Ch 8 – sulfidy (úkol č. 12)

Zdravím všechny!

Základní dělení anorganických sloučenin podle počtu prvků je na dvouprvkové sloučeniny a tříprvkové sloučeniny… My se dosud věnujeme dvouprvkovým sloučeninám – sem patří halogenidy + oxidy + sulfidy….

….. a jak už asi tušíte, chybí nám ještě sulfidy!!!

A mám pro vás dobrou (možná) zprávu. Sulfidy jsou velmi podobné oxidům!!! Kdo jste pochopil názvosloví oxidů, už vlastně umíte i názvosloví sulfidů!!!

V sulfidech je pouze místo atomu kyslíku atom síry! Ostatní pravidla jsou stejná!!!

1. Zapíšete si zápis.
2. Zkusíte vypracovat cvičení, která pošlete ke kontrole do 5. 6.!

(ničeho se nebojte, jde jen o procvičení….)

………………………………………………………………………………………………………………………………………….

zápis:

**SULFIDY**

sulfidy = **dvouprvkové sloučeniny síry** s kovovým prvkem

atom síry má v sulfidech vždy **oxidační číslo –II** (S-II)

sulfidy = **pevné** látky

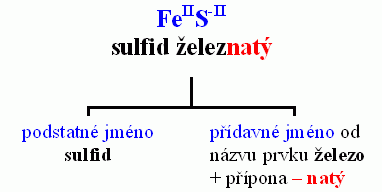
v přírodě jako nerosty

**kovový lesk**

NÁZVOSLOVÍ

Stejná pravidla jako pro oxidy…

* pouze místo značky kyslíku O píšeme značku síry **S** a podstatné jméno *sulfid*



zástupci:

**SULFID OLOVNATÝ PbS (= galenit)**

výskyt: jako **nerost galenit**

využití: surovina pro **výrobu olova**

**SULFID ZINEČNATÝ ZnS (= sfalerit)**

výskyt: jako **nerost sfalerit**

využití: surovina pro **výrobu zinku**

Úkoly k procvičení:

Učebnice strana 67 /cv. 2, 3, 4

**Řešení máte níže na další straně.**

Dobrá rada: nejprve zkuste vypracovat a pak se podívejte na řešení (ošidili byste jen sebe!)

cv. 2:

1. oxid křemičitý = SiO2
2. oxid hlinitý = Al2O3
3. oxid uhelnatý = CO
4. sulfid olovnatý = PbS
5. sulfid zinečnatý = ZnS

cv. 3: všimněte si, že vzorec oxidu a sulfidu se liší pouze atomem kyslíku a síry!!!

1. K2O

K2S

1. CaO

CaS

1. Fe2O3

Fe2S3

1. SiO2

SiS2

1. BaO

BaS

1. FeO

FeS

1. Ag2O

Ag2S

1. Au2O3

Au2S3

cv. 4:

1. CO = oxid uhlenatý
2. Al2O3 = oxid hlinitý
3. P2O5 = oxid fosforečný
4. ZnO = oxid zinečnatý
5. Br2O5 = oxid bromičný
6. K2O = oxid draselný
7. I2O7 = oxid jodistý
8. MnO2 = oxid manganičitý
9. SnO2 = oxid cíničitý