

SBORNÍK
ANORGANICKÝCH SLOUČENIN

- ❖ BINÁRNÍ SLOUČENINY
- ❖ KYSELINY
- ❖ SOLI
- ❖ CVIČENÍ 1
- ❖ CVIČENÍ 2



BINÁRNÍ SLOUČENINY

DOPLŇTE TABULKU

název	vzorec	vzorec	název
oxid boritý		Hg ₂ S	
sulfid měďnatý		PbCl ₄	
chlorid stříbrný		BaO ₂	
peroxid vápenatý		SnO ₂	
jodid železnatý		NiBr ₂	
oxid arzeničný		NH ₄ F	
sulfid fosforitý		SeO ₃	
bromid manganatý		AlS ₃	
peroxid sodný		OsO ₄	
oxid jodistý		MgS	
bromovodík		H ₂ S	
german		HF	

KYSELINY

Napište název

- | | | | |
|--------------------------------------|--------------------------------------|---|-----------------------------|
| a) $\text{HCl}\cdot\text{O}_4$ | b) H_2SeO_4 | c) $\text{H}_4\text{Si}\cdot\text{O}_4$ | d) H_6TeO_6 |
| e) $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_5$ | f) $\text{H}_6\text{Si}_2\text{O}_7$ | g) $\text{H}_3\text{PO}_2\text{S}_2$ | h) H_2COS_2 |
| i) $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ | j) HOCN | k) $\text{H}_5\text{I}_3\text{O}_{10}$ | l) H_2SnS_2 |

Napište vzorec

- | | |
|---------------------------------------|--------------------------------|
| a) kyselina pentaoxojojodistá | b) kyselina trihydrogenboritá |
| c) kyselina tetrahydrogendifosforečná | d) kyselina wolframová |
| e) kyselina dithiodusičná | f) kyselina manganistá |
| g) kyselina chlorovodíková | h) kyselina diseleničitá |
| i) kyselina pentahydrogentriarzenitá | j) kyselina tetraoxofosforečná |
| k) kyselina bromná | l) kyselina thiomanganová |

NAPIŠTE VZOREC

1. jodičnan barnatý
2. síran železitý
3. hydroxid měďnatý
4. dihydrogenarzeničnan hlinitý
5. chlornan vápenatý
6. thiosíran hlinitý
7. dichroman sodný
8. hexahydrt chloridu vápenatého
9. hydrogensíran amonný
10. hydroxid železitý
11. thioarzeničnan hlinitý
12. chlorečnan olovnatý
13. hydrogensulfid sodný
14. uhličitan amonný
15. dusitan hořečnatý
16. manganistan draselný
17. hydrogenuhličitan vápenatý
18. tetraboritan disodný
19. dihydrogenfosforečnan barnatý
20. heptahydrát síranu zinečnatého

SOLI – NÁZVY

NAPIŠTE NÁZVY

- a) LiOH
- b) AgNO₃
- c) MgMnO₄
- d) Fe₂(S₂O₃)₃
- e) NH₄BrO₃
- f) Ca(HMnO₄)₂
- g) Na₂B₄O₇
- h) K₅P₃O₁₀
- i) Ba(OH)₂ . 8 H₂O
- j) NH₄HS
- k) PbSiO₃
- l) Cu(NO₃)₂ . 3 H₂O
- m) Na₃AsO₂S₂
- n) Al(ClO₂)₃
- o) KHSO₃
- p) NiSO₄
- q) ZnSO₃
- r) Ca(ClO)₂
- s) FeSO₄ . 7 H₂O
- t) NH₄ IO₄

CVIČENÍ 1

VARIANTA A

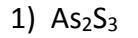
1. H_3IO_5
2. kyselina chromová
3. KHSO_3
4. jodičnan barnatý
5. TiO_2
6. fluorid boritý
7. P_2S_3
8. oxid dusičitý
9. PCl_5
10. síran boritý
11. NH_4OH
12. chlorečnan vápenatý
13. zelená skalice
14. dusičnan sodný
15. chlorid křemičitý
16. hydrogenuhličitan zinečnatý
17. hydroxid hlinitý
18. sulfid olovnatý
19. dusitan draselný
20. kyselina tetraoxokřemičitá

VARIANTA B

1. H_3PO_3
2. kyselina siřičitá
3. NaHCO_3
4. křemičitan vápenatý
5. MoO_3
6. sulfid kobaltitý
7. AlBr_3
8. jodid křemičitý
9. NH_4Cl
10. bílá skalice
11. hydroxid hlinitý
12. kyselina jodistá
13. chlorečnan zinečnatý
14. dusnan vápenatý
15. $\text{Zn}(\text{OH})_2$
16. dihydrogenfosforečnan olovnatý
17. chroman draselný
18. oxid manganistý
19. jodid fosforečný
20. kyselina tetraoxoarzenitá

CVIČENÍ 2

NAPIŠTE VZOREC ČI NÁZEV



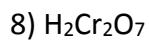
2) oxid dusitý



4) jodid titaničitý



7) kyselina hexahydrogentelurová



9) kyselina trithiouhličitá

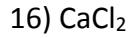


12) jodičnan barnatý

13) křemičitan lithný



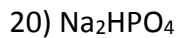
15) kyselina hexahydrogendikřemičitá



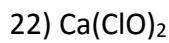
17) bromitan draselný

18) manganistan zinečnatý

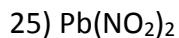
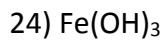
19) síran hlinitý



21) hydrogenuhličitan hlinitý

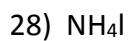


23) sádra



26) dichroman sodný

27) thiosíran draselný



29) oxid chloristý

30) pentahydrát síranu měďnatého