

2. Sulfidy

= sloučeniny síry (S) + kov (Fe, Cu, Pb, Zn, ...)

vlastnosti:

- vyšší hustota, vodivé, křehké
- rudy = průmyslově se z nich získávají kovy: **měď, zinek, železo, olovo**

Minerály:

Pyrit (FeS₂) - železo (Fe)

- **světle žlutý**
- využití: stavební průmysl, strojí, elektrotechnický

Chalkopyrit (CuFeS₂) - měď (Cu)

- zlatožlutý
- **vede elektrický proud**

Galenit (PbS) - olovo (Pb)

- šedý, silný kovový lesk
- **je jedovaté**

Sfalerit (ZnS) - zinek (Zn)

- barva hnědá
- využití: výroba **baterií a monočlánků, barev, pozinkované plechy**

3. Halogenidy

= sloučeniny fluoru (F), chloru (Cl), bromu (Br) a jodu (I)

- rozpustné ve vodě

Minerály:

sůl kamenná (NaCl) = halit = chlorid sodný

- **t = 2**
- **krychlová soustava**

získávání:

- odpařování z mořské vody
- těžba ze solných dolů

využití:

- chuť pokrmů
- konzervace potravin
- zimní údržba silnic

fluorit (CaF₂) = kazivec

- t = 4
- krychlová soustava
- zelený, fialový

využití:

- hutnictví, sklářství, optika

brom (Br)

- těkavá, červená sloučenina (Mrtvé moře)

jod I

- ve formě sloučenin (mořská voda)
- velmi vzácný
- fialová barva

využití:

- jodová tinktura – **dezinfekce**