**EVALUACIÓN**

**Formación de Compuestos Binarios y Ternarios**

Paracada uno de los compuestos señalados en la tabla explicita:

* Estructura Lewis de los elementos y compuestos formado.
* Clasificación del compuesto en:
  + (O) orgánico o (I) inorgánico
  + (B)binario: (BA)anhídrido, (BHu)hidruro o (BHa)hidrácido
  + (T)ternario: (TH)hidróxido, (TO)oxiácido o (TS)sal ternaria

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  | DIAGRAMA  DE LEWIS | CLASIFICACIÓN  Orgánico – Inorgánico  Binario - Ternario | CLASIFICACIÓN  (BA, BHu, BHa)  (TH, TO, TS) |
| 1. | **PH3** |  |  |  |
| 2. | **Al(OH)3** |  |  |  |
| 3. | **CH4** |  |  |  |
| 4. | **SO2** |  |  |  |
| 5. | **HNO2** |  |  |  |
| 6. | **Cu(NO3)2** |  |  |  |
| 7. | **H2S** |  |  |  |
| 8. | **HClO2** |  |  |  |
| 9. | **SiF4** |  |  |  |
| 10. | **H2CO3** |  |  |  |

¿Todos los elementos cumplen la regla del octeto o dueto?

¿Qué ocurre si esto no se cumple? ¿Con que conceptos puede explicarlo?