

Naming Ionic Compounds Worksheet Six

Name _____

- | | |
|---|---|
| 1. KCl | 24. AuClO ₃ |
| 2. MnBr ₄ | 25. Al(HCO ₃) ₃ |
| 3. Ag ₂ O | 26. (NH ₄) ₂ SO ₄ |
| 4. NH ₄ OH | 27. ZnCO ₃ |
| 5. LiBr | 28. SnF ₄ |
| 6. Cu ₂ SO ₄ | 29. PbO ₂ |
| 7. AlPO ₄ | 30. CuSO ₄ |
| 8. MnO | 31. CaBr ₂ |
| 9. CaCl ₂ | 32. NH ₄ Cl |
| 10. SnO ₂ | 33. LiOH |
| 11. Hg(NO ₃) ₂ | 34. ZnO |
| 12. HgNO ₃ | 35. Sn(NO ₃) ₄ |
| 13. Ca(OH) ₂ | 36. Pb ₃ (PO ₄) ₄ |
| 14. NaCl | 37. Zn(ClO ₃) ₂ |
| 15. KBr | 38. CuCl ₂ |
| 16. MgS | 39. K ₂ S |
| 17. MgSO ₄ | 40. (NH ₄) ₃ PO ₄ |
| 18. Cu ₂ SO ₄ | 41. K ₂ CrO ₄ |
| 19. Fe ₃ (PO ₄) ₂ | 42. AlCl ₃ |
| 20. AgI | 43. PbSO ₄ |
| 21. PbS | 44. Au ₂ O ₃ |
| 22. Na ₂ S | 45. Ca(NO ₃) ₂ |
| 23. Mn ₂ O ₇ | |