

- Milí žáci, budeme opět pokračovat v učivu přírodopisu.
- Minulé učivo si můžete zopakovat na:
vlastnosti minerálů: <https://www.skolasnadhledem.cz/game/2036>
- **Napište** si další učivo:

TŘÍDĚNÍ NEROSTŮ (MINERÁLŮ)

- každý minerál je definován svým chemickým složením a vnitřní strukturou (krystalovou strukturou)

Podle chemického složení a charakteru krystalové mřížky zařazujeme minerály do devíti tříd (skupin):

1. prvky
2. sulfidy
3. halogenidy
4. oxidy a hydroxidy
5. uhličitany (karbonáty), dusičnany
6. sírany (sulfáty)
7. fosforečnany (fosfáty)
8. křemičitany (silikáty)
9. organické minerály

PRVKY

- přečíst v učebnici na str. 20-23
- v přírodě nacházíme prvky **kovové** (zlato, stříbro, platina, měď) nebo **nekovové** (síra nebo dvě formy uhlíku – grafit a diamant)
- ušlechtilé kovy (zlato, platina) – na vzduchu jsou stálé a rozpouštějí se pouze v lučavce královské
- ryzí kovy mají velkou hustotu

PRVKY KOVOVÉ

ZLATO Au $t = 2,5$ $\rho = 19,3 \text{ g/cm}^3$ $t = \text{tvrdost} ; \rho = \text{hustota}$

- velmi těžký a nejdokonaleji kujný minerál – při výrobě elektronických mikroprocesorů a při pozlacení různých předmětů
- v přírodě se vyskytuje vzácně, nachází se v křemenných žilách společně se stříbrem
- při zvětrávání hornin se dostává druhotně do naplavenin řek v podobě zrněk, odkud se získává **rýžováním**
- ryzí zlato má 24 karátů
- **využití**: klenotnictví, mincovnictví, zubní lékařství, jako mezinárodní platidlo a zlatá rezerva
- **výskyt ČR**: Jílové u Prahy, Nový Knín, Kašperské Hory, rýžoviště na řece Otavě
- **výskyt ve světě**: USA, Jihoafrická republika, Austrálie

STŘÍBRO Ag $t = 2,5$ $\rho = 10,49 \text{ g/cm}^3$

- má bílou barvu, je dokonale kujné
- nejlepší vodič tepla a elektřiny
- dokonalá kujnost – lze ho vytáhnout do velmi tenkých drátků
- **využití**: klenotnictví, elektrotechnika, mikroelektronika
- významná naleziště byla u Jihlavy, Kutné Hory, Stříbra, Jáchymova

