

- Vytiskni si nebo si opiš zápisek.

Správné řešení pracovního listu č. 3: grafit (tuha), opál, zlato, hematit, siderit

- v současnosti je známo přes **4 000 nerostů** (minerálů)
- v mineralogii, tak jako v každém přírodovědném oboru, je nutné uspořádat jednotlivé **druhy nerostů** do přehledného **systemu**
- **nerosty třídíme podle jejich chemického složení a krystalové struktury:**



- **prvky** (elementy)
- **sulfidy** (sirníky)
- **halogenidy** (halovce)
- **oxidy** (kysličníky) a **hydroxidy**
- **uhličitaný** (karbonáty)
- **sírany** (sulfáty)
- **fosforečnaný** (fosfáty)
- **křemičitany** (silikáty)
- **organické minerály** (organolity)

- **druhově nejbohatší** třídou nerostů jsou **křemičitany**
- **druhově nejchudší** jsou **organické minerály** a **prvky**
- **každý nerost má vždy pouze jednoslovné pojmenování** (např. křemen, pyrit, opál,..)

I. PRVKY

- V přírodě existuje přes 20 nerostů tvořených samostatnými prvky. Dělí se na **kovy** a **nekovy**:
 - **kovy** – zlato (Au), stříbro (Ag), platina (Pt), měď (Cu), železo (Fe)
 - **nekovy** – uhlík: **grafit a diamant (C)**, **síra (S)**
- Ryzí **kovy** jsou v přírodě nápadné **barvou**, vysokou **hustotou**, mají **kovový lesk** a jsou ohebné a **kujné**. Často jsou dobrými **vodiči elektrického proudu**.
- **nekovy** jsou **izolanty** nebo polovodiče