**Možné řešení protokolu ze cvičení 6**

Téma: Poznávání minerálů – prvky, sulfidy, halovce

1. Jak se dělí třída prvků? Uveďte příklady.

kovy: měď, stříbro, zlato

polokovy: arzén, antimon, bismut

nekovy: uhlík, síra

2. Pojmenujte olověně šedý minerál s kovovým leskem, vytvářející kubické krystaly s dokonalou štěpností.

galenit

3. Uveďte dva minerály běžně vznikající na evaporitových ložiscích.

halit, sylvín

4. Vyjmenujte tři minerály z třídy sulfidů, které mají podstatné zastoupení mědi.

chalkozín, chalkopyrit, tetraedrit

5. Doplňte tabulku:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Minerál** | **Vzorec** | **Symetrie** |
| markazit | FeS2 | rombická |
| sfalerit | (Zn,Fe) S | kubická |
| halit | NaCl | kubická |
| chalkopyrit | CuFeS2 | tetragonální |
| antimonit | Sb2S3 | rombická |

6. Uveďte možná zbarvení fluoritu.

bezbarvý, bílá, žlutá, modrá, zelená, fialová, černá

7. Jaké jsou zásadní rozdíly mezi polymorfy uhlíku – grafitem a diamantem?

typ struktury, fyzikální vlastnosti (tvrdost, hustota, štěpnost, bod tání)