

Nombre: Curso:

Formular:

- | | |
|------------------------------|-----------------------------|
| 1. Sulfato de hierro(II) | 16. fosfato de cinc |
| 2. difósforo | 17. sulfuro de mercurio(II) |
| 3. sulfuro de magnesio | 18. nonaazufre |
| 4. silicato de bario | 19. óxido de mercurio(I) |
| 5. carbonato de plata | 20. yoduro de estroncio |
| 6. seleniato de calcio | 21. peryodato de amonio |
| 7. pentacloruro de wolframio | 22. ácido cloroso |
| 8. bromato de estaño(II) | 23. fluoruro de silicio |
| 9. peróxido de potasio | 24. ion carbonato |
| 10. ion seleniato | 25. óxido de titanio(IV) |
| 11. hidróxido de vanadio(II) | 26. cianuro de paladio(II) |
| 12. ácido peryódico | 27. ácido permangánico |
| 13. hexafluoruro de iridio | 28. silicato de potasio |
| 14. peróxido de cobalto(II) | 29. bromato de bario |
| 15. trihiduro de antimonio | 30. hidróxido de estaño(IV) |

Nombrar:

- | | |
|---|---|
| 1. CuOH | 16. Pd(OH) ₂ |
| 2. PbSeO ₃ | 17. MoO ₃ |
| 3. SiBr ₄ | 18. HgF ₂ |
| 4. Ag ₃ PO ₄ | 19. (NH ₄) ₂ CO ₃ |
| 5. BaO ₂ | 20. Ni ₃ |
| 6. Ag ₃ As | 21. Ti ₂ O ₃ |
| 7. TiS ₂ | 22. PCl ₃ |
| 8. MgSO ₃ | 23. Sr ₃ (PO ₄) ₂ |
| 9. CoO ₂ | 24. CN ⁻ |
| 10. Ga ₂ O ₃ | 25. NaNO ₂ |
| 11. CO ₃ ²⁻ | 26. AlAsO ₄ |
| 12. Sn ₃ (PO ₄) ₂ | 27. CsClO ₄ |
| 13. H ₃ BO ₃ | 28. As ₄ |
| 14. S ₉ | 29. SiH ₄ |
| 15. GeH ₄ | 30. H ₂ Te |