



## LABORATORNÍ PRÁCE Č. 1

### NEHOŘÍCÍ NIT

#### PRINCIP:

Základem této práce je volná krystalizace. Je to metoda založená na schopnosti pevných látek vylučovat se z nasyceného roztoku ve formě krystalů. Pozvolným chladnutím vzniká v roztoku malý počet zárodečných jader, na kterých postupně vznikají větší krystaly.

#### CHEMIKÁLIE:

NaCl, H<sub>2</sub>O

#### POMŮCKY:

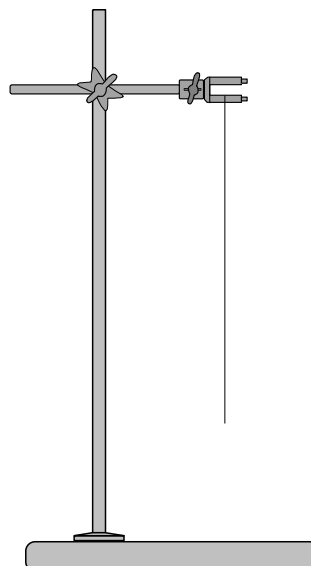
Kancelářská sponka, bavlněná nit, stojan, držák na stojan, kruh, kádinka.

#### POSTUP:

Postupným rozpouštěním NaCl ve vodě si v kádince připravíme nasycený roztok kuchyňské soli. Bavlněnou nit povaříme v připraveném roztoku, zavěsíme ji na kruh upevněný ve stojanu a necháme na ní volně krystalizovat kuchyňskou sůl.

Po ukončení krystalizace přivážeme na volně visící konec nitě kancelářskou sponku a na tomto konci nit zapálíme. Pozorujeme průběh reakce.

Pozn.: pokus je lépe pozorovatelný za použití bílého pozadí.





---

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

---

**ZÁVĚR:**

Vysvětlete, proč nit neshořela.

**POZNÁMKA PRO UČITELE:**

Ve skutečnosti bavlněná nit shoří. To, co zůstává, jsou krystaly kuchyňské soli.

**VIDEONÁVOD:**

<http://youtu.be/rsvLch1-5Bk?list=PLr0I4N3GXUFHMueghv6As-uc5i2zpCWVH>