



## LABORATÓRNA PRÁCA 1

<b>Trieda:</b>	<b>Predmet: chémia</b>	<b>Dátum:</b>
<b>Meno a priezvisko:</b>	<b>Hodnotenie:</b>	

### TÉMA: KRYŠTALIZÁCIA

**ÚLOHA:** Uskutočnite pozvoľnú kryštalizáciu modrej skalice z jej vodného roztoku.

**POMÔCKY:** laboratórne váhy, hodinové sklíčko alebo navažovačka, chemická lyžička, odmerný valec, kadička, sklená tyčinka, trojnožka, sieťka, kahan, teplomer

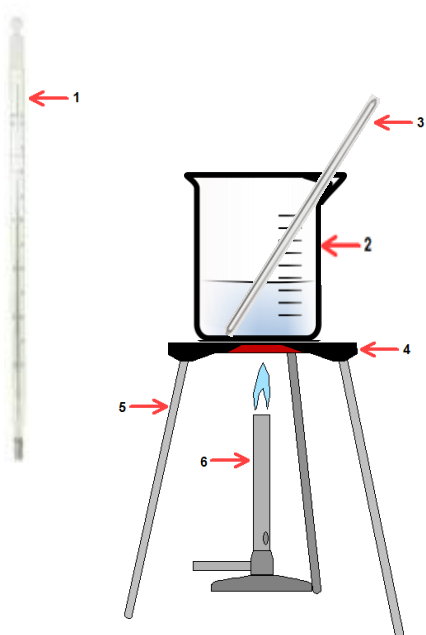
### CHEMIKÁLIE:

voda, modrá skalica

### POSTUP PRÁCE:

- V kadičke zohrejte nad kahanom 50 ml vody na teplotu 50°C. (Teplotu merajte laboratórnym teplomerom.)
- V zohriatej vode rozpustite 40 g modrej skalice.
- Roztok modrej skalice vylejte do kryštalizačnej misky.
- Postupne v dlhšom časovom úseku pozorujte priebeh kryštalizácie.

### SCHÉMA:



1. ....
2. ....
3. ....
4. ....
5. ....
6. ....

**POZOROVANIE A ZÁVER:**

Kryštalizácia slúži na ..... zložiek zmesi.  
Pri tejto práci sme kryštalizáciou oddelili ..... z jej  
roztoku pozvoľným ..... rozpúšťadla, ktorým bola .....  
Po uplynutí ..... sme pozorovali vznik  
....., ktoré mali ..... farbu.

**PROBLÉMOVÁ ÚLOHA:**

**Zistite, od čoho závisí tvar a veľkosť vzniknutých kryštálov?**

.....  
.....

**Ktoré potraviny (alebo iné výrobky) boli pravdepodobne vyrobené kryštalizáciou?**

.....  
.....