

TEMA 5.- Formulación y nomenclatura de compuestos binarios

78.- Formular los siguientes compuestos químicos:

- | | |
|-----------------------------|------------------------------|
| 1. Fosforo de aluminio | 15. Carburo de hierro (III) |
| 2. Disulfuro de carbono | 16. Pentacloruro de fósforo |
| 3. Óxido hipocloroso | 17. Óxido selenioso |
| 4. Yoduro de hidrógeno | 18. Bromuro de hidrógeno |
| 5. Tetrabromuro de platino | 19. Diyoduro de platino |
| 6. Metano | 20. Amoniaco |
| 7. Hidruro de bario | 21. Hidruro de mercurio (I) |
| 8. Ácido bromhídrico | 22. Ácido telurhídrico |
| 9. Óxido de azufre (IV) | 23. Óxido de nitrógeno (III) |
| 10. Dihidruro de hierro | 24. Trihidruro de cobalto |
| 11. Óxido de platino (IV) | 25. Monóxido de cobre |
| 12. Sulfuro de calcio | 26. Sulfuro de cadmio |
| 13. Óxido de magnesio | 27. Óxido de berilio |
| 14. Seleniuro de plomo (IV) | 28. Seleniuro de estaño (IV) |

79.- Nombrar los siguientes compuestos químicos de todas las formas posibles:

- | | |
|----------------------------------|------------------------------------|
| 1. HF | 15. HCl |
| 2. Au ₂ O | 16. Au ₂ O ₃ |
| 3. MgH ₂ | 17. SrH ₂ |
| 4. CCl ₄ | 18. Cl ₄ |
| 5. PtSe ₂ | 19. SnS ₂ |
| 6. P ₂ O ₅ | 20. P ₂ O ₃ |
| 7. KI | 21. LiBr |
| 8. CaO | 22. CaO |
| 9. IrH ₄ | 23. IrH ₂ |
| 10. HgO | 24. Hg ₂ O |
| 11. H ₂ S | 25. H ₂ Se |
| 12. SiO ₂ | 26. SiO |
| 13. NiS | 27. Ni ₂ S ₃ |
| 14. BaO ₂ | 28. SrO ₂ |