

Pracovní list: Síra. Sulfidy.

1. Sulfidy jsou sloučeniny a
Oxidační číslo síry v sulfidech je: a) - I b) I c) II d) - II

2. Pojmenuj sloučeniny:

MgS

Fe₂S₃

CuS

Ag₂S

MnS₂

Na₂S

HgS

CdS

3. Napiš názvy sloučenin:

sulfid olovnatý

sulfid hlinitý

sulfid vápenatý

sulfid zinečnatý

sulfid draselný

sulfid železnatý

sulfid manganatý

sulfid rtuťný

4. Některé sulfidy se v přírodě nacházejí jako nerosty. Patří mezi ně např. galenit a sfalerit. Napiš jejich chemický název a chemický vzorec.

galenit:

sfalerit:

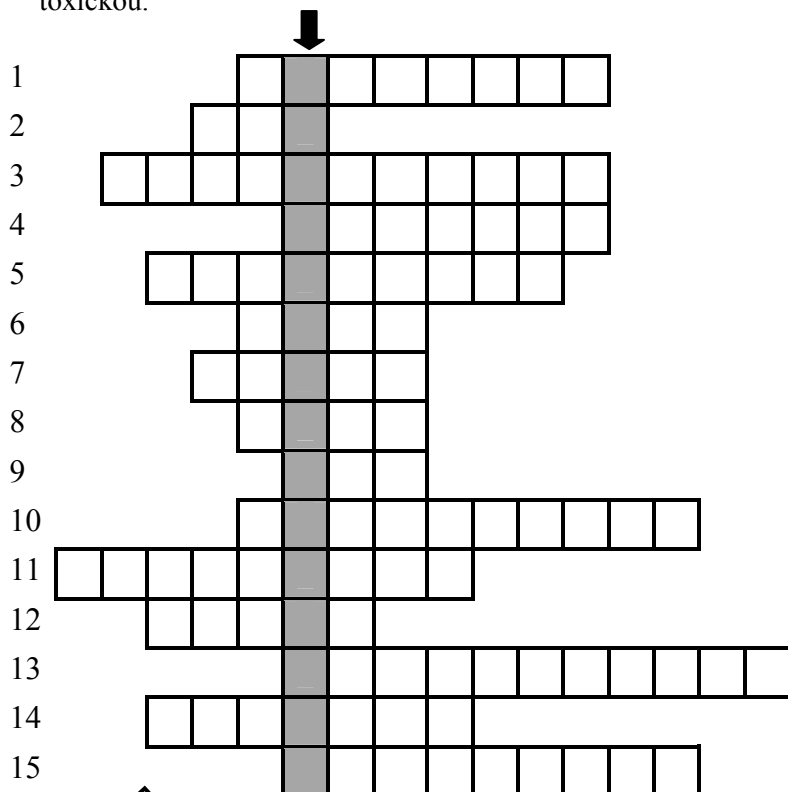
5. Označ, jestli jde o pravdivé nebo nepravdivé výroky. Definuj pravdivý výraz.

	pravda	nepravda
síra tvoří osmiatomové molekuly	S	H
síra je rozpustná ve vodě	V	O
síra vede elektrický proud	O	X
síra má žlutou barvu	U	L
sulfidy mají oxidační číslo - I	D	I
sulfidy jsou dvouprvkové sloučeniny	L	G
síra má pevné skupenství	F	S
ochlazením par vroucí síry vzniká sirný květ	I	E
sulfan vzniká rozkladem bílkovin	D	N
síra se používá na výrobu pryže z kaučuku	Y	I
sulfid zinečnatý se v přírodě vyskytuje jako galenit	Í	D
síra se nepoužívá na výrobu střelného prachu	K	Y

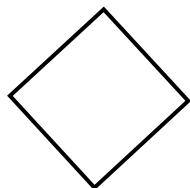
6. Které z uvedených využití v praxi se síra **nepoužívá**:

střelný prach	dezinfekční přípravky	síření sklepů, sudů	výroba bělidel
sírné masti, sírné lázně	důkaz škrobu	dezinfekce vody	výroba barev
výroba kyseliny sírové	výroba kyseliny chlorovodíkové		pyrotechnika
palivo	svařování a řezání kovů	prostředky proti škůdcům	

7. Napiš správný chemický název (i dřívější název) a chemický vzorec prudce jedovatého plynu, kterého charakterizuje věta uvedená v tajence. Napiš jeho vlastnosti a napiš, jak vzniká. Nakresli piktogram pro látku toxickou.



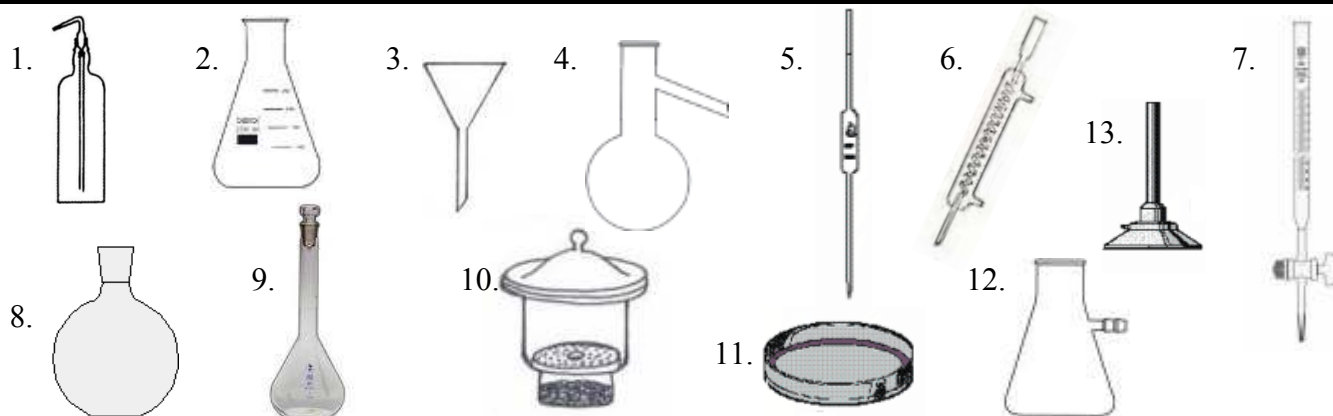
1. nedokonalým spalováním uhlíku vzniká prudce jedovatý plyn, oxid ...
2. chemický vzorec oxidu, který je příčinou kyselých dešťů
3. přeměna oxidu uhličitého na kyslík
4. dvouprvkové sloučeniny síry a dalšího prvku
5. surovinou pro výrobu skla je oxid
6. halogen kapalného skupenství
7. nejlehčí ze všech plynů
8. pevná, žlutá látka
9. tento halogen se nachází v hormonu štítné žlázy thyroxinu
10. dvouprvkové sloučeniny halogenu a dalšího prvku
11. ochlazením par vroucí síry vzniká
12. v kostech a zubní sklovině se nachází
13. jiný název pro oxid vápenatý
14. sulfid olovnatý se v přírodě vyskytuje jako nerost
15. jod má schopnost změnit své skupenství z pevného přímo na plynné. Tato skupenská změna se nazývá ...



Tajenka: _____

8. Pojmenuj laboratorní pomůcky a napiš, co mají společného (tajenka). První číslice udává číslo pomůcky, druhá pořadí písmena ve slově.

1/1	2/2	3/3	4/1	5/2	6/4	7/2	8/2	9/1	10/2	11/5	12/2	13/3



9. **Olovo** se získává ze sulfidu olovnatého (_____). Napiš, k jakým účelům se olovo používá.

Zinek se získává ze sulfidu zinečnatého (_____). Napiš, k jakým účelům se zinek používá.
