

## Pracovný list: Názvoslovie IVA

Binárne zlúčeniny

Gymnázium Viliama Paulínyho-Tótha, Malá hora 3, Martin

---



[www.biochem.sk](http://www.biochem.sk)

- |                         |                        |
|-------------------------|------------------------|
| 1. Oxid hlinitý         | 23. Hydrid vápenatý    |
| 2. Peroxid vápenatý     | 24. Peroxid sodný      |
| 3. Fosfán               | 25. silán              |
| 4. Sulfid ciničitý      | 26. Oxid vanadičný     |
| 5. Nitrid sodný         | 27. Hyperoxid sodný    |
| 6. Jodid sodný          | 28. Oxid chlórny       |
| 7. Sulfid železitý      | 29. Fluorid lítny      |
| 8. Oxidán               | 30. Hydrid draselný    |
| 9. Sulfid kremičitý     | 31. Oxid manganistý    |
| 10. Chlorid antimoničný | 32. Selán              |
| 11. Oxid sírový         | 33. Oxid vápenatý      |
| 12. Fluorid osmičelý    | 34. Fluorid jodistý    |
| 13. Oxid bizmutitý      | 35. Ozonid lítny       |
| 14. Sulfid arzeničný    | 36. Oxid céritý        |
| 15. Oxid lítny          | 37. Oxid zlatný        |
| 16. Sulfán              | 38. Hyperoxid draselný |
| 17. Fluorid vápenatý    | 39. Karbid vápenatý    |
| 18. chlorid uhličitý    | 40. Silán              |
| 19. hydrid cézny        | 41. Oxid dusičný       |
| 20. peroxid vodíka      | 42. Fluorid sírový     |
| 21. sulfid hlinitý      | 43. Oxid uhoľnatý      |
| 22. Oxid olovičitý      | 44. Oxid fosforečný    |

## Pracovný list: Názvoslovie IVa

Binárne zlúčeniny

Gymnázium Viliama Paulínyho-Tótha, Malá hora 3, Martin



[www.biochem.sk](http://www.biochem.sk)

45. Chlorid olovičitý	67. CO <sub>2</sub>
46. Oxid hlinitý	68. CaO <sub>2</sub>
47. Chlorid sodný	69. SiH <sub>4</sub>
48. Bromid fosforitý	70. Ag <sub>2</sub> S
49. Oxid antimoničný	71. NaH
50. Oxid olovnatý	72. BeBr <sub>2</sub>
51. Hydrid lítny	73. MgH <sub>2</sub>
52. Jodid draselný	74. CuS
53. Oxid chlorečný	75. AgBr
54. Chlorid kremičitý	76. Na <sub>3</sub> N
55. Bromid železnatý	77. HgO
56. oxid sodný	78. As <sub>2</sub> S <sub>3</sub>
57. bromid hlinitý	79. CH <sub>4</sub>
58. fluorid uránový	80. CuO
59. chlorid amónny	81. CdO
60. jodid železitý	82. K <sub>2</sub> S
61. chlorid fosforečný	83. SbH <sub>3</sub>
62. Ca <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	84. Sb <sub>2</sub> S <sub>5</sub>
63. KO <sub>2</sub>	85. CaCl <sub>2</sub>
64. ZnS	86. SrH <sub>2</sub>
65. BiH <sub>3</sub>	87. AsF <sub>5</sub>
66. ZrH <sub>4</sub>	88. CuI

## Pracovný list: Názvoslovie IVa

### Binárne zlúčeniny

Gymnázium Viliama Paulínyho-Tótha, Malá hora 3, Martin



[www.biochem.sk](http://www.biochem.sk)

89. SnS <sub>2</sub>	111. As <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
90. BH <sub>3</sub>	112. CrO <sub>3</sub>
91. K <sub>2</sub> O	113. TiBr <sub>4</sub>
92. NO	114. BaBr <sub>2</sub>
93. Cs <sub>2</sub> O	115. KCl
94. PCl <sub>5</sub>	116. Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
95. Na <sub>2</sub> S	117. AuCl <sub>3</sub>
96. KO <sub>2</sub>	118. XeO <sub>3</sub>
97. Sb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	119. ClF <sub>3</sub>
98. SnO	120. Pbl <sub>2</sub>
99. OsO <sub>4</sub>	121. TiO <sub>2</sub>
100. (NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> S	122. NaF
101. NO <sub>2</sub>	123. SnCl <sub>4</sub>
102. SO <sub>2</sub>	
103. Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	
104. CaF <sub>2</sub>	
105. CoI <sub>2</sub>	
106. NiBr <sub>2</sub>	
107. CsI	
108. CrBr <sub>3</sub>	
109. CuCl <sub>2</sub>	
110. NiO	