

FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA INORGÁNICA

Nombrar con la nomenclatura de prefijos y la tradicional los compuestos siguientes:

- | | |
|--|---|
| 1.- HClO_3 | 51.- NH_4OH |
| 2.- $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ | 52.- $\text{Sn}(\text{IO}_3)_4$ |
| 3.- H_3AsO_4 | 53.- Li_3PO_4 |
| 4.- HIO_4 | 54.- H_2Te |
| 5.- H_2SO_3 | 55.- PtO_2 |
| 6.- HBrO | 56.- O_7Br_2 |
| 7.- HBO_2 | 57.- $\text{Cr}(\text{OH})_3$ |
| 8.- H_2CO_3 | 58.- Li_2O_2 |
| 9.- HSbO_2 | 59.- H_4SiO_4 |
| 10.- H_2SeO_3 | 60.- NH_4BO_2 |
| 11.- H_2TeO_4 | 61.- MgO_2 |
| 12.- H_3PO_3 | 62.- PbNO_2 |
| 13.- HClO | 63.- $\text{Cd}(\text{IO}_4)_2$ |
| 14.- H_2SO_4 | 64.- CrSO_2 |
| 15.- HNO_3 | 65.- $\text{Ca}_2\text{As}_2\text{O}_5$ |
| 16.- HNO_2 | 66.- $\text{Mg}(\text{OH})_2$ |
| 17.- H_4SiO_4 | 67.- AgH |
| 18.- H_3BO_3 | 68.- PbS |
| 19.- $\text{H}_4\text{As}_2\text{O}_5$ | 69.- Au_2CO_3 |
| 20.- LiClO_3 | 70.- NH_4Cl |
| 21.- $\text{Cd}_2\text{P}_2\text{O}_7$ | 71.- $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ |
| 22.- FeAsO_4 | 72.- Ni_2O_3 |
| 23.- AgIO_4 | 73.- PbO_2 |
| 24.- BaSO_3 | 74.- Li_2O |
| 25.- $\text{Pt}(\text{BrO})_4$ | 75.- ZnO |
| 26.- KBO_2 | 76.- Cu_2O |
| 27.- MgCO_3 | 77.- CoO |
| 28.- NaSbO_2 | 78.- Ag_2O |
| 29.- $\text{Ni}_2(\text{SeO}_3)_3$ | 79.- CdO |
| 30.- $\text{Pb}(\text{TeO}_4)_2$ | 80.- SnO |
| 31.- AlPO_3 | 81.- CaO |
| 32.- $\text{Sr}(\text{ClO})_2$ | 82.- BeO |
| 33.- Ag_2SO_4 | 83.- Co_2O_3 |
| 34.- CsNO_3 | 84.- K_2O_2 |
| 35.- RbNO_2 | 85.- Cl_2O_5 |
| 36.- $\text{Au}_4(\text{SiO}_4)_3$ | 86.- P_2O_5 |
| 37.- $\text{Sn}(\text{BO}_2)_2$ | 87.- As_2O_5 |
| 38.- $\text{Cd}_2\text{P}_2\text{O}_5$ | 88.- O_7I_2 |
| 39.- LiHSO_4 | 89.- SO_2 |
| 40.- $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_3$ | 90.- Br_2O |
| 41.- LiH_2PO_4 | 91.- B_2O_3 |
| 42.- $\text{Zn}(\text{HSeO}_4)_2$ | 92.- CO_2 |
| 43.- NaHSO_3 | 93.- Sb_2O_3 |
| 44.- NaCrO_4 | 94.- SeO_2 |
| 45.- $\text{Ca}(\text{MnO}_4)_2$ | 95.- $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ |
| 46.- CdS_2 | 96.- AsH_3 |
| 47.- NH_4CN | 97.- $\text{Cu}(\text{OH})_2$ |
| 48.- $\text{Fe}_2(\text{MnO}_4)_3$ | 98.- AgCl |
| 49.- NH_4Cl | 99.- CO |
| 50.- $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$ | 100.- CsF |

