Opakování - KOVY

1. **Zapište kovy do tabulky podle výskytu v přírodě: Cu, Ag, Pb, Zn, Fe, Al, Ni, Pd (některé mohou být i ve více políčkách)**

oxidy	sulfidy	ryzí

2. **Zapište chemickou reakcí (bez mezer):**

pražení pyritu na oxid železitý a siřičitý $\longrightarrow$

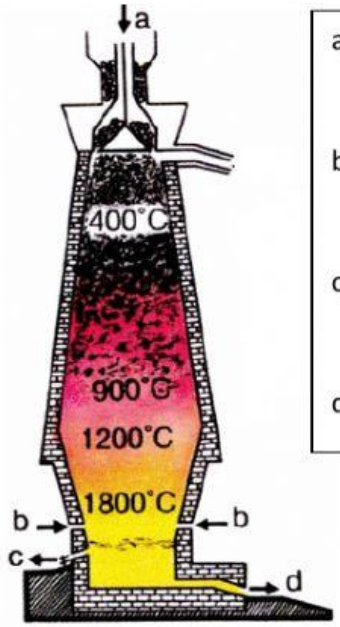
aluminotermickou výrobu železa $\longrightarrow$

3. **Zapište vzorce sloučenin: dusičnan stříbrný, chlorid stříbrný, oxid chromitý, manganistan draselný. Vyberte rozpustnost ve vodě.**

4. **Spojte názvy a vzorce nerostů**

hematit	PbS
pyrit	Ag_2S
rutil	HgS
argentit	Fe_2O_3
galenit	TiO_2
cinabarit	ZnS
sfalerit	$CuFeS_2$
chalkopyrit	FeS_2

5. **Doplňte popisky k obrázku**



a)

b)

c)

d)

6. **Pokuste se uhodnout, který kov se skrývá v popisu:**

Neušlechtilý kov, který se na vzduchu pokrývá vrstvou svého oxidu. Používá se při výrobě článků, jeho sloučenina bílé barvy je součástí některých léčivých mastí.

Kov je dobře chemicky odolný, těžký, využívá se jako katalyzátor nebo v elektrodách, jedna z jeho komplexních sloučenin je lékem na určitý druh rakoviny.

Kov tvoří mimo jiné fialovou krystalickou sloučeninu dobře rozpustnou ve vodě, se silnými oxidačními účinky, využívanou také v analytické chemii a k desinfekci.

LIVEWORKSHEETS