**Krystalizace**

Pracovní list je určen pro žáky 2. stupně ZŠ a jeho cílem je získat poznatky o krystalizaci.

* [**Pokus: Krystalizace soli**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/6383-pokus-krystalizace-soli?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**1. Co je to krystalizace?**

**…………………………………………………………………………………………………………….**

**…………………………………………………………………………………………………………….**

**2. K obrázkům přiřaď druh krystalizace.**

**Rušená krystalizace**

**Volná krystalizace**

**Krystalizace změnou rozpouštědla**

**3. Roztok, v němž se již více soli nerozpustí, se nazývá……………………………………….**

**4. Pevná látka, jejíž částice (atomy, molekuly nebo ionty) jsou pravidelně uspořádány do krystalické mřížky se nazývá …………………………… (viz tajenka).**

**Do barevně vyznačených polí zapište:**

1. **kladně nabitá částice**
2. **radioaktivní prvek**
3. **železná ruda pro výrobu železa**
4. **separační metoda založená na rozdílné teplotě varu látek**
5. **kladně nabitá částice atomového jádra**
6. **nejmenší částice, chemicky dále nedělitelná**
7. **záporně nabitá částice tvořící obal kolem atomového jádra**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

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

Autor:
Toto dílo je licencováno pod licencí Creative Commons [CC BY-NC 4.0]. Licenční podmínky navštivte na adrese [https://creativecommons.org/choose/?lang=cs].