

2.L – chemie
týden: 18. 5. – 24. 5.

Téma: **Dvouprvkové sloučeniny – sulfidy, halogenidy**

Podíváme se na další skupiny významných dvouprvkových sloučenin – **sulfidy a halogenidy** – v učebnici **na stranách 89 – 91**. Přečtěte si o nich. **A vynechte opět názvosloví**, kterému se budeme věnovat v září. Tak jak už jste zvyklí, posílám vám i zpracovaný zápis z tohoto tématu. Buď přepište nebo nalepte do sešitu.

Dobrovolný úkol: Najděte si na internetu, jak vypadají nerosty, o kterých se v souvislosti sulfidů a halogenidů píše.

Zpracujte prosím během tohoto týdne. Zprávu o zpracování mi prosím pošlete na email do pondělí **25. 5. 2020**.

Krásné dny přeji 😊

Zápis:

Sulfidy

= sloučeniny síry s dalším prvkem

- starší název sirníky (dnes se neužívá)
- vznikají slučováním atomu S a atomu jiného prvku



síra železo sulfid železnatý

- v přírodě – nerosty
 - o **galenit = sulfid olovnatý** – stříbřitě šedý, pro výrobu Pb

- **sfalerit = sulfid zinečnatý** – hnědý, černý i žlutý, pro výrobu Zn
- **pyrit** = sulfid železa – zlatožluté barvy („kočičí zlato“) – železná ruda pro výrobu Fe
- **sulfan** – složený ze S a H, bezbarvá kapalina, páchne po zkažených vejcích, prudce jedovatý

Halogenidy

= sloučeniny atomu halogenu (F, Cl, Br, I) a atomu jiného prvku

- vznikají slučováním prvků



chlor měď chlorid měďnatý

- sloučeniny halogenu a vodíku = **halogenovodíky**
 - např. chlorovodík HCl, fluorovodík HF
- **chlorid sodný** – v přírodě nerost **sůl kamenná** (=halit), kuchyňská sůl – buď se těží v ložiskách v zemi nebo odpařováním mořské vody
 - využití: konzervace a dochucování potravin, výroba sloučenin (chlor), mýdla, proti námraze (solení silnic)
- **fluorid vápenatý** – v přírodě jako nerost **kazivec** (=fluorit) – fialový nebo zelenomodrý
 - využití: při výrobě kovů, výroba fluorovodíku
- **bromid stříbrný** – využití při výrobě fotografií z kinofilmů