

Sulfidy

(učebnice str.89)

Dvouprvkové sloučeniny síry s kovovým prvkem.

Atom síry má stejně jako kyslík v oxidech oxidační číslo 2- (S^{2-}).

Názvosloví je shodné s oxidy.

Podstatné jméno sulfid + přídavné jméno.

$Na_2^+S^{2-}$ sulfid sodný

$Pb^{2+}S^{2-}$ sulfid olovnatý

$Al_2^{3+}S_3^{2-}$ sulfid hlinitý

Některé důležité sulfidy

Galenit (PbS): nerost vyskytující se v přírodě, vyrábí se z něj olovo.

Sfalerit (ZnS): krystalický nerost, vyrábí se z něj zinek.

Sulfan (H₂S): bezbarvý jedovatý plyn, zapáchá po zkažených vejcích

Učebnice str. 89: cv. 1, 2, 4