

SULFIDY

učebnice str.67

Sulfidy jsou dvouprvkové sloučeniny nějakého prvku se sírou. Jejich názvosloví (tvorba vzorců a názvů) je stejná jako u oxidů, jen s tím rozdílem, že místo kyslíku píšeme S.

Poměry čísel ve vzorcích jsou stejné jako u oxidů a také koncovky jsou stejné.

I.	-ný	2:1	sulfid stříbrný	Ag_2S
II.	-natý	1:1	sulfid měďnatý	CuS
III.	-itý	2:3	sulfid arsenitý	As_2S_3
IV.	-ičitý	1:2	sulfid ciničitý	SnS_2
V.	-ečný			
	-ičný	2:5	sulfid antimoničný	Sb_2S_5
VI.	-ový	1:3	sulfid molybdenový	MoS_3
VII.	-istý	2:7	sulfid manganistý	Mn_2S_7 asi neexistuje
VIII.	-ičelý	1:4	sulfid osmičelý	OsO_4

Samozřejmě se vzorce a názvy dají odvozovat i **přes oxidační čísla** (síra má v sulfidech oxidační číslo -II) to je vysvětleno ve videu (viz příloha) a **ještě bude vysvětleno ve škole až vás uvidím (už aby to bylo- bez vás mě učení nebaví a stýská se mi !)**

Postup odvození názvu sulfidu přes poměry:

Odvoďte sulfid arseničný

- 1) ve vzorci prohodím pořadí prvků..... AsS
- 2) určím nejdelší koncovku-ičný
- 3) z koncovky vím poměr.....2:5
- 4) dokončím vzorec **As_2S_5**

Postup odvození vzorce sulfidu přes poměry:

Odvoďte název ZnS

- 1) v názvu prohodím pořadí prvků.....sulfid zinek?
- 2) určím poměr.....1:1
- 3) z poměru určím koncovku.....-natý
- 4) vytvořím název.....sulfid zineknatý (to zní divně, citem upravím na **sulfid zinečnatý**

A TO JE VŠE. JEŠTĚ SE PODÍVEJTE DO UČEBNICE A NA VIDEO A VYPRACUJTE PRACOVNÍ LIST