

Ejercicio 1: Nomenclatura y formulación.

Formula los siguientes compuestos:

|                           |  |
|---------------------------|--|
| 1) Ácido sulfhídrico      |  |
| 2) Ácido peryódico        |  |
| 3) Óxido de cobalto(III)  |  |
| 4) Ácido clórico          |  |
| 5) Hidruro de calcio      |  |
| 6) Hidróxido de plomo(II) |  |
| 7) Óxido de molibdeno(VI) |  |
| 8) Ácido teluroso         |  |
| 9) Bromuro de hidrógeno   |  |
| 10) Metano                |  |
| 11) Óxido de oro(III)     |  |
| 12) Ácido hipoyodoso      |  |
| 13) Ozono                 |  |
| 14) Hidróxido de calcio   |  |
| 15) Óxido de plomo(II)    |  |

|                          |                          |                |                         |                         |
|--------------------------|--------------------------|----------------|-------------------------|-------------------------|
| $\text{H}_2\text{S}$     | $\text{H}_2\text{TeO}_3$ | $\text{PbO}$   | $\text{O}_3$            | $\text{Co}_2\text{O}_3$ |
| $\text{Pb}(\text{OH})_2$ | $\text{CH}_4$            | $\text{HIO}$   | $\text{H}_5\text{IO}_6$ | $\text{Au}_2\text{O}_3$ |
| $\text{HClO}_3$          | $\text{CaOH}$            | $\text{CaH}_2$ | $\text{HBr}$            | $\text{MoO}_3$          |