**Integra las siguientes actividades en un documento de Word, al terminar, envía tu documento a la plataforma virtual. Nombralo Apellido Paterno\_Primer Nombre\_A3.**

1.- Escribe cada una de las fórmulas en el cuadro que aparece a continuación. Posteriormente escribe su nombre debajo de la fórmula

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Li+1 | Be+2 | Al+3 | Fe+2 | Sn+2 | Pb+4 |
| O -2 | **Li2O**  **óxido de litio** |  |  |  |  |  |
| OH -1 |  |  |  |  |  |  |
| Cl -1 |  |  |  |  |  |  |
| PO4-3 |  |  |  |  |  |  |

2.- Algunos de los compuestos binarios están presentes en ciertos artículos de uso cotidiano y gracias a la costumbre, se les conoce por sus nombres comunes (o triviales). Tu tarea será encontrar información sobre el uso de estas sustancias y el nombre correcto que debe dárseles.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Sustancia | Nombre correcto | Usos |
| Ácido muriático |  |  |
| Alúmina |  |  |
| Cal viva |  |  |
| Gas carbónico |  |  |
| Sal común |  |  |

3.- Investiga tres productos comerciales que contengan algún compuesto químico perteneciente a alguna de las familias estudiadas en esta unidad, identifícalo con fórmula y nombre e indica el uso dado al artículo que lo contiene.

Producto Fórmula

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

4.- Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:

1. Óxido de calcio \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. Hidróxido de aluminio \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Ioduro de fierro III \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. Ácido clorhídrico \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
5. Hidróxido de estaño III \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
6. Cloruro de cobre II \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
7. Ácido carbónico \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
8. Ácido hipocloroso \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
9. Fosfato de calcio \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
10. Hidróxido de plomo II \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
11. Sulfito de litio \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
12. Bicarbonato de sodio \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

5.- Escribe el nombre de las siguientes fórmulas:

1. MnCO3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. KNO3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. H3PO4 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. HI \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
5. H2S \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
6. ZnO \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
7. HBr \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
8. AlH3  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
9. KOH \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
10. CuO \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
11. SO3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
12. H2SO4 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
13. Ag2O \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
14. HI \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
15. HgBr \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_