

Názvosloví binárních sloučenin a kyselin – příprava před zkoušením.

Vypracované cvičení prosím přineste sebou na zkoušení. Pokud byste si s něčím nevěděli rady tak neváhejte a přijďte konzultovat (může být i rychlá konzultace o přestávce).

- | | |
|------------------------------|-----------------------------------|
| 1. In_2O_3 | 1. uran |
| 2. AlI_3 | 2. oxid stříbrnatý |
| 3. He | 3. oxid uhelnatý |
| 4. $\text{Co}(\text{OH})_2$ | 4. kyselina bromistá |
| 5. $\text{Sn}(\text{OH})_3$ | 5. lanthan |
| 6. HIO_3 | 6. hydroxid praseodymitý |
| 7. HCl | 7. oxid stříbrný |
| 8. ScCl_3 | 8. thalium |
| 9. V_2O_5 | 9. oxid platnatý |
| 10. H_2SiO_3 | 10. kyselina wolframová |
| 11. WS_2 | 11. kyselina fluorovodíková |
| 12. TeO_2 | 12. hydroxid železnatý |
| 13. CdF_2 | 13. oxid berkeličitý |
| 14. $\text{Pb}(\text{OH})_2$ | 14. hydroxid samaritý |
| 15. Ce_2O_3 | 15. hydroxid kademnatý |
| 16. Cd | 16. kyselina trihydrogenarseničná |
| 17. Au_2O_3 | 17. praseodym |
| 18. $\text{Pt}(\text{OH})_2$ | 18. oxid plutoničitý |
| 19. WO_3 | 19. mangan |
| 20. HClO | 20. oxid stříbřitý |
| 21. SO_2 | 21. oxid chromitý |
| 22. Pr_2O_3 | 22. hydroxid hlinitý |
| 23. H_2MoO_4 | 23. hydroxid zlatitý |
| 24. Cf | 24. sulfid olovnatý |
| 25. $\text{Cu}(\text{OH})_2$ | 25. oxid arsenitý |
| 26. K_2O | 26. bromid fosforečný |
| 27. Nb_2S_5 | 27. chlorid cínatý |
| 28. XeO_3 | 28. oxid plutonitý |
| 29. H_2SO_3 | 29. sulfid germaničitý |
| 30. Bi | 30. selenid boritý |