

Výjimečná sloučenina voda: koupání a život v přírodních koupalištích (anomálie)

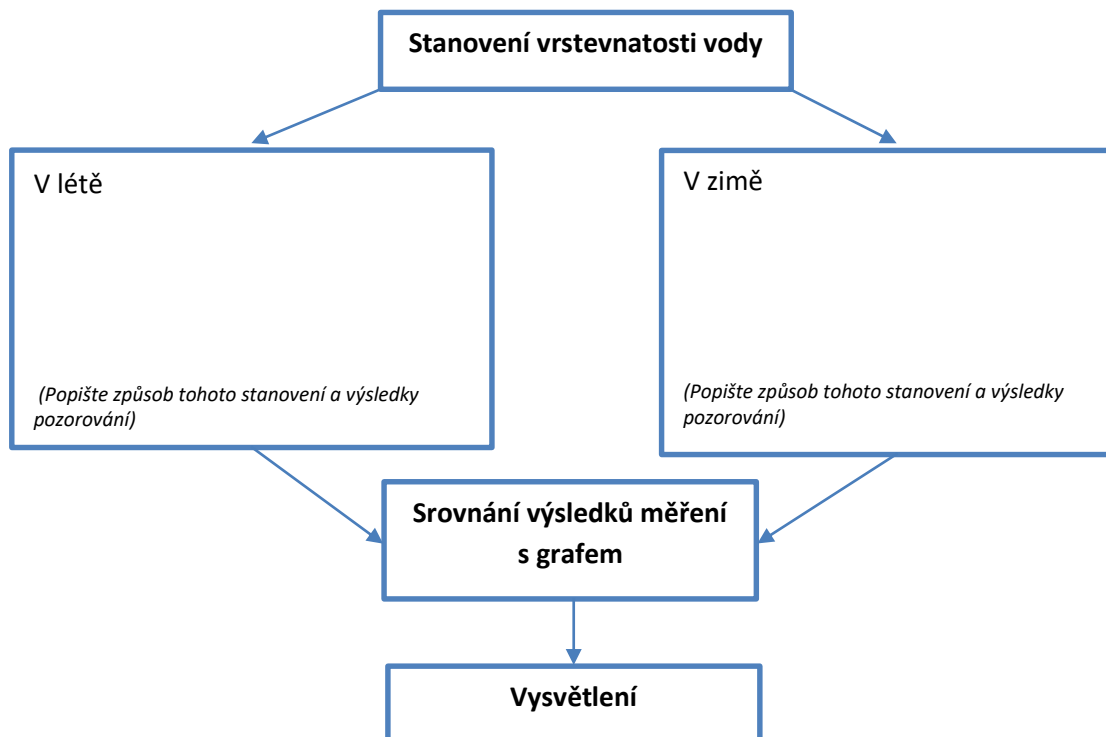


Voda je z fyzikálního a chemického hlediska velmi komplikovanou sloučeninou s řadou jedinečných vlastností. Zkusme se na jednu z takovýchto výjimečných vlastností (anomálii) zaměřit. Na jaře a na podzim dochází k promíchávání vody, tento jev je nazýván jako jarní a podzimní cirkulace vody. V létě a v zimě dochází ke stagnaci a jednotlivé vrstvy vody se vrství v závislosti na fyzikálních veličinách. Dokážeš tuto závislost vysvětlit na základě grafu a provedených pokusů?

Autor motivačního textu: Krupa (2020)

Výzkumný problém a jeho řešení

Vysvětlit vrstevnatost vody v létě a v zimě v souvislosti s měnící se hustotou.





INTERREG V-A
SLOVENSKÁ REPUBLIKA
ČESKÁ REPUBLIKA



EURÓPSKA ÚNIA
EURÓPSKY FOND
REGIONÁLNEHO ROZVOJA
SPOLOČNE BEZ HRANÍC

Potřebné pomůcky a chemikálie

(Zde napiš, které pomůcky a chemikálie budeš k řešení problému požadovat).

Postup

(Zde napiš zkráceně v bodech postup řešení problému).



INTERREG V-A
SLOVENSKÁ REPUBLIKA
ČESKÁ REPUBLIKA



EURÓPSKA ÚNIA
EURÓPSKY FOND
REGIONÁLNEHO ROZVOJA

SPOLOČNE BEZ HRANÍC

Výsledky pozorování

(Zde napiš a zdůvodni výsledky své práce).



INTERREG V-A
SLOVENSKÁ REPUBLIKA
ČESKÁ REPUBLIKA



EURÓPSKA ÚNIA
EURÓPSKY FOND
REGIONÁLNEHO ROZVOJA
SPOLOČNE BEZ HRANÍC

Doplňková úloha

Proč se to nazývá „anomálie“ vody? (Jak jsou na tom jiné látky?)

Má fakt, že led má menší hustotu než voda v přírodě nějaký význam?

Musím na tento jev myslet, když si dávám do mrazáku láhev plnou vody ke zmrazení?

Proč louže na silnici zamrzne celá a jezero jenom na povrchu?



INTERREG V-A
SLOVENSKÁ REPUBLIKA
ČESKÁ REPUBLIKA



EURÓPSKA ÚNIA
EURÓPSKY FOND
REGIONÁLNEHO ROZVOJA
SPOLOČNE BEZ HRANÍC

Vysvětlení

Anomální chování vody vysvětlujeme tak, že krystalická struktura ledu, která způsobuje, že led má menší hustotu než voda, se rozpadne úplně až při 4°C. V intervalu od 0°C do 4°C plovou drobné krystalky ledu ve vodě a zvětšují tím její objem.

Anomálie vody má velký význam pro vodní živočichy. Kdyby se voda chovala při objemových teplotních změnách normálně až k 0°C, byla by nejhustší právě při teplotě 0°C. Při dlouhotrvajících tuhých mrazech by rybníky, jezera a řeky zamrzaly ode dna, voda na povrchu by se rychle ochlazovala, a nakonec by zmrzla úplně. Ve skutečnosti vznikne na povrchu vrstva ledu, která tvoří izolaci proti mrazivému vzduchu. Voda u dna má teplotu 4°C, která umožňuje život vodních zvířat i rostlin.