

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