

Pracovní list: Procvičování názvosloví solí

1. Napiš vzorce solí:

- | | | |
|--------------------------|---------------------------|----------------------------------|
| 1. síran draselný | 2. siřičitan vápenatý | 3. uhličitan železitý |
| 4. dusičnan vápenatý | 5. uhličitan sodný | 6. dusičnan chromitý |
| 7. dusitan draselný | 8. manganistan draselný | 9. hydrogenuhličitan vápenatý |
| 10. jodičnan draselný | 11. síran zinečnatý | 12. hydrogenuhličitan sodný |
| 13. dusičnan nikelnatý | 14. uhličitan vápenatý | 15. pentahydrát síranu měďnatého |
| 16. chlornan měďný | 17. fluorid fosforečný | 18. jodičnan zinečnatý |
| 19. křemičitan draselný | 20. wolframian sodný | 21. chlorečnan sodný |
| 22. dusnan stříbrný | 23. dusitan zinečnatý | 24. bromičnan vápenatý |
| 25. chloritan měďnatý | 26. chlornan draselný | 27. chloristan měďnatý |
| 28. manganistan železitý | 29. chlorečnan vápenatý | 30. síran železitý |
| 31. chlornan hlinitý | 32. jodistan draselný | 33. chroman sodný |
| 34. chlorečnan železitý | 35. chlorid hlinitý | 36. jodičnan hořečnatý |
| 37. bromičnan draselný | 38. manganistan zinečnatý | 39. sulfid železitý |

2. Napiš názvy solí:

- | | | |
|--|---------------------------------|----------------------------------|
| 1. KNO_3 | 2. $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$ | 3. HgS |
| 4. MgI_2 | 5. SnBr_4 | 6. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ |
| 7. $\text{Fe}_2(\text{SO}_3)_3$ | 8. NaNO_3 | 9. Ag_2SO_4 |
| 10. $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ | 11. KClO_3 | 12. Na_2SiO_3 |
| 13. $\text{FeSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$ | 14. PbCl_2 | 15. NaClO |
| 16. CuCO_3 | 17. $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ | 18. $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$ |
| 19. PbS | 20. SiF_4 | 21. CaSO_4 |
| 22. $\text{Pb}(\text{NO}_2)_2$ | 23. $\text{Mg}(\text{ClO}_3)_2$ | 24. CaSiO_3 |
| 25. NaNO_2 | 26. AgClO_4 | 27. $\text{Ca}(\text{ClO})_2$ |
| 28. Na_2CO_3 | 29. NaBrO_4 | 30. CaCrO_4 |
| 31. $\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2$ | 32. NaNO_3 | 33. FeSO_3 |
| 34. LiMnO_4 | 35. $\text{Ca}(\text{ClO}_4)_2$ | 36. K_2WO_4 |
| 37. CuBrO_3 | 38. $\text{Ba}(\text{ClO})_2$ | 39. $\text{Al}(\text{MnO}_4)_3$ |

3. Spoj názvy a vzorce solí. Odvod' anionty a kationty.

- | | | |
|--------------------|----------------------------|-------|
| dusičnan železnatý | $\text{Fe}(\text{NO}_2)_3$ | |
| dusičnan železitý | CuNO_2 | |
| dusitan železitý | $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ | |
| dusičnan měďnatý | $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ | |
| dusičnan měďný | CuNO | |
| dusitan měďný | CuNO_3 | |
| dusnan měďný | $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ | |

4. Z uvedených prvků sestav vzorce a názvy sloučenin a rozděl je do skupin. Skupiny pojmenuj.

H, O, Cl, N, Na, Ca, P, S, Mn, C

Seven empty rounded rectangular boxes for writing chemical formulas and names.

5. Spoj názvy aniontů s jejich vzorci:

Match the following anion names (green boxes) with their chemical formulas (orange boxes):

- síranový anion
- chlorečnanový anion
- chlornanový anion
- uhličitanový anion
- dusitanový anion
- dusičnanový anion
- siřičitanový anion
- křemičitanový anion
- chloristanový anion
- NO₂⁻
- NO₃⁻
- ClO⁻
- ClO₃⁻
- SO₄²⁻
- CO₃²⁻
- SiO₃²⁻
- SO₃²⁻
- ClO₄⁻

6. Do domečku napiš kationty kovů a anionty kyselin a soli pojmenuj:

Five house-shaped diagrams with chemical formulas on their roofs and dotted lines below for labeling:

- Na₂SO₃
- CaCrO₄
- Ca₃(PO₄)₂
- Mg(IO₃)₂
- Zn(ClO₃)₂