

TRIVIÁLNI NÁZVY (ANORG.)

ocelk = siderit  $\text{FeCO}_3$

ocelok = siderit  $\text{FeCO}_3$   
pyrit, markazit  $\text{FeS}_2$  (disulfid železa)  $\begin{matrix} -I & -I \\ S & S \end{matrix}$

Chalkopyrit  $\text{CuFeS}_2$

galenit = křemenná sloučenina PbS  
- - - - - zinkové ZnS

galenit =  $PbS$   
sferit =  $FeS$

fluorit = kazevec  $\text{CaF}_2$   
zelená kameň

fluorit = kázevec  $\text{CaF}_2$   
halit = sůl kamenná NaCl (solanka ⊙ NaCl)  
citron, amethyst, zaféřda

fluorit = křemec  $\text{CaF}_2$   
halit = sůl kamenná NaCl (solanka)  $\text{NaCl}$   
křemen  $\text{SiO}_2$ , oxidy: citrín, ametyst, zaférová, ružová, achát, opál  
ion-  
anion-

antimonit  $Sb_2S_3$

antimonit  $S_2S_3$   
Cínabarit = rumělka = čínská červen  $HgS$

molybdenit  $\text{MoS}_2$

molybdenit  $\text{MoS}_2$  (sódia  $\cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$ )  
 sádkovec  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

Karakteristik = elemen  $\text{InO}_2$

Kat. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
magnetit = magnetit Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>  
Magnetit Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> ✓

magnetit =  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  v  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   
hematit = brevel, ruben, safer

hematit = brevel  $\text{Fe}_3\text{O}_4$  &  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   
korund  $\text{Al}_2\text{O}_3$  odrody: rubín, safír, smaragd  
malachit, pasteriz, šinter  $\text{CaCO}_3$

hematit =  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   
korund  $\text{Al}_2\text{O}_3$  odrody: rubín, safír, smaltagd  
kalcit, náhonc, aragonit, kalcit, sint  $\text{CaCO}_3 \rightarrow$  meamor, křídý (dolomit  $\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$ )  
smaltagd, akvamarin

kalit, napolec, dragoni, baryt  $\text{BaSO}_4$ , odrody: ~~smaragd~~, akvamarín

sykvin' KCl

kamen muarcu<sup>o</sup> = glauberova sůl  $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

burel  $MnO_2$

burel  $MnO_2$   
 soda  $Na_2CO_3$  , jeala' sola  $NaHCO_3$  , kystal na' sola  $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$

potas  $K_2CO_3$

potas  $K_2CO_3$  zelená  $FeSO_4 \cdot 7H_2O$  (hyperoksy' včelí)   
 soda' skalice  $CaSO_4 \cdot 5H_2O$  (sulfátový včelí:  $SO_3$ )

nitriol  $H_2SO_4$  (spiritus nitrioli :  $SO_3$ )

$k. polna' HCl$

lucárka pračová (HCl 3 : 1 HNO<sub>3</sub>)

✓ b'la' skalice Zn SO<sub>4</sub> · 7H<sub>2</sub>O

↓ Zelena' —//  $FeSO_4 \cdot 7H_2O$

kalene' vápno  $\text{CaO}$ , kárene' vápno  $\text{Ca(OH)}_2$  = nářemá' voda  
ledky = dusičany (l. chybky'  $\text{NaNO}_3$ )

hypermangan  $\text{KMnO}_4$

salmiak  $\text{NH}_4\text{Cl}$

cyankáli  $\text{KCN}$

amoniak  $\text{NH}_3$

rajsky' plyn  $\text{N}_2\text{O}$

chloroform  $\text{CHCl}_3$  (jodoform  $\text{CHI}_3$ )

ci'nové' maslo  $\text{SnCl}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$

žinková' běloba  $\text{ZnO}$

titánová' -  $\text{TiO}_2$

chromová' žlut'  $\text{PbCrO}_4$  (chromová' zelen'  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ )

křalovská' žlut'  $\text{As}_2\text{O}_3$

$\text{H}_2\text{S}$  = siřan

svěřík  $\text{Pb}_3\text{O}_4 = 2\text{PbO} \cdot \text{PbO}_2$

$\text{H}_2\text{Se}$  = selen

rumělká = čínská' červená  $\text{HgS}$

$\text{H}_2\text{Te}$  = tellan

arseník  $\text{As}_2\text{O}_3$   $\text{O}_3$  - ozon

$\text{H}_5\text{IO}_6$  - k. ortojodista'

lapis  $\text{AgNO}_3$

$\text{H}_3\text{PO}_4$  - k. orthofosfátná'

perhydrol  $\text{H}_2\text{O}_2$  - peroxid vodíku

$\text{H}_3\text{BO}_3$  - k. - borita'

leška' voda  $\text{D}_2\text{O}$   $\text{O}_3$  = ozon

bronz  $\text{Cu} + \text{Sn}$  fajka ( $\text{Sn} + \text{Pb}$ )

mosaz  $\text{Cu} + \text{Zn}$  liteřira ( $\text{Sn} + \text{Sb}$ )

jodová' tinktura 5%  $\text{I}_2$  v etkarolu

Lugolův  $\text{I}_2$  ( $\text{I}_2$  v  $\text{KI}$ )

kamenec  $\text{M}^{\text{I}} \text{M}^{\text{III}} (\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$

bor borová' voda 3%  $\text{H}_3\text{BO}_3$

vodní' sklo ( $\text{SiO}_2$ ,  $\text{K}_2\text{SiO}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{SiO}_3$ )

$\text{SiH}_4$  = silan

$\text{PH}_3$  = fosfan

$\text{SnH}_4$  = stannan

$\text{AsH}_3$  = arsan

$\text{GeH}_4$  = german

$\text{SbH}_3$  = stibán

$\text{PbH}_4$  = plumban

$\text{BiH}_3$  = bismutan

$\text{AlH}_3$  = allan