

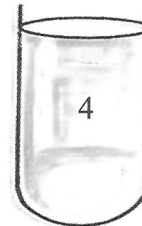
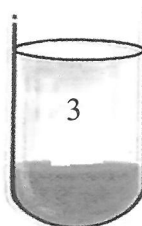
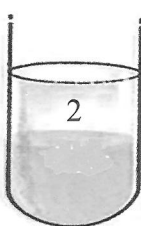
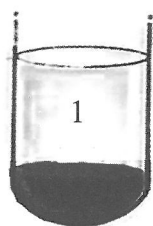
SULFIDY

1. Doplňte tabulku.

oxidační číslo atomu vázaného na atom kyslíku nebo sulfidu	oxidy		sulfidy	
	název	vzorec	název	vzorec
	oxid železitý			
				Na_2S
			sulfid zinečnatý	
		BaO		

2. Ve zkumavkách jsou sraženiny následujících sulfidů: ZnS , CdS , Sb_2S_3 , CuS . Vyhledejte v odborné literatuře nebo na internetu, o které sulfidy se jedná.

Tyto barevné reakce využívají chemici v analytické chemii. Čím se analytická chemie zabývá?



.....

.....

3. Které sulfidy se nacházejí v přírodě?

.....

4. Vyznačte stejnou barvou výrazy, které k sobě patří.

galenit	kočičí zlato	FeS_2	sulfid olovnatý
sfalerit	výroba olova	ZnS	disulfid železnatý
pyrit	výroba zinku	PbS	sulfid zinečnatý

5. a) K jakým účelům se používá zinek?

b) K jakým účelům se používá olovo?

c) K jakým účelům se používá železo?

6. Vypočítejte procentový obsah síry v galenitu, sfaleritu a pyritu. Výsledky porovnejte.

.....

.....

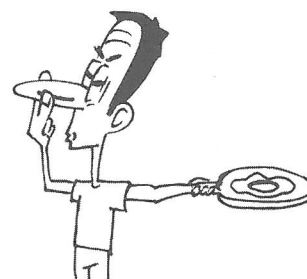
.....

7. Zjistěte, který plyn zapáchá po zkažených vejcích. Jakou spojitost má tento plyn se sulfidy?

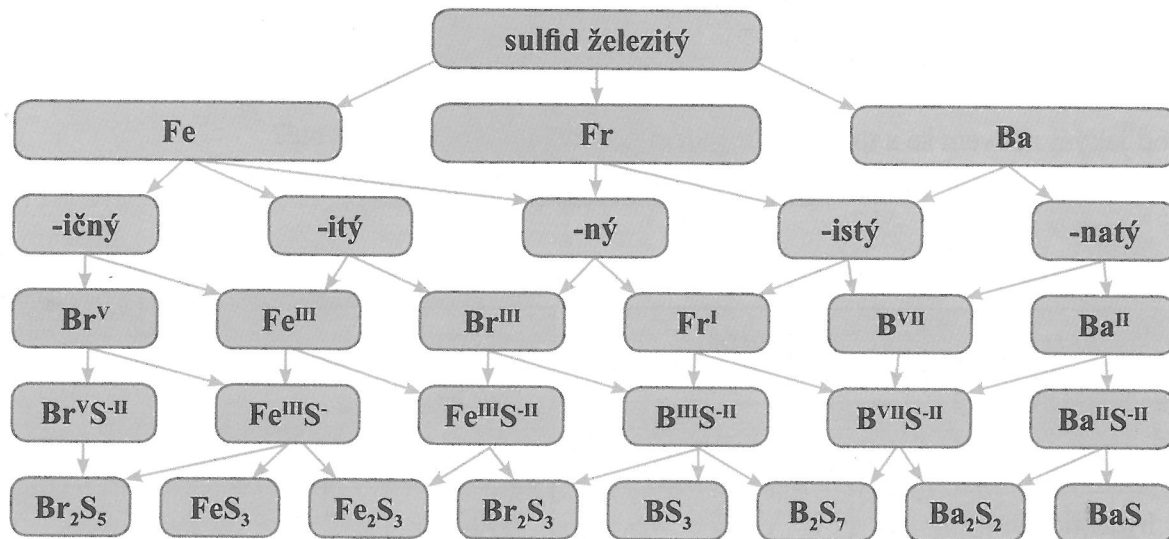
.....

.....

.....



8. Sledujte šipky a vyznačte po nich cestu od názvu ke správnému vzorci.



9. Doplňte názvy a vzorce halogenidů, oxidů a sulfidů:

vzorec	název
FeCl ₂	
	oxid stříbrný
	sulfid železitý
CaF ₂	
	oxid fosforečný

vzorec	název
	oxid chromový
MnI ₇	
	bromid lithný
OsO ₄	
	sulfid měďný

10. Pomocí rovnice zapíšte:

- a) Au³⁺
- b) Ag⁺
- c) O²⁻
- d) Mo⁶⁺
- e) Si⁴⁺
- f) P⁵⁺

11. Sestavování vzorců oxidů a sulfidů (viz příloha pracovního sešitu).

