Martes 24

Ejercicios formulación

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Fómula sal** | **Valencia óxido** | **Nombre óxido** | **Nombre sal** |
| Na2SO3 |  |  |  |
| FeSO4 |  |  |  |
| Fe2(SO2)3 |  |  |  |
| CuNO2 |  |  |  |
| CuNO3 |  |  |  |
| Cu(NO3) |  |  |  |
| Ca(PO4)2 |  |  |  |
| CoCO3 |  |  |  |
| Zn(BrO3)2 |  |  |  |

Formular sales ternarias

Ejemplo:

**Sulfato de sodio**

1º saber del óxido que proviene (cogemos la palabra con terminación en –ato o –ito )

**OJO el metal queda para el final**

Utilizamos los siguientes sufijos

-ito\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_-oso

-ato\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ -ico

Sulfato Sulfúrico ( lo formulo) S2O6 (simplifico OBLIGATORIAMENTE) SO3 y le sumo H2O OBTENIENDO H2SO4 AHORA SUSTITUIMOS EL HIDRÓGENO POR EL METAL.

en número que tiene el hidrógeno lo mantenemos, la valencia del metal, que en este caso es uno entre paréntesis en sobre el SO4

H2SO4  Na2SO4 Na2 (SO4)1 COMO ES UNO NO SE COLOCA Na2SO4

Ejemplo

Nitrato ferroso óxido nítrico: N2O5+H2O H2N2O6 HNO3 FeNO3 Fe(NO3)2

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nombre sal** | **Nombre óxido** | **Fórmula óxido** | **Fórmula ácido** | **Fórmula sal** |
| Nirtito férrico |  |  |  |  |
| Sulfito ferroso |  |  |  |  |
| Sulfito férrico |  |  |  |  |
| Nitrito de cobre (I) |  |  |  |  |
| Carbonato de sodio |  |  |  |  |
| Cu(NO3) |  |  |  |  |
| Metafosfato niqueloso |  |  |  |  |
| Hipoclorito de sodio |  |  |  |  |
| Perbromato de Zinc |  |  |  |  |