**SULFIDY**

- dvouprvkové sloučeniny síry s kovovým prvkem

- atomy síry mají oxidační číslo -II (S-II)

- pro názvosloví sulfidů platí stejná pravidla jako u oxidů

- zakončení podstatného jména je -id (sulfid)

 např. sulfid sodný Na2S

 sulfid olovnatý PbS

- některé sulfidy se vyskytují v přírodě jako nerosty:

 např. galenit PbS - krystalický, stříbřitě šedá barva, velká hustota, surovina

 pro výrobu železa

 sfalerit ZnS (sulfid zinečnatý) - tvoří krychlové krystaly hnědé, černé,

 někdy žluté barvy, surovina pro výrobu zinku

 pyrit FeS2 (disulfid železnatý) – železná ruda, zlatavá barva, tvoří

 krychlové krystaly