

Jak vzniká krystal – řešení

Pracovní list je vhodný pro žáky 2. stupně ZŠ a střední školy. Na základě pracovního listu si mohou vypěstovat krystal a také získají základní znalosti o struktuře krystalu.

* [**Krystalizace**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/190-krystalizace?vsrc=predmet&vsrcid=chemie%7Estredni-skola)

# Vypěstujte dle návodu krystal kamence.

Do 150 ml nasyceného a přefiltrovaného roztoku síranu hlinito-draselného vhoďte krystalek téže látky. Krystalek nejprve navažte na nit a závěs připevněte na špejli a položte přes okraj kádinky. Kádinku umístěte na místo se stálou teplotou.

# Označte správnou odpověď.



**Krystaly na obrázku vznikly:**

# rušenou krystalizací

* volnou krystalizací




# Doplňte slova z nabídky do textu:

***struktura, mřížka, krystalu, částic, reálných krystalů***

Krystalová mřížka je množina určitých myšlených abstraktních bodů, pomocí nichž popisujeme strukturu krystalu neboli vzájemnou polohu částic v krystalu.

U reálných krystalů není možné dosáhnout tzv. ideální krystalové mřížky, jejíž struktura je zcela pravidelná a bez jakýchkoliv poruch.

# Vyjmenujte základní typy krystalové mřížky:

Krystalové mřížky se od sebe liší tvarem základní buňky, jejími rozměry, polohami částic a velikostmi úhlů. Podle těchto struktur rozlišujeme 7 základních typů.

* trojklonná
* jednoklonná
* kosočtverečná
* čtverečná
* šesterečná
* klencová
* krychlová

**Co jsem se touto aktivitou naučil(a)**

…………………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………………