniku. Opazuj in opažanja zapiši tako, da odgovoriš na vprašanja 2 A do D.
- Preberi še razlago na modri podlagi in zanimivosti na strani 74 in 75.
  
- Zapiši v zvezek naslednje besedilo:

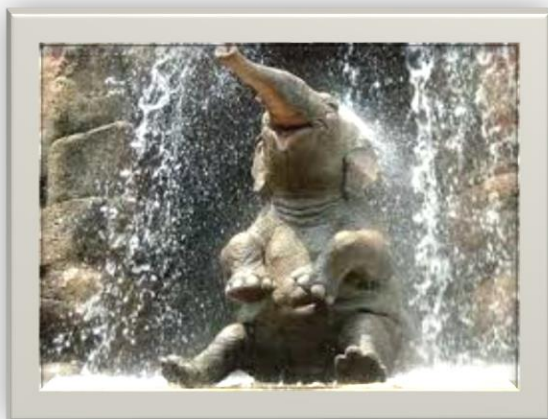
Zgoščanje je pojav, nasproten izhlapevanju. Vodni hlapci se v zraku ali na hladnejši površini zgostijo in iz plinastega stanja preidejo v kapljevino. Iz vodni hlapov nastanejo kapljice.

- Za konec reši še nalogo 5 na strani 73.

TAKO! DELO JE OPRAVLJENO! SE PREBEREVA PRIHODNJI TEDEN.



NE POZABI NA UMIVANJE ROK IN PITJE VODE!



Učiteljica Nevenka Brežnik

