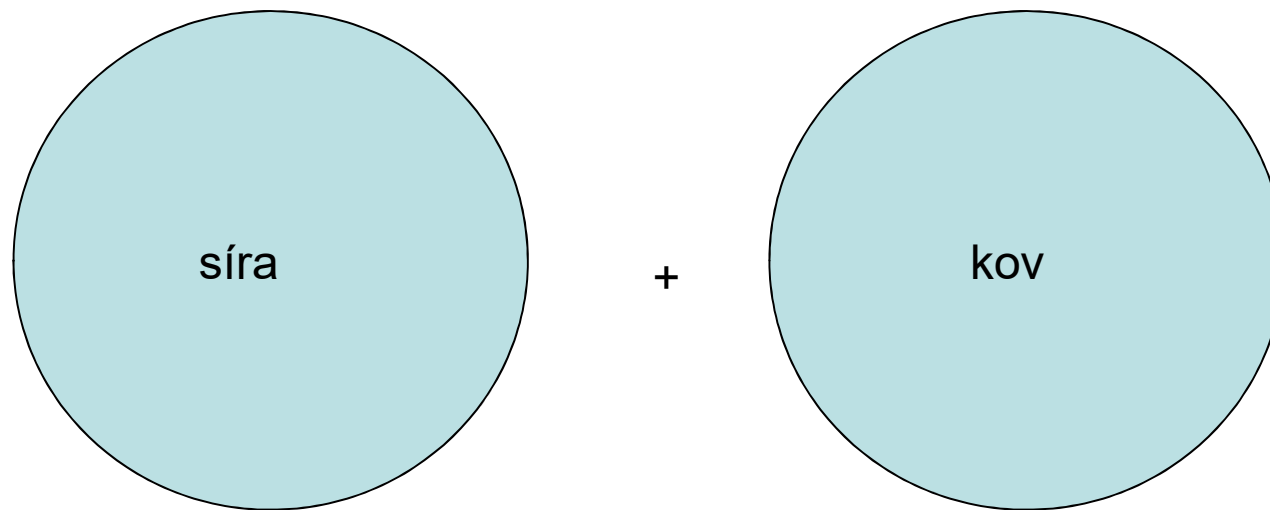


SULFIDY

1. Z jakých prvků se skládají sulfidy?



2. Jaké je oxidační číslo síry ve vzorci sulfidu?



sulfid železnatý

podstatné jméno

přídavné jm

3. Které nerosty patří mezi sulfidy?

1



a/ Pb S –
sulfid
olovnatý

c/ FeS_2 disulfid
železnatý



2



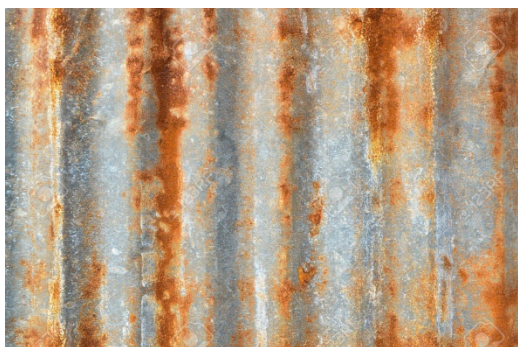
b/ Zn S sulfid zinečnatý

3

Najdi názvy
nerostů, kterým
patří tyto vzorce
a chemické
názvy.

4. Ze sulfidu zinečnatého získáváme zinek. Zapiš,
jak zinek využíváme.

a/



b/



c/



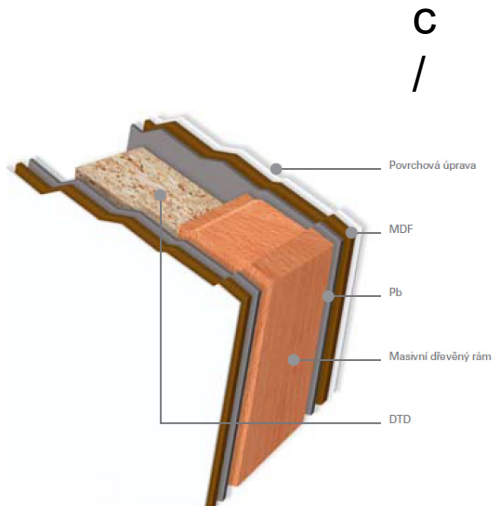
5. Sulfid olovnatý se využívá k výrobě olova. Zapište, k čemu olovo potřebujeme.



a/



b/



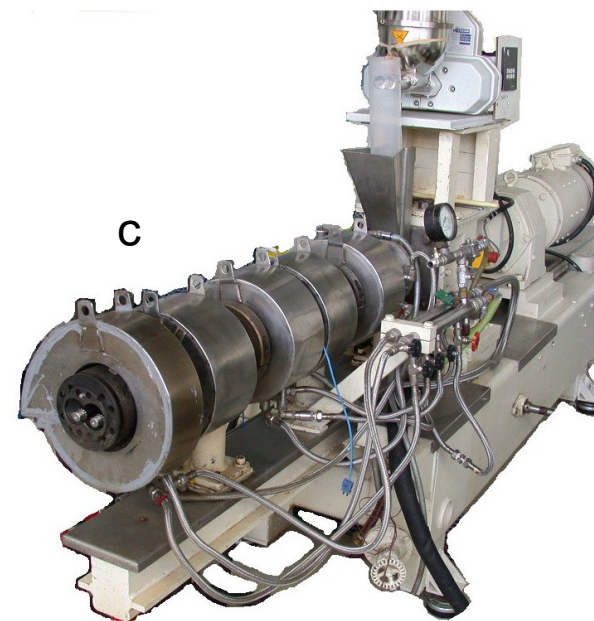
6. Disulfid železnatý využíváme k výrobě železa. Jaké má železo využití?



a



b



Dvoušnekový vytlačovací stroj

d



7. Vzorce sulfidů se tvoří stejně jako vzorce oxidů. Zde si je vyzkoušej.

videonávod:

<https://www.youtube.com/watch?v=8nlgGW78Uk4>

- sulfid sodný
- sulfid rtuťnatý
- sulfid hlinitý
- sulfid uhličitý
- sulfid arseničný
- sulfid fosforečný

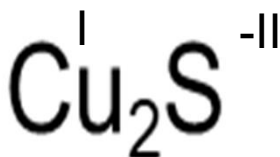
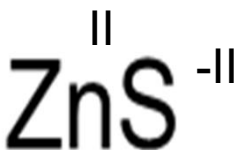
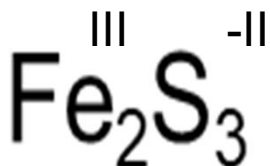
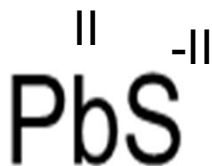
Prvky zapisujeme v opačném pořadí než jsou v názvu.

Každý prvek má oxidační číslo.

Součet oxidačních čísel se rovná nule.

Pokud součet nevychází nula, vzorec se doplňuje. Často lze využít křížové pravidlo. To neplatí jen, když oxidační čísla jsou dělitelná. Pak je vydělíme a výsledek zapíšeme za síru.

8. Pojmenujte sulfidy



1. Jméno je vždy sulfid.
2. Abychom určili jaký, dáme oběma prvkům oxidační číslo.
3. Druhé jméno utvoříme z názvu prvku a příslušné koncovky.