

KRYSTALY - ODSOLOVÁNÍ

Potřeby: sklenice 0,3 l – od majonézy..., kuchyňská nebo koupelňová sůl, teplá voda, kancelářská sponka, bavlnka nebo nit, tužka.

Provedení:

- Přibližně polovinu sklenice naplníme teplou vodou.
- Do vody za stálého míchání přisypáváme sůl tak dlouho, dokud se sůl rozpouští.
- Jakmile sůl zůstává na dně sklenice - roztok je solí nasycen.
- Uprostřed tužky navážeme bavlnku, na kterou pověsíme kancelářskou sponku.
- Sponku spustíme do solné lázně a sklenici umístíme na „teplé“ místo (parapet okna).
- Postupně se voda ze sklenice „mizí“, slaná voda vzlíná po bavlnce a stěnách sklenice, odpařuje se a sůl znovu krystalizuje a pokrývá stěny sklenice.

Vysvětlení:

Rozpuštěná sůl vytváří po ztrátě vody krystaly na dně a stěnách sklenice – nepřechází v plyn, ale v pevnou látku – proces odsolování vody. Sůl ulpí i na stěnách sklenice výše než původně byla hladina vody, protože mezi částicemi vody, soli, stěny nádoby existují přitažlivé síly, které „vytáhnou“, částičky vody směrem vzhůru, proti gravitační síle Země. Tento jev můžeme pozorovat např. při vzlínání vody – vlhké zdi domů, válení půdy po zasetí...

