

| Názov mora | Množstvo soli vo vzorke | Ako chutí vzorka mora ? |
|------------------|-------------------------|----------------------------|
| Stredozemné more | 7,6 g/dl | Slané |
| Čierne more | 3,5 g/dl | Takmer ako voda z vodovodu |
| Karibské more | 7,2 g/dl | Nechutné |
| Červené more | 8,1 g/dl | Veľmi slané |
| Mŕtve more | 80 g/dl | Odporné |

Mrkva je v každej vzorke v inej polohe preto, lebo voda každej vzorky má inú hustotu a tak je aj mrkva nadnášaná rozdielnou vztlakovou silou.

Postup práce: S realizáciou praktickej úlohy som začal deň po jej zadaní vo večerných hodinách. Zistil som si salinitu vyššie uvedených morí a pripravil som si zodpovedajúce slané roztoky v objeme 1 litra. Po rozpustení takmer všetkej soli, k čomu som použil vriacu vodu som z každého roztoku odobral 200 ml vody. Do každej vzorky som ponoril kus mrkvy fotograficky zdokumentoval jej polohu. Vzorky som položil na radiátor do najmenej miestnosti v dome a čakal na výsledok.

Analýza: V prípade vzorky Mŕtveho mora sa začala kryštalizácia už na druhý deň. Voda sa úplne vyparila na 9 deň a celá štruktúra bola sformovaná.

Vzorka červeného mora sa vyparila asi do polovice bez prebiehajúcej kryštalizácie, ktorá začala prebiehať na 6 deň. Soľná štruktúra bola hotová v 10. deň.

Podobne tomu bolo aj v prípade vzorky Stredozemného mora a Karibského mora, avšak kryštalizácia sa dokončila až na 12. Deň.

Najneskôr sa skryštalizovala vzorka Čierneho mora – v 14. deň trvania pokusu.

Tieto deje sa odohrali, lebo voda sa vyparila, čo spôsobilo zvýšenie koncentrácie chloridu sodného v roztoku. Keď sa voda vyparila úplne v pohári zostalo rovnaké množstvo chloridu sodného, aké bolo použité na prípravu roztoku na začiatku realizácie praktickej úlohy. Postupnou kryštalizáciou však soľ nadobudla odlišnú štruktúru.

