**Medúzky**

**Video návod:** [Nadace ORLEN Unipetrol - Kouzelná chemie 2024 - Medúzky](https://www.youtube.com/watch?v=uRhPcTftqi4)

POMŮCKY:

* křemičitan sodný - vodní sklo (drogerie)
* destilovaná voda (nemusí být)
* krystalky kationtů: Mn2+ ,Fe2+, Fe3+,Co2+,Ni2+,Zn2+,Cu2+
* ****kádinka
* tyčinka
* zkumavky
* chemické lžičky
* pipetky

POSTUP:

1. Do zkumavek připravíme roztoky solí ve vodě (Mn2+ ,Fe2+, Fe3+,Co2+,Ni2+,Zn2+,Cu2+ ) – do 10 ml vody cca špička lžičky kationtů, promícháme.
2. V kádince naředíme destilovanou nebo normální vodou v poměru 1:1 (1:2) vodní sklo.
3. Vodní sklo opatrně nalijeme do Petriho misky.
4. Postupně kapeme roztoky solí z různých výšek do vodního skla v Petriho misce a sledujeme vznik krásných, neopakovatelných útvarů.

**TIP: za pomoci vznikajících křemičitanů lze vytvořit i různé obrazce. Zde se fantazii meze nekladou.**

**Vysvětlení**

Reakcí uvedených solí s křemičitanem sodným (vodním sklem) vznikají ve vodě nerozpustné barevné křemičitany.

**!!!POZOR!!!** Vodní sklo patří mezi látky dráždivé a při zasažení oka hrozí vážné poškození zraku!!! Prosím pracujte v ochranných brýlích a opatrně, pod dohledem dospělé osoby! Rozpustné sloučeniny tzv. těžkých kovů jsou toxické – přidává pedagog.