

## SALINITA – PRAKTICKÁ ÚLOHA

### Úloha 1



Pripravila som si vzorky morí. Potrebovala som na to vodu, soľ, odmerku a váhu. Potom som si vzorky odliala do skiel a označila názvom mora. Zo vzoriek som podľa zadania aj ochutnala.



### Úloha 2

	Názov mora	Množstvo soli vo vzorke	Ako chutí vzorka mora?
1	Baltské more	8‰	Jemne slané, pri malom množstve nie nepríjemné
2	Čierne more	18‰	Viac slané ako Baltské more
3	Červené more	40‰	Dost' slané, nevhodné na pitie, nepríjemné
4	Stredozemné more	38‰	Podobná chuť ako pri Červenom mori
5	Mŕtve more	337‰	Veľmi slané, nepríjemná chuť

### Úloha 3

Do vzoriek som postupne dala kúsky mrkvy. Vo vzorke Baltského mora mrkva okamžite klesla na dno. V Čiernom mori to bolo podobné. V Červenom a Stredozemnom mori mrkva klesala až kým nedosiahla dno. Nebolo to však hneď ako pri Baltskom a Čiernom mori. V Mŕtvom mori ostala mrkva plávať na hladine. Kúsky mrkvy sa správali rôzne kvôli odlišnej hustote vzoriek. Červené a Stredozemné more mali väčšiu hustotu, lebo v nich je väčšie množstvo soli. Preto sa kúsky mrkvy ponárali pomalšie ako v Baltskom a Čiernom mori. Výraznejšie väčšiu hustotu však má Mŕtve more, v ktorom sa to aj najviac ukázalo.



#### Úloha 4

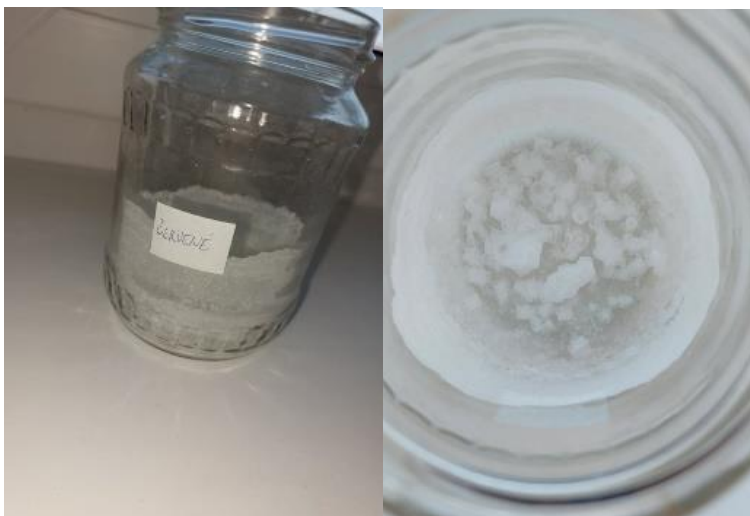
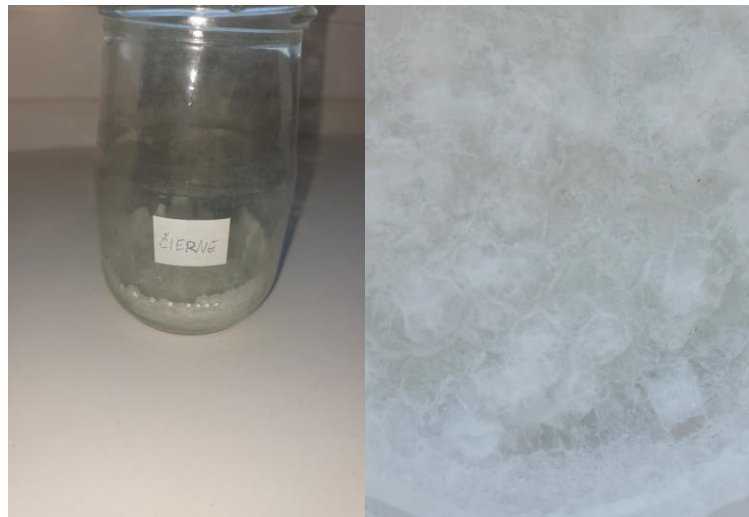
Označené sklá so vzorkami som nechala stáť na teplom mieste, kde sa z nich postupom dní odparovala voda.

#### Úloha 5



Po niekoľkých dňoch sa začali na dne vytvárať kryštály soli, ktoré vyzerali ako malé kocky. Najrýchlejšie to bolo vo vzorkách s väčším množstvom soli. Na konci pokusu bolo najmenej soli v skle s Baltským morom čo logicky vyplýva aj z toho, že v ňom bolo najmenej rozpustenej soli.

Trocha viac soli sa ukázalo zo vzorky Čierneho mora. Kryštály sa zo začiatku tiež formovali do tvaru kociek čo je možné vidieť aj na konci.



V Červenom mori bolo opäť vidieť krásne kryštály, ktoré vyzerali ako kocky. Soli samozrejme opäť viac.



Soľ Stredozemného mora taktiež vykryštalizovala na kocky.

Najzaujímavejšie však bolo Mŕtve more, kde bolo výrazne najväčšie množstvo soli. Po niekoľkých dňoch sa na hladine vytvorila takmer súvislá vrstva soli a preto sa voda ďalej odparovala oveľa pomalšie. Dokonca ani na konci pokusu sa úplne neodparila. Preto nebolo na spodku nádoby vidieť soľ tak ako pri ostatných vzorkách, mohli sme ju najlepšie pozorovať v tejto vrstve. Soľ dokonca kryštalizovala aj na okrajoch nádoby, vyzeralo to akoby z nej „vyliezala“.



### Záver

Množstvo soli rozpustenej vo vode veľmi ovplyvňuje jej vlastnosti. Pri tejto úlohe som mohla pozorovať zmeny hustoty kvapaliny a tiež chuti. Čím viac soli bolo vo vzorke vody, tým väčšiu hustotu mala. Znázorňovalo to rôzne správanie ponoreného predmetu (kúsok mrkvy). Koľko soli som vo vode rozpustila sa opäť ukázalo aj na konci pokusu, keď sa voda odparila a v skle ostala len vykryštalizovaná soľ.