

## Pracovný list: Názvoslovie IV d

Ióny

Gymnázium Viliama Paulínyho-Tótha, Malá hora 3, Martin

---



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

- |                                    |                  |
|------------------------------------|------------------|
| 1. Hydrogénuhličitanový anión      | 23. $S^{6+}$     |
| 2. Síranový anión                  | 24. $SO_4^{2-}$  |
| 3. Sodný kation                    | 25. $Si^{4+}$    |
| 4. Amónny kation                   | 26. $NO_3^-$     |
| 5. Oxidový anión                   | 27. $H_3O^+$     |
| 6. Hydridový anión                 | 28. $I^-$        |
| 7. Chlórnanový anión               | 29. $O_2^{2-}$   |
| 8. Dusitanový anión                | 30. $HSO_4^-$    |
| 9. Hlinitý kation                  | 31. $S^{2-}$     |
| 10. Nikelnatý kation               | 32. $Ca^{2+}$    |
| 11. Vanádový kation                | 33. $K^+$        |
| 12. Osmičelý kation                | 34. $ClO_4^-$    |
| 13. Bromidový anión                | 35. $SiO_3^{2-}$ |
| 14. Nitridový anión                | 36. $Cl^-$       |
| 15. Kyanidový anión                | 37. $Cu^{2+}$    |
| 16. Hydrogénsiričitanový anión     | 38. $Cu^+$       |
| 17. Boritý kation                  | 39. $PO_4^{3-}$  |
| 18. Bárnatý kation                 | 40. $HPO_4^{2-}$ |
| 19. Trihydrogénkremičitanový anión | 41. $Si^{4+}$    |
| 20. Dihydrogénfosforečnanový anión | 42. $Fe^{3+}$    |
| 21. dichrómanový anión             | 43. $P^{5+}$     |
| 22. Hyperoxidový anión             | 44. $HS^-$       |