



# UNIVERSIDAD DE BURGOS

FACULTAD DE CIENCIAS

Departamento de Química - Química Inorgánica

*Química General*

## Cuestionario 1.1.5 (3) Formulación y Nomenclatura Inorgánica

### Formular:

|   |  |
|---|--|
| Oxido de plomo(II)                      | Bromuro de cobre(I)                    |
| Peróxido de plomo(II)                   | Bromuro de cobre(II)                   |
| Peróxido de zinc                        | Cromato de cobre(II)                   |
| Disulfuro de molibdeno(II)              | Ioduro de fosfonio                     |
| Pentacloruro de niobio                  | Nitruro de fosfonio                    |
| Yoduro de hidrógeno                     | Acido monotiofosfórico                 |
| Cloruro de fosforilo                    | Imiduro de bario                       |
| Cloruro de tiofosforilo                 | Cloruro de tiofosforilo                |
| Fluoruro de níquel(III)                 | Sulfuro de cromilo                     |
| Pentaóxido de dibromo                   | Fluoruro de clorilo                    |
| Fosfuro de aluminio                     | Cloruro de bromosilo                   |
| Nitruro de aluminio                     | Perclorato de nitrilo                  |
| Fosfuro de calcio                       | Permanganato de amonio                 |
| Nitruro de litio                        | Clorato de aluminio                    |
| Carburo de hierro(III)                  | Ión cloruro                            |
| Carburo de hierro(II)                   | Ión hidruro                            |
| Acetiluro de hierro(II)                 | Ión sulfuro                            |
| Cloruro de mercurio(I)                  | Ión cobalto(III)                       |
| Cloruro de mercurio(II)                 | Hexafluoruro de azufre                 |
| Ión bromito                             | Trifluoruro de yodo                    |
| Ión dioxobromato(III)                   | Oxido de hierro(II) y titanio(IV)      |
| Ión tetraoxovanadato(V)                 | Clorito de bario                       |
| Cloruro de plomo(IV)                    | Disulfuro de carbono                   |
| Peróxido de hidrógeno                   | Pentafluoruro de bromo                 |
| Aqua oxigenada                          | Fluoruro de oxígeno                    |
| Amoniaco                                | Monóxido de dinitrógeno                |
| Fosfina                                 | Monóxido de manganeso                  |
| Monóxido de azufre                      | Sulfuro de manganeso(II)               |
| Diaquodicloroníquel(II)                 | Hexakis(nitrato)toriato(IV) de berilio |
| Carboniltetracianomanganato(I) de sodio |  |
| Cianofosfinahidruronitrosilplatino(II)  |  |
| Cloruro de tetraamindiclorocobalto(III) |  |



# UNIVERSIDAD DE BURGOS

FACULTAD DE CIENCIAS

Departamento de Química - Química Inorgánica

*Química General*

## Nombrar:

|                                      |  |
|--------------------------------------|--|
| $\text{NaN}_3$                       | $\text{Na}_2\text{NH}$                           |
| $\text{Na}_3\text{N}$                | $\text{CaNH}$                                    |
| $\text{N}_2\text{H}_4$               | $\text{LiNH}_2$                                  |
| $\text{AsH}_3$                       | $\text{Mg}(\text{NH}_2)_2$                       |
| $\text{B}_2\text{H}_6$               | $\text{P}(\text{CH}_3)_3$                        |
| $\text{Fe(OH)}_3$                    | $\text{H}_2\text{S}$                             |
| $\text{Na}_2\text{O}_2$              | $\text{Mg}_3\text{N}_2$                          |
| $\text{Cu}_2\text{O}$                | $\text{PH}_3$                                    |
| $\text{As}_2\text{O}_3$              | $\text{P}_2\text{H}_4$                           |
| $\text{H}_2\text{S}$                 | $\text{H}_4\text{SiO}_4$                         |
| $\text{H}_2\text{S}$                 | $\text{H}_2\text{SeO}_3$                         |
| $\text{HClO}_2$                      | $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$                 |
| $\text{HNO}_4$                       | $\text{H}_3\text{AsO}_4$                         |
| $\text{HCO}_3\text{F}$               | $\text{HNO}_3$                                   |
| $\text{Co}(\text{PH}_2\text{O}_2)_2$ | $\text{HNO}_2$                                   |
| $\text{BaCrO}_4$                     | $\text{H}_2\text{CrO}_4$                         |
| $\text{Cl}_2\text{O}_3$              | $\text{HIO}$                                     |
| $\text{IF}_5$                        | $\text{HIO}_4$                                   |
| $\text{HMnO}_4$                      | $\text{H}_5\text{IO}_6$                          |
| $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$     | $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$                 |
| $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$     | $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$                 |
| $\text{HNO}_3$                       | $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_5$                 |
| $\text{HNO}_3$                       | $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_6$                 |
| $\text{KOH}$                         | $\text{K}_3[\text{FeCl}_6]$                      |
| $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ | $\text{NaHF}_2$                                  |
| $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$          | $\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$                      |
| KHS                                  | $[\text{Zn}(\text{H}_2\text{O})_6](\text{SO}_4)$ |